

137,335<sup>6</sup>  
котал 1 час.

Изъ Физиологического Института Императорского  
Юрьевского Университета.

КЪ ТЕОРИИ  
**БЪЛКОВАГО ПИЩЕВАРЕНИЯ.**

**В. Завьялова.**

---

Юрьевъ.

Печатано въ типографіи К. Маттисена.

1899.

137, 335 № 6

КЪ ТЕОРИИ  
БЪЛКОВАГО ПИЩЕВАРЕНИЯ.

Τροφὴ καὶ τροφῆς εἰδῶς  
μία καὶ πολλαῖ.

Ιπποκράτης.

диссертация

на степень

доктора медицины

В. Завьялова.



Юрьевъ.

Печатано въ типографии К. Маттисена.

1899.

Печатано съ разрѣшенія Медицинскаго Факультета ИМПЕРАТОРСКАГО Юрьевскаго Университета.

г. Юрьевъ, 30 Марта 1899 года.

Деканъ: А. Игнатовскій.

№ 351.

135614614

TARTU ÜLIKOOOLI  
RAAMATUKOGU

## Глава I.

Пищеварительные процессы, являясь однимъ изъ существенныхъ феноменовъ животной жизни, естественнымъ образомъ останавливали на себѣ вниманіе врачей и натуралистовъ всѣхъ націй и эпохъ, и возврѣнія на сущность пищеваренія, какъ все или почти все въ медицинѣ, мѣнялись сообразно господствующей медико-философской системѣ. Такъ van Helmont, типичный представитель виталистического направлѣнія, считаетъ и пищевареніе однимъ изъ проявленій той жизненной силы, того „архея“, который по виталистическому возврѣнію, является causa causarum всѣхъ жизненныхъ явлений.

„Wo die Begriffe fehlen,  
Da stellt ein Wort zur rechten Zeit sich ein“.

Но это слово, конечно, ничего и никому не объяснило, и въ качествѣ антитезы этому неопределенному учению явилось ученіе іатромеханиковъ, сводившихъ раствореніе и превращеніе пищевыхъ веществъ исключительно на механическое воздействиѣ желудочной мускулатуры. Въ этомъ именно смыслѣ объясняли себѣ сущность пищеваренія члены знаменитой Academia del Cimento. Boerhaave и ученикъ его Haller считаютъ броженіе пищевыхъ веществъ основной реакцией пищеваренія и причиной растворенія пищи. Но всѣ эти столь противорѣчивые взгляды основывались на случайныхъ наблюденіяхъ, а подчасъ только на аналогіяхъ или чистыхъ спекуляціяхъ. Такъ приверженцы ученія о броженіи пищи внутри пищеварительного канала въ видѣ

1\*

доказательства приводили тотъ фактъ, что у гіенъ (у которыхъ, какъ известно, очень часто встречается костоѣда зубовъ) выдыхаемый воздухъ издаетъ отвратительный запахъ; эту вонь объясняли примѣсью желудочныхъ газовъ, развивающихся при гненіи пищи.

Основаніе научной физиологии пищеваренія было положено во второй половинѣ прошлаго столѣтія трудами главнымъ образомъ двухъ ученыхъ, имена которыхъ должны стоять на первомъ мѣстѣ въ исторіи ученія о пищеварительныхъ процессахъ и работы которыхъ по ихъ добросовѣстности, осторожности, и строго экспериментальному методу могли бы сдѣлать честь и настоящему времени — это Réaumur и Spallanzani. Задавшись цѣлью опытнымъ путемъ провѣрить господствовавшія въ 18 вѣкѣ теоріи пищеваренія, Réaumur<sup>109)\*</sup>) воспользовался очень простымъ и въ тоже время остроумнымъ приспособленіемъ. Авторъ вводилъ въ желудокъ птицамъ металлическія трубки, наполненные пищевыми веществами; трубы эти имѣли отверстія въ стѣнкахъ; такимъ образомъ химическіе агенты могли проникать внутрь трубокъ и здѣсь проявлять свое дѣйствіе на заключенную въ нихъ пищу, въ то время какъ всякаго рода механическое воздействиѣ желудочной мускулатуры благодаря неподатливымъ стѣнкамъ трубокъ было исключено. Опыты надъ птицами съ мясистымъ желудкомъ показали, что механическій эффектъ мускулатуры этого послѣдняго по истинѣ громаденъ; наоборотъ, растворенія въ собственномъ смыслѣ слова автору не удалось констатировать.

„Во всѣхъ шести трубкахъ, говорить авторъ, кусочки мяса были цѣлы и не только не убились въ объемѣ, но даже сохранили прежнюю консистенцію; некоторые не потеряли даже свойственного мясу красного цвѣта; впрочемъ, три кусочка казались болѣе блѣдными; ни одинъ кусокъ

\*) Цифры обозначаютъ №, подъ которымъ цитируемая работа стоитъ въ указателѣ литературы.

не издавалъ запаха гнющаго мяса... Словомъ, ясно, что они не растворились, и даже не разрыхлились, ихъ вѣнчаній видѣ не давалъ повода предполагать, что они подверглись дѣйствію какого либо растворяющаго агента“. На основаніи только что описанного результата опытовъ авторъ отрицає всякаго рода химическое воздействиѣ желудочнаго сока опытныхъ животныхъ на пищевые вещества и всю пищеварительную работу птицъ, имѣющихъ мускулистый желудокъ, сводить на механическое растираніе пищи\*).

Во второмъ мемуарѣ по тому же вопросу, описывая подобные же опыты на хищныхъ птицахъ, Réaumur впервые очевидностью показалъ энергичное растворяющее дѣйствіе желудочнаго сока и тѣмъ положилъ основаніе современной химической теоріи пищеваренія. Трубки выбрасывались животными\*\*) безо всякаго слѣда сколько нибудь значительного механическаго насилия; не смотря на то, заключающееся въ нихъ мясо въ большей своей части было или растворено или превращено въ студень. „Когда трубка была вскрыта съ обоихъ концовъ, внутри ея оказалось мягкое сѣровато-блѣлое вещество, заполняющее полость трубы почти до самыхъ краевъ; кусочекъ вещества при испытаніи между пальцами давалъ ощущеніе мягкаго тѣста, необыкновенно нѣжной консистенціи и какъ будто жирнаго“ (стр. 470). „Впрочемъ, студень, въ который были превращены по крайней мѣрѣ  $\frac{7}{8}$  частей мяса, также какъ и небольшой неизмѣненный остатокъ не издавали гнилостнаго запаха; запахъ этотъ нельзя правда назвать пріятнымъ, онъ не былъ ни кислымъ, ни острымъ, скорѣй онъ былъ приторно сладкимъ.“ (стр. 470).

\*) Il faut donc convenir au moins que si les alimens n'etoient pas broyés, dans le gésier des oiseaux, ils ne s'y digéreroient pas, et que ce n'est pas par un dissolvant qu'ils y sont divisés en parcelles extrêmement petites (p. 303).

\*\*) Хищныя птицы глотаютъ пищу, не выбирая костей, перьевъ и вообще неудобоваримыхъ предметовъ, а съ жадностью проглатываютъ все сразу. На другой день непереваренные остатки пищи извергаются животными чрезъ пищеводъ въ видѣ т. называемой „погадки“.

Повторяя опыты съ другими сортами пищи, авторъ нашелъ, между прочимъ, что даже компактная кость способна нацѣло растворяться въ желудкѣ хищныхъ птицъ; наоборотъ, растительная пища, какъ напримѣръ, зерна пшеницы, куски хлѣба, оставались безо всякоаго измѣненія. „Какова же природа жидкости, дѣйствующей на мясо и кости, какъ царская водка дѣйствуетъ на золото, а для мучнистыхъ веществъ также индифферентна, какъ царская водка по отношенію къ серебру“, задаетъ себѣ авторъ вопросъ.

Наполняя трубочки кусками губки и выжимая жидкость, которая ихъ пропитывала послѣ суточнаго пребыванія въ желудкѣ птицъ, авторъ получалъ естественный желудочный сокъ въ мало измѣненномъ видѣ и слѣдующимъ образомъ описываетъ его свойства.

„Это мутноватая, непрозрачная жидкость желтовато-блѣлаго цвѣта. . . . Вкусъ ся показался мнѣ скорѣе соленымъ, чѣмъ горькимъ. На синей бумагѣ жидкость оставляла красное пятно“.

Обобщая результаты своихъ опытовъ, авторъ ставить общее положеніе, что у тѣхъ животныхъ, желудокъ которыхъ не имѣетъ сильно развитой мускулатуры, пищевареніе является процессомъ преимущественно химическимъ, наоборотъ, у животныхъ съ мясистымъ желудкомъ раствореніе пищи обусловлено главнымъ образомъ механическимъ дѣйствиемъ мощной мышечной оболочки. Впрочемъ, Réaumur высказываетъ эту мысль въ качествѣ гипотезы, экспериментальная проверка которой на возможно большемъ числѣ частныхъ случаевъ ему кажется необходимой и весьма желательной.

Аббать Spallanzani<sup>125)</sup> является непосредственнымъ преемникомъ Réaumur'a. Длиныимъ рядомъ опытовъ Spallanzani расширяетъ выводы французскаго изслѣдователя, дополняетъ его данныя и исправляетъ ошибки. Réaumur различалъ два типа, двѣ схѣмы пищеваренія: 1) Механическій (преобладающій у животныхъ съ мясистымъ желуд-

комъ) и 2) химическій типъ. Свои многочисленные и необыкновенно тщательно обставленные опыты Spallanzani начинаетъ изученiemъ условій и сущности пищеварительныхъ процессовъ у тѣхъ породъ птицъ (куры, гуси, утки и проч.), у которыхъ раствореніе пищи, согласно учению Réaumur'a, сводится главнымъ образомъ на механическое размалыванье, растираніе ея сильно развитой желудочной мускулатурой. На первыхъ же шагахъ авторъ наталкивается на факты, рѣзко противорѣчащіе взгляду Réaumur'a. „Кусокъ телятины, говоритъ авторъ, описывая одинъ изъ своихъ опытовъ надъ курами, я разрѣзalъ на очень мелкіе кусочки, чтобы такимъ образомъ имитировать нормальное растираніе пищи, наполнилъ полученной массой трубочки и ввелъ ихъ въ желудокъ курицы. Чрезъ 27 часовъ я извлекъ трубочки обратно и замѣтилъ слѣдующія перемѣны. Въ первой трубкѣ оставалось очень мало мяса, не больше  $\frac{1}{20}$  того количества, которое было въ нее вложено. Въ двухъ другихъ трубкахъ количество мяса уменшилось въ томъ же приблизительно отношеніи; наконецъ, въ четвертой особенно рѣзкой перемѣнѣ не знѣчалось, но она была открыта только съ одного конца, а другой былъ прикрытъ жестяной крышечкой“ (стр. 33). Ошибка Réaumur'a объясняется такимъ образомъ очень просто. Вводя въ трубки компактные куски мяса и оставляя ихъ въ желудкѣ въ теченіе небольшого сравнительно промежутка времени, авторъ естественно не могъ получить тѣхъ явленій, которыя удалось наблюдать Spallanzani, увеличившему какъ поверхность соприкосновенія пищи съ желудочнымъ сокомъ, такъ и продолжительность опыта. Механическая работа желудочной мускулатуры куръ, дѣйствительно, громадна. И Réaumur, и Spallanzani имѣли случай наблюдать растираніе въ мелкій порошокъ стеклянныхъ шариковъ, обламываніе острѣй у иголокъ, маленькихъ ланцетовъ и проч. Бросающійся невольно въ глаза механическій эффектъ рядомъ съ неудачей опытовъ съ трубками и ввели въ заблужденіе Réaumur'a; но Spallanzani, не

смотря на то, что и самъ онъ на многочисленныхъ примѣрахъ видѣлъ поразительное механическое дѣйствие желудка, переносить центръ тяжести на химическое, растворяющее дѣйствие желудочного сока „Кажется, можно съ увѣренностью утверждать, говорить авторъ, что дѣйствительнымъ пищеварительнымъ агентомъ является единственно желудочный сокъ“. Рядомъ опытовъ, обнимающихъ собой всѣ классы позвоночныхъ животныхъ\*), Spallanzani доказалъ универсальность открытаго имъ пищеварительного принципа. Съ большой наблюдательностью каждый разъ отмѣчаются имъ тѣ перемѣны цвѣта, консистенціи, вкуса, которыя претерпѣваетъ мясо послѣ пребыванія въ желудкѣ. При полномъ отсутствіи болѣе точныхъ методовъ, констатированье этихъ перемѣнъ видахъ свойствъ пищи являлось драгоценнымъ фактомъ, указывающимъ на болѣе или менѣе глубокое химическое превращеніе пищи. Существеннымъ аргументомъ въ пользу защищаемой авторомъ химической теоріи могутъ служить впервые поставленные имъ опыты искусственного перевариванья пищи вида организма. Воспользовавшись небольшими количествами желудочного сока, добытаго или при вскрытии животнаго, или же съ помощью губокъ, употреблявшихся съ той же цѣлью уже Réaumur'омъ, авторъ констатировалъ, что и видъ организма при наличности нѣкоторыхъ существенно необходимыхъ условій, среди которыхъ авторъ особенно выдѣгаетъ надлежащую температуру, желудочный сокъ всѣхъ изученныхъ позвоночныхъ животныхъ перевариваетъ пищу. Попутно, авторъ указываетъ на энергичное дезинфицирующее дѣйствие желудочного сока. Химическое изслѣдованіе желудочного сока, при несовершенствѣ методики, конечно оставляетъ желать очень многаго. Во всякомъ случаѣ, было констатировано

<sup>\*)</sup> Опытный материалъ автора составляли курицы, индюшки, утки, гуси, дикіе и домашніе голуби, вороны, цапли, лягушки, саламандры, змѣи, рыбы, овцы, лошади, коровы, совы, соколь, орель, кошки, собаки; кроме того, авторъ дѣлалъ провѣрочные опыты надъ самимъ собой.

присутствіе кислоты въ желудочномъ сокѣ на основаніи растворенія въ немъ коралловъ. Впрочемъ, авторъ не считаетъ кислоту постоянной составной частью желудочного сока и объясняетъ ея присутствіе кислыми свойствами принятой пищи. \*)

Господствовавшая въ 18 вѣкѣ теорія Boehrave'a, основанная также на химическихъ принципахъ, но аналогизировавшая раствореніе пищевыхъ веществъ въ желудкѣ съ процессомъ броженія, встрѣтила въ лицѣ Spallanzani рѣшительного противника. Изъ всѣхъ извѣстныхъ въ то время броженій: спиртового, кислотнаго и гнилостнаго, ни одно не могло служить достаточнымъ объясненіемъ пищеварительныхъ процессовъ. Ни спирта, ни кислоты въ содержимомъ желудка авторъ не находилъ; если въ нѣкоторыхъ опытахъ и наблюдалось присутствіе кислоты, во всякомъ случаѣ она открывалась только въ начальныхъ стадіяхъ пищеваренія и затѣмъ исчезала — очевидно, что кислоту нельзя разсматривать, какъ продуктъ броженія пищи. Что же касается гиенія, то желудочный сокъ не только не способенъ возбуждать гиеніе, а напротивъ, содержитъ въ себѣ какое то дезинфицирующее вещество. „Правда, природа этого вещества, говорить авторъ, мнѣ неизвѣстна, но я считаю, что лучше отозваться незнаніемъ, чѣмъ распространять въ публикѣ всякаго рода бредни (Träume), это совершенно не въ моихъ правилахъ, я привыкъ утверждать только то, что я самъ считаю за непреложную истину“. (Стр. 303).

Идеи Réaumur'a и Spallanzani, несмотря на всю доказательность ихъ опытовъ, не скоро вошли въ сознаніе медицинской публики. Съ разныхъ сторонъ были заявлены сомнѣнія, опроверженія, указанія на ошибочность методики и проч.; Montegre, напримѣръ, приписывалъ главное

\*) Alle diese Umstände beweisen die Gegenwart eines sauren Grundstoffes in dem Magen des Menschen und der Thiere, ob solches gleich nichts beständiges ist, sondern von der Eigenschaft der genossenen Nahrungsmittel abhängt.

пищеварительное значение слюнъ и даже отрицать существование желудочного сока Spallanzani, считая его просто разложившейся слюной. Schulz пишет: „Omnis Spallanzanii atque Réaumurii opinio de succo gastrico nihil nisi vana hypothesis videtur“. (Gamgee, Physiologische Chemie der Verdauung). Противорѣчивость взглядовъ различныхъ ученыхъ на сущность пищеварительныхъ процессовъ достигла такой степени, что, наконецъ, въ 1823 году французская Академія предложила, въ качествѣ задачи на соисканіе преміи, изслѣдовать рядомъ химическихъ и физіологическихъ опытовъ явленія, происходящія въ пищеварительныхъ органахъ во время акта пищеваренія. Откликомъ явились двѣ работы Leuret et Lassaigne<sup>70</sup>) и Tiedemann'a и Gmelin'a<sup>129)</sup>.

Результаты той и другой въ полной мѣрѣ подтверждаютъ выводы Réaumur'a и Spallanzani\*).

Прот уже въ 1824 году доказалъ присутствіе въ желудочномъ сокѣ свободной соляной кислоты. Leuret и Lassaigne считаютъ, однако, его заключенія основанными на ошибкѣ методики и желудочную кислоту принимаютъ за молочную и уксусную. Tiedemann и Gmelin, напротивъ, подтверждаютъ данныхя Прота. Вводя въ желудокъ голодящихъ животныхъ кварцевые камни или перецъ, авторы добывали желудочный сокъ, свободный отъ примѣси пищевыхъ веществъ; полученная такимъ образомъ жидкость давала осадокъ съ растворомъ азотнокислого серебра; въ томъ случаѣ, когда въ желудокъ вводились известковые камни, желудочный сокъ содержалъ большое количество хлористаго кальція. Но и нѣмецкіе изслѣдователи не считали хлористоводородную кислоту единственной кислотой желудочного сока; они принимали одновременное присутствіе въ немъ кислотъ уксусной и молочной.

Главной пищеварительной реакцией Tiedemann и Gmelin считаютъ въ всякомъ случаѣ простое раствореніе

<sup>\*)</sup> Ces différentes expériences prouvent que le suc gastrique agit sur les alimens, les ramollit et les délace (p. 125).

пищевыхъ веществъ, не связанное съ какой либо перемѣнной ихъ конституціи\*).

Вопросъ о химическомъ превращеніи пищевыхъ веществъ такимъ образомъ пока оставляется открытымъ. Leuret и Lassaigne прямо заявляютъ, что „при современномъ состояніи науки невозможно опредѣлить химическая измѣненія, претерпѣваемыя пищевыми веществами внутри пищеварительного канала“ (стр. 219).

Tiedemann и Gmelin, хотя и очень осторожно, въ видѣ простого предположенія, высказываютъ впервые мысль о возможности болѣе глубокаго измѣненія пищи въ желудкѣ. „Повидимому, многія пищевыя вещества при раствореніи въ жидкому содергимомъ желудка, претерпѣваютъ въ то же время и разложеніе (*Zersetzung*). Относительно крахмала это можно считать доказаннымъ, такъ какъ послѣдній тягаетъ при пищеварительномъ раствореніи способность окрашиваться іодомъ и превращается въ сахаръ и гумми. Нѣчто подобное, быть можетъ, происходитъ и съ другими пищевыми веществами. Вѣроятно, причиной этихъ превращеній являются не только свободныя кислоты желудочного сока, но также, можетъ быть, и содержащееся въ нихъ подобное осмазому и слюнному веществу тѣло.“ (стр. 333.)

Еще большую убедительность и, такъ сказать, наглядность приобрѣла теорія Réaumur'a и Spallanzani послѣ

\*) „Благодаря присутствию воды въ желудочномъ сокѣ осуществляется раствореніе слѣдующихъ растворимыхъ въ водѣ веществъ: бѣлка въ несвернутомъ видѣ, студени, осмазома, сахара, растительной слизи и варенаго крахмала. Раствореніе всѣхъ поименованныхъ веществъ ускоряется при нагрѣваніи, согласно чemu въ желудкѣ при температурѣ 36—37° оно должно протекать очень быстро. Свободныя кислоты желудочнаго сока, соляная и уксусная, растворяютъ слѣдующія нерастворимыя въ чистой водѣ тѣла: свернутый бѣлокъ, фибринъ, сыръ, клейковину и близкое къ послѣдней вещество, находящееся во многихъ злакахъ — глюадинъ. Раствореніе волокнистой соединительной ткани происходитъ также благодаря присутствию уксусной и соляной кислотъ (Стр. 331).

опубликованія книжки Beaumont'a.<sup>5)</sup> Автору впервые удалось ad oculos наблюдать секреторную работу желудочныхъ желѣзъ и прослѣдить процессъ растворенія пищевыхъ веществъ въ желудкѣ. Какъ извѣстно, простая случайность дала Beaumont'у возможность достигнуть такихъ блестящихъ по тому времени результатовъ. Комми — вояжеръ американской компаніи мѣховой торговли Alexis St.-Martin, 18 лѣтъ отъ роду, получилъ рану, благодаря случайному выстрѣлу заряженного дробью ружья; зарядъ раздробилъ 5-е и 6-е ребро, задѣль нижнюю долю лѣваго легкаго, прошелъ чрезъ діафрагму и желудочную стѣнку. Послѣ окончательного выздоровленія, у пациента осталась фистула, закрыть которую, несмотря на неоднократныя попытки Beaumont'a, не удалось. Впрочемъ, она и не причиняла большихъ неудобствъ St.-Martin'y, такъ какъ отверстіе ея было закрыто, какъ клапаномъ, свѣшивавшейся сверху дупликатурой слизистой оболочки. Этой то фистулой и воспользовался Beaumont для своихъ классическихъ опытовъ; они состояли главнымъ образомъ въ наблюденіи хода пищеварительного процесса во времени; отмѣчалось видимое состояніе и вѣнчній видъ слизистой оболочки во время голоданія и послѣ приема пищи; измѣрялась температура желудочной полости; путемъ сравнительныхъ опытовъ опредѣлялась перевариваемость различныхъ сортовъ пищи; наконецъ, впервые изслѣдовался чистый желудочный сокъ человѣка, и съ этимъ сокомъ дѣлались пищеварительные опыты въ организма.

„Чистый желудочный сокъ, полученный изъ желудка здороваго человѣка и свободный отъ всякихъ постороннихъ примѣсей (исключая развѣ небольшое количество слизи, которая почти всегда примѣшивается къ соку) представляеть собой свѣтлую, прозрачную жидкость, безъ запаха, слегка соленаго и въ то же время ясно кисловатаго вкуса. Онъ смѣшивается съ водой, виномъ и спиртомъ, со щелочами (очевидно, авторъ подразумѣваетъ углекислыя щелочи)

выдѣлять пузырьки газа и является энергичнымъ растворителемъ для *materia alimentaria*. Онъ обладаетъ свойствомъ свертывать бѣлокъ, дѣйствуетъ рѣзко антисептически, благодаря чему, между прочимъ, прекращаетъ гніеніе мяса и, наконецъ, онъ представляетъ собой лѣчебное средство въ примѣненіи къ застарѣлымъ язвамъ, выдѣляющимъ вонючий злокачественный гной.“ (стр. 55.)

Анализъ сока, произведенный по просьбѣ автора проф. Dunglison и Emmet, показалъ присутствіе „свободной соляной и уксусной кислотъ, кали, натра, магнезіи, известіи и органическаго вещества, растворимаго въ холодной и не- растворимаго въ горячей водѣ.“

Заслуга Beaumont'a состоить, главнымъ образомъ, въ подтвержденіи путемъ наглядныхъ и убѣдительныхъ опытовъ, объектомъ которыхъ къ тому, же являлся здоровый человѣкъ, теоріи R  eautrig'a и Spallanzani; въ послѣдующемъ періодѣ основные принципы этой теоріи считаются не требующими дальнѣйшихъ доказательствъ и наука, твердо ставъ на этотъ путь, дополняетъ и расширяетъ идеи R  eautrig'a и Spallanzani. Eberle<sup>28)</sup> впервые приготовляетъ искусственный желудочный сокъ и вводить этимъ существенное облегченіе въ методику пищеварительныхъ опытовъ. Вся послѣдующая исторія ученія о пищеварительныхъ процессахъ переходитъ, благодаря открытію Eberle, изъ рукъ вивисекторовъ въ руки химика; анализъ *in vitro* становится главнымъ методомъ изслѣдованія, а къ опыту на животныхъ физіологи прибѣгаютъ лишь для проверки данныхъ химического изслѣдованія.

Вскрывая кролика, который незадолго до умерицованія былъ накормленъ овоющами, Eberle нашелъ въ его желудкѣ пережеванные листья, покрытые толстымъ слоемъ кислой слизи, которая, какъ показалъ опытъ, обладала энергичнымъ пищеварительнымъ дѣйствиемъ. Эта случайная находка послужила автору указаніемъ, и ему удалось добить, какъ онъ выражается, „искусственную слизь“.

Авторъ слѣдующимъ путемъ описываетъ свой методъ, употребляющійся и до сихъ поръ въ физиологическихъ лабораторіяхъ. „Слизистая оболочка телячьяго желудка отпредаровывалась отъ прочихъ слоевъ желудочной стѣнки и промывалась холодной водой до тѣхъ поръ, пока она теряла кислую реакцію; затѣмъ она высушивалась на воздухѣ. Когда мнѣ нужна была слизь, я отдѣлялъ отъ сухой массы нѣкоторую часть, разрѣзаль ее на куски, которые и обливалъ въ склянкѣ водой.“ При температурѣ  $26^{\circ}$  R. куски слизистой оболочки быстро набухали, „причемъ образуется большее или меньшее количество слизи, но она не даетъ кислой реакціи“. Подкисливши препаратъ соляной или уксусной кислотой, авторъ получалъ жидкость, обладавшую протеолитическими свойствами (стр. 79.).

Сравнивая раствореніе бѣлковыхъ веществъ въ натуральномъ и искусственномъ желудочномъ сокѣ съ раствореніемъ ихъ въ кислотахъ той же концентраціи, авторъ констатируетъ значительно болѣе энергичное дѣйствіе первыхъ двухъ растворителей. Въ первомъ случаѣ раствореніе оканчивалось въ короткій сравнительно промежутокъ времени; наоборотъ, кислоты приходилось настаивать съ пищевыми веществами по цѣлымъ недѣлямъ, да и то не всегда удавалось достигнуть полнаго растворенія.

На основаніи этихъ опытовъ Eberle, въ противоположность взгляду Tiedemann'a и Gmelin'a, придаетъ существенное значеніе въ актѣ пищеваренія не одной только кислотѣ, но и тому органическому началу, той „слизи“, которую авторъ наблюдалъ во время нормального пищеваренія, а затѣмъ получилъ и искусственнымъ путемъ.

Опыты Eberle были провѣрены и въ полномъ объемѣ подтверждены Müller'омъ и Schwann'омъ;<sup>89)</sup> поименованные излѣдователи кромѣ „искусственной слизи“ Eberle примѣняли уже въ качествѣ пищеварительной жидкости и просто кислый настой слизистой оболочки желудка, то есть тотъ самый препаратъ, который и до сего дня подъ име-

немъ искусственного желудочного сока употребляется при пищеварительныхъ опытахъ.

Schwanн<sup>120)</sup> подробно излѣдуетъ химической характеръ и пищеварительную роль того органическаго вещества, которое содержится въ „искусственной слизи“ Eberle. Рядомъ классическихъ по строгой обдуманности и чистотѣ постановки опытовъ авторъ приходитъ къ заключенію, что процессъ перевариванія бѣлковъ всего правильнѣе сравнивать съ тѣми реакціями, которая въ химіи носятъ название контактныхъ (каталитическихъ) реакцій, каковы, напр., винное и уксусное броженіе. „Въ обоихъ этихъ процессахъ, говоритъ авторъ, проводя аналогію между пищевареніемъ и спиртовымъ броженіемъ сахара, мы, правда, не можемъ съ увѣренностью утверждать наличность одного изъ основныхъ признаковъ контактнаго дѣйствія, а именно, мы не знаемъ, входятъ ли продукты разложенія переваривающаго начала resp. винного бродила въ химическое соединеніе съ продуктами распада перевариваемаго resp. бродящаго тѣла. За то другой признакъ контактнаго дѣйствія въ томъ и другомъ процессѣ на лицо: ничтожныя количества пищеварительного принципа и винного бродила достаточны для перевариванія бѣлковъ resp. броженія сахара“. Проводя далѣе аналогію между обоими процессами, авторъ на основаніи своихъ опытовъ выводить, что единственное различіе между ними состоить въ нѣсколько разлічныхъ условіяхъ реакціи. Именно, для спиртового броженія необходимо (по крайней мѣрѣ въ начальныхъ стадіяхъ процесса) присутствіе кислорода, а бѣлковое пищевареніе требуетъ присутствія свободной кислоты. Различіе это кажется самому автору настолько несущественнымъ, что онъ рѣшается поставить перевариванье бѣлковъ въ полную аналогію съ броженіемъ сахара\*).

\* ) „Ob man nach dieser gezogenen Parallele die Verdauung des Eiweisses unter den Begriff Gährung bringen will, oder nicht, würde ein Wortstreit sein“. S. 109.

Пищеварительный принцип желудочного сока авторъ находитъ растворимымъ въ водѣ и въ разведенной соляной и уксусной кислотѣ; „спиртомъ онъ разрушается, но растворимъ онъ въ немъ, или нѣть, неизвѣстно. Кипяченіе также разрушаетъ его, хотя также неизвѣстно, осаждается онъ при этомъ или нѣть. Уксуснокислый свинецъ осаждается вещество какъ изъ кислаго, такъ и изъ нейтрального раствора; желѣзистосинеродистымъ калиемъ оно не осаждается, сулемой осаждается изъ нейтрального раствора; настой чернильныхъ орѣховъ уничтожаетъ его специфическую способность, образуя, повидимому, съ нимъ нерастворимое соединеніе. Приведенные реакціи даютъ право разсматривать переваривающее начало желудочного сока, какъ вещество *sui generis*“. (Стр. 122).

Описанныя Schwann'омъ свойства желудочного фермента дали возможность Wassmann'у<sup>130)</sup> впервые получить его въ болѣе или менѣе чистомъ видѣ. Съ этой цѣлью искусственный желудочный сокъ осаждается уксусносвинцовой солью, промытый осадокъ распредѣляется въ водѣ и освобождается отъ свинца сѣроводородомъ. Фильтратъ отъ сѣрнистаго свинца отпаривается до консистенціи сиропа при 35°С и вслѣдъ затѣмъ осаждается абсолютнымъ алкоголемъ. Высушенный на воздухѣ осадокъ отличается необыкновенно энергичной протеолитической способностью. Растворъ, содержащий 1/60.000 часть вещества, переваривалъ въ теченіе 6—8 часовъ яичный бѣлокъ. Wassmann предлагаетъ назвать изолированный имъ ферментъ пепсиномъ\*).

Трудами Eberle и Schwann'a ферментативная теорія желудочного пищеваренія была поставлена на прочное фактическое основаніе. Но окончательного развитія и полноты она достигаетъ только въ изложеніи покойнаго проф. Карла

\*) Sed etiam, si revera, ut Valentin censet, nil nisi modificatio esset albuminis, tamen virtus ejus peculiaris non impellit, ut proprium possem, aptissime Pepsinum, ei impertiamus (p. 24).

Шмидта<sup>116)</sup>. Слѣдующіе факты, наблюдавшіеся Wassmann'омъ, служатъ основными посылками теоріи Шмидта. 1) Растворъ пепсина, освобожденного по методу Wassmann'a отъ свинца сѣроводородомъ, точно также какъ и осадокъ, полученный изъ этого раствора дѣйствіемъ спирта, обладаетъ кислой реакцией. При нейтрализаціи кислоты исчезаютъ и пищеварительные свойства жидкости. 2) Свинцовыя соединенія бѣлковыхъ тѣлъ не разлагаются сѣроводородомъ съ выдѣленіемъ нерастворимаго сѣрнистаго свинца; послѣдній при этихъ условіяхъ даетъ новое растворимое соединеніе съ бѣлкомъ — получается растворъ грязнобураго цвѣта. Наоборотъ, пепсинъ Wassmann'a даетъ свинцовое соединеніе, отщепляющее Pb при дѣйствіи сѣроводороднаго газа въ видѣ нерастворимаго сѣрнистаго свинца. 3) Хлористоводородная кислота содержитъ въ желудочномъ сокѣ не въ свободномъ видѣ, такъ какъ осадокъ хлористаго серебра, образованный въ желудочномъ сокѣ, отчасти растворимъ въ азотной кислотѣ.

На основаніи изложенныхъ фактовъ авторъ предполагаетъ существованіе особаго соединенія — пепсинохлористоводородной кислоты, химическое строеніе которой авторъ сравниваетъ съ нитро-бензойной, фосфорноглицериновой кисл. и проч. Словомъ, соединеніе это не представляетъ собой хлоргидрата пепсина, а есть соляная кислота, въ которую въ качествѣ органическаго радикала входитъ пепсинъ. Эта кислота образуетъ съ бѣлковыми веществами растворимая соединенія\*).

Изъ опытовъ Blondlot извѣстно, что переваривание бѣлковъ въ организма протекаетъ въ началѣ съ той же энергией, какъ и въ желудкѣ животнаго. Но уже

\*) Materia nitrogenium continens minima affinitate praedita, sc. pepsinum coagulatum Wassmanni, secundum hanc theoriam in acidi hydrochlorici atomum pari modo intraret, ac cellulosa in acidum Sulfuricum. Hac conjunctione acidum oriretur, quod cum albumine, collagenio, chondrogenio etc. solubili conjunctione coniungeretur et quod e. g. hydopepsino chloricum nominaremus.

вскорѣ обнаруживается замѣтное ослабленіе искусственного пищеваренія и чѣмъ далѣе, тѣмъ разница становится все значительнѣе. По теоріи Карла Шмидта это явленіе объясняется слѣдующимъ образомъ. Пепсинохлористоводородная кислота входитъ въ химическое соединеніе съ бѣлковыми тѣлами, результатомъ чего является пониженіе содержанія кислоты въ пищеварительной жидкости.

Если это такъ, то, прибавляя къ послѣдней какой нибудь кислоты, напр. хлористоводородной, мы въ состояніи разрушить упомянутое выше растворимое соединеніе бѣлка съ пепсинохлористоводородной кислотой, послѣдняя становится снова свободной, а на ея мѣсто вступаетъ хлористоводородная кислота — образуется *albumen muriaticum*. Ясно, что выдѣленная такимъ образомъ пепсинохлористоводородная кислота повышаетъ энергию переваривания. Факты находятся въ полномъ согласіи съ этими теоретическими соображеніями, какъ показалъ еще *Wassmann*<sup>6)</sup>.

Изъ только что изложенной теоріи Карла Шмидта явствуетъ, что, хотя раствореніе бѣлковыхъ веществъ въ пищеварительномъ каналѣ и было съ полной достовѣрностью сведено на химическое воздействиѣ желудочного сока, но не идетъ даже рѣчи о болѣе глубокихъ измѣненіяхъ строенія пищевыхъ веществъ. Карль Шмидтъ прямо говоритъ, что гипотетическое соединеніе бѣлка съ пепсинохлористоводородной кислотой распадается при дѣйствії минеральныхъ кислотъ на свои составныя части, причемъ освобождается съ одной стороны пепсинохлористоводородная кислота, съ другой — неизмѣненный „*albumen*“, бѣлокъ.

Вскорѣ одпако работами *Mialhe*'я<sup>79)</sup>, *Lehmann'a*<sup>69)</sup>, *Mulder'a*<sup>87)</sup> было доказано, что бѣлки при пищеваритель-

<sup>6)</sup> Solutioni saturatae acidi gastrici frustulis albuminis cocti abundantis guttae nonnullae acidi muriatici admiscebantur — statim nova copia albuminis solvebatur; acido muriatico denuo addito denuo pars quaedam, sed multo minor, quam in experimento praecedente et haec quidem diuturniore digestione, solvebatur (p. 18).

ныхъ процессахъ претерпѣваютъ химическое превращеніе, результатомъ котораго являются пептоны, вещества, несвертывающіяся при кипяченіи, гораздо болѣе растворимыя, чѣмъ патинные бѣлки и труднѣе послѣднихъ осаждаемыя изъ растворовъ. Изслѣдованіе физическихъ свойствъ пептоновъ, и въ частности ихъ эндоэмотического эквивалента и скорости диффузіи, дало новое направленіе вопросу о физиологическомъ смыслѣ пищеварительныхъ процессовъ.

Дѣйствіе панкреатического сока на бѣлковыя вещества было открыто еще въ 1836 году *Purkinje* и *Rappenehim*'омъ. Наставая бѣлки съ водной вытяжкой поджелудочной железы, авторы констатировали раствореніе первыхъ, что согласно распространенному въ то время взгляду доказывало пищеварительная функция искусственного панкреатического сока авторовъ. *Cl. Bernard*<sup>6)</sup> въ своемъ обширномъ „*Mémoire sur le pancréas*“, занимаясь главнымъ образомъ дѣйствіемъ поджелудочной железы на пейтральные жиры, упоминаетъ вскользь и о раствореніи бѣлковыхъ тѣлъ въ натуральномъ поджелудочномъ сокѣ, но, повидимому, самъ авторъ склоненъ объяснить наблюдавшееся имъ явленіе не столько пищеварительнымъ дѣйствіемъ *pancreas*, сколько сопутствующими явленіями броженія и гниенія, которыя, какъ известно, очень скоро развиваются въ недезинфицированномъ панкреатическомъ сокѣ\*).

*Corvisart*<sup>132)</sup> первый доказалъ, что бѣлки подъ влияніемъ фермента поджелудочной железы не только переходятъ въ растворъ, но и измѣняются химически, образуя вещества, охарактеризованныя *Mialhe*'емъ подъ именемъ альбуминозы.

<sup>\*)</sup> Les matières azotées ou albuminoïdes, telles que la fibrine, l'albumine coagulée etc., mises en contact avec le suc pancréatique en dehors de l'animal, éprouvent un ramolissement rapide et une sorte de dissolution dans certaines de leurs parties. Mais bientôt ce ramolissement se transforme en une véritable putréfaction, qui se manifeste avec son odeur caractéristique et avec la production d'une grande quantité des produits ammoniacaux, ce qui donne au mélange une réaction alcaline p. 129.

„Азотистыя составныя части пищи,” говоритъ авторъ, резюмируя свои выводы: „перевариваются не только же- лудкомъ, но также и поджелудочной железой. Послѣдняя является, такъ сказать, дополнительнымъ органомъ, функция котораго въ случаѣ болѣе или менѣе обильнаго приема пищи присоединяется къ функции желудка. Сущность того и другого пищеваренія (желудочнаго и поджелудочнаго) одинакова постольку, поскольку пища превращается въ обоихъ случаяхъ въ совершенно тождественное вещество (альбуминоза или пептона).“

Однако, открытие Corvisart'a не обратило на себя должнаго вниманія современниковъ. Повтореніе опытовъ Corvisart'a, предпринятое многими учеными, также не выяснило вопроса, вызвавши совершенно противорѣчивыя заявленія.

Такъ Schiff, Meissner, Данилевскій и Albini<sup>60)</sup> подтверждаютъ результаты французскаго изслѣдователя, въ то время какъ Hallwachs и Keferstein, Funke, Brinton<sup>60)</sup> Скребицкій<sup>123)</sup> оспариваютъ точность наблюдений Corvisart'a, указывая, что изъ опытовъ съ настоемъ мертвогъ поджелудочной железы нельзя дѣлать заключеній о нормальныхъ процессахъ живого организма, тѣмъ болѣе что и въ самыхъ этихъ опытахъ не исключена возможность вмѣшательства организованныхъ ферментовъ. Meissner<sup>77)</sup> замѣчаетъ, что, по его опытамъ, настой поджелудочной железы обладаетъ пищеварительными функциями только въ кислореагирующей жидкости и, согласно сему, отрицаетъ всякое физиологическое значеніе факта въ виду сильной щелочности нормальнаго поджелудочнаго сока.

Скребицкій, констатировавъ значительную (до 97. 36%) потерю вѣса свернутаго бѣлка подъ вліяніемъ панкреатического сока, обратился къ изученію полученныхъ растворимыхъ продуктовъ. Натолкнувшись при микроскопическомъ изслѣдованіи на большое количество кристалловъ лейцина,

авторъ квалифицировалъ процессъ растворенія бѣлоковъ въ панкреатическомъ сокѣ, какъ простое гненіе.\*)

Ошибка автора состояла, такимъ образомъ, въ томъ, что онъ не искалъ среди растворимыхъ продуктовъ перевариванія типичнаго представителя ихъ, пептона. Это сдѣлалъ Kühne.<sup>60)</sup>

На 11 собакъ съ временнай фистулой поджелудочной железы авторъ убѣдился, что поджелудочный сокъ обладаетъ весьма энергичной пищеварительной способностью.\*\*)

Опыты съ мертвогъ поджелудочной железой позволили автору доказать, что изъ смѣси продуктовъ перевариванія бѣлка осажденіемъ спиртомъ удается добить вещество, совершенно сходное по свойствамъ съ пептономъ, полученнымъ при желудочномъ пищевареніи. Рядомъ съ пептономъ авторъ констатировалъ большія количества лейцина и тирозина. Такъ въ одномъ опыте 100 частей бѣлка дали

Пептона . . . . .	61 %
Тирозина . . . . .	3.86 %
Лейцина . . . . .	9.1 %
Неизвѣстныхъ веществъ	26 %

Опытами на изолированной съ duodenum и промытой петлѣ тонкихъ кишокъ Kühne имѣлъ возможность доказать, что и въ живомъ организмѣ подъ вліяніемъ нормальнаго панкреатического сока бѣлокъ распадается съ образованіемъ пептона, лейцина и тирозина.

Вскорѣ послѣ классическихъ работъ Graham'a о диффузіи растворовъ, Otto Funke<sup>41)</sup> изслѣдовалъ диффузіон-

\*) Haec ponderis decrementa innumerae cristallorum leucini multitudinis conformatioне stipantur, quod corpus, quantum nobis est cognitum, non digestione, sed substantiarum proteinicarum decompositione vel putredine producitur p. 54.

\*\*) .... dass dieser zähflüssige Saft im Stande ist in 1/2—3 Stunden bei 40° C. erstaunliche Mengen von gekochtem Fibrin und Eiweiss ohne jegliche Spur von Fäulnisserscheinungen so aufzulösen, dass der grösste Theil in einer in der Siedehitze auch auf Säurezusatz nicht coagulirende Substanz verwandelt wird, welche mit Leichtigkeit durch vegetabilisches Pergament diffundirt. S. 131.

ныя отношения пептоновъ; при этомъ автору удалось констатировать факты, послужившіе основаніемъ теоріи пищеваренія, которая долгое время являлась господствующей, да и до сихъ поръ приводится во многихъ учебникахъ, несмотря на множество вновь открытыхъ фактовъ, которые находятся въ коренному противорѣчіи съ этой теоріей.

Исходя изъ мысли, что физіологической задачей пептонизации бѣлковъ можно считать единственно переработку трудно диффундирующіхъ нативныхъ бѣлковъ въ легко диффундирующіе продукты — пептоны\*), авторъ путемъ сравнительныхъ опытовъ опредѣляетъ эндосмотической эквивалентъ и скорость диффузіи упомянутыхъ тѣлъ.

Эндосмотический эквивалентъ пептоновъ при диффузіи чрезъ свиной пузырь авторъ нашелъ равнымъ 7, 1—9,9; для бѣлка при тѣхъ же условіяхъ Hofmeister даетъ цифру 46, 60, 120 и больше. Кромѣ того, авторъ дѣлалъ опыты съ фильтрованіемъ бѣлковыхъ и пептоновыхъ растворовъ чрезъ свиной пузырь подъ уменьшеннымъ давленіемъ. Согласно съ другими изслѣдователями, Finkе находитъ содержаніе бѣлка въ фильтратѣ меньшимъ противъ содержанія его въ фильтрующейся жидкости; наоборотъ, растворы пептона при тѣхъ же условіяхъ проходятъ подъ фильтръ, не мѣняя своей концентраціи. „Сопоставляя громадную разницу, найденную при опытахъ фильтрованія растворовъ пептона сравнительно съ растворами бѣлка, и упомянутыя выше данныя: низкій эквивалентъ и необыкновенно большую скорость диффузіи пептона сравнительно съ бѣлкомъ, я считаю свои находки достаточно вѣскими аргументами въ пользу высказаннаго во введеніи взгляда, согласно которому превращеніе бѣлковъ въ пептоны имѣеть единственной

\* Jedenfalls existirt nichts, was der oben ausgesprochenen Voraussetzung widersprѣche, dass die Umwandlung der Albuminate in Peptone zum Zwecke ihrer Resorbirmachung geschehe, oder, wenn wir die theologieische Ausdrucksform umgehen wollen, dass die massenhafte Resorption der Albuminate vom Darmkanal aus durch deren Umwandlung in Peptone vermittelt wird. (S. 451).

цѣлью образованіе легко диффундирующіхъ веществъ, способныхъ резорбироваться“ (стр. 462).

Данныя Finkе были подтверждены позднѣйшими изслѣдованіями; такъ Bauer и Voit<sup>4)</sup> на основаніи опытовъ Аскега считаютъ, что пептонъ проходитъ чрезъ перенонки въ 32 раза легче, чѣмъ бѣлокъ, и фильтруется чрезъ животныя ткани подъ меньшимъ давленіемъ, чѣмъ этотъ послѣдній.

Kühne<sup>61)</sup> діализировалъ въ теченіе сутокъ растворы различныхъ продуктовъ переваривания и опредѣлялъ количество продиффундированнаго вещества изъ уменьшенія вѣса сухого остатка содержащаго діализатора. Цифры автора приведены въ слѣдующей таблицѣ:

Количество продиффундированнаго вещества  
въ % всего взятаго для опыта количества.

Вещество.	Растворъ въ водѣ.	Растворъ въ HCl.
Гетероальбумоза	—	5·22
Протальбумоза	19·0	28·3
Дейтероальбумоза	10·0	24·1
Амфопентонъ	51·8	—
Антипентонъ	51·0	—

Chittenden и Amegman<sup>133)</sup> діализировали 1% растворы альбумозъ и пептоновъ и также, какъ и Kühne, опредѣляли количество пропущеннаго чрезъ діафрагму вещества изъ потери сухого остатка содержащаго діализатора. Даныя авторовъ, какъ показываетъ нижеприведенная таблица, въ общемъ согласуются съ данными Kühne:

Вещество.	Время.	Температура.	% продиффундированнаго вещества.
Протальбумоза .	8 час.	38°	5·09—7·9
		10°	2·57
Дейтероальбумоза .	7 "	38°	2·21
		10°	2·11
Смѣсь прото- и дейтеро альбумозы .	6 "	38°	7·2
		38°	5·9
Пентонъ . . . .	6 "	38°	10·8—11·0

Единственнымъ разногласиемъ съ вышеприведенными фактами являются опыты von Wittich'a<sup>134)</sup>, нашедшаго скорость диффузий пептоновъ значительно болѣе низкой. „Во всякомъ случаѣ, говорить авторъ, диффузіонную способность пептоновъ нельзя ставить на одну ступень съ другими способными къ диффузіи кристаллоидными субстанціями“. Теорія Funke представляетъ собой единственную попытку глубже проникнуть въ физіологической смыслъ явленія пептонизации бѣлковъ и, повидимому, опирается на прочно установленный фактическій материалъ. Однако, дальнѣйшими изслѣдованіями были открыты факты, не соглашающіеся съ этой теоріей. Bauer и Voit, Eichhorst, Czerny и Latschenberger и, въ новѣйшее время Федоровъ и Friedländер показали, что всасыванье бѣлковыхъ веществъ изъ кишечника осуществляется и безъ перехода ихъ въ легко диффундирующую модификацію. Bauer и Voit<sup>4)</sup> заставляли собаку нѣсколько дней голодать и, послѣ того какъ выдѣленіе азота устанавливалось на извѣстной приблизительно постоянной величинѣ, вводили чрезъ задній проходъ различныя бѣлковыя вещества. По увеличенію выдѣленія азота въ опытный день сравнительно съ выдѣленіемъ его въ дни голоданія авторы судили о количествѣ всосавшагося бѣлка. Опыты показали, что яичный бѣлокъ всасывается въ очень незначительныхъ количествахъ. Однако, небольшая прибавка хлористаго натрія къ клизмѣ значительно увеличивала всасыванье яичнаго бѣлка. Бѣлокъ мясного сока резорбировался въ очень большомъ количествѣ<sup>\*)</sup>, почти нацѣло.

Впрыскивая яичный бѣлокъ и мясной сокъ въ изолированную и промытую петлю тонкихъ кишечкъ, авторы опредѣляли % исчезнувшаго бѣлка послѣ 1—5½ часового пребыванія раствора въ полости кишки; оказалось, что

<sup>\*)</sup> Somit gelangte auch hier wieder nahezu die Gesammtmenge des in den Mastdarm eingespritzten Acidalbuminates in die Säftemasse (S. 549).

яичный бѣлокъ резорбируется въ количествѣ 16—33%; прибавка хлористаго натрія повысила всасываемость до 60%; бѣлки мясного сока всасывались въ количествѣ 28—95%; пептонъ въ количествѣ 97%.

Hermann Eichhorst<sup>29)</sup> вводилъ собакѣ, находящейся въ условіяхъ абсолютнаго азотистаго голоданія, rectum различнаго рода пищевыя вещества и судилъ о количествѣ резорбированнаго бѣлка, также какъ Bauer и Voit, по количеству выдѣляемой животнѣй мочевины.

Авторъ напечь, что казеинъ молока всасывается почти цѣликомъ, міозинъ и алькалиальбуминъ въ количествѣ около 50%; бѣлки мясного сока цѣликомъ переходили въ кровь, яичный бѣлокъ въ присутствіи NaCl также резорбировался, хотя и не въ такихъ большихъ количествахъ. Неспособными резорбироваться при условіяхъ опытовъ найдены: чистый яичный бѣлокъ, растворъ синтонина, бѣлки кровяной сыворотки, фибринъ, синтонинъ и міозинъ въ нерастворенномъ видѣ.

Czerny и Latschenberger<sup>22)</sup>, воспользовавшись случаемъ anus praeternalis, помѣщавшагося на flexura sigmoidea, имѣли возможность провѣрить на человѣкѣ результаты, добытые Voit'омъ и Eichhorst'омъ.

Кромѣ того, авторамъ удалось исправить нѣкоторыя ошибки послѣднихъ и выяснить загадочную причину разногласія и неудачи нѣкоторыхъ опытовъ. Вспрыскивая фильтрованный водный растворъ яичнаго бѣлка, авторы постоянно наблюдали энергичное всасыванье введеннаго бѣлка; наоборотъ, прибавка поваренной соли понижала % резорбированнаго бѣлка — словомъ, результатъ получился какъ разъ обратный указаніямъ Bauer'a и Voit'a. Впрочемъ, повторяя опыты послѣднихъ при точномъ соблюденіи описанныхъ ими условій, а именно, вводя въ rectum не фильтрованный, а вѣбитый въ пѣну бѣлокъ, Czerny и Latschenberger получили, согласно съ Voit'омъ, небольшой % всасыванья. Они объясняютъ эту разницу присутствиемъ

перепонокъ, пронизывающихъ всю массу куриного бѣлка и неразрушаемыхъ, повидимому, при взвешиваніи. Неудача опытовъ съ прибавкой хлористаго натрія объясняется ими вполнѣ удовлетворительно констатированными *reg visum* болѣзненными измѣненіями слизистой оболочки, обязанными своимъ происхожденіемъ раздражающему дѣйствію  $\text{NaCl}$ . Можно думать, что тѣмъ же объясняются и указанія на неусвоемость кислотнаго соединенія бѣлка, такъ какъ во всѣхъ опытахъ ациdalльбуминъ вводился въ разведенномъ растворѣ кислоты, которая, конечно, не можетъ считаться индифферентной жидкостью по отношенію къ слизистой оболочкѣ прямой кишкѣ.

Что касается бѣлковъ кровянной сыворотки, то Eichhorst нашелъ ихъ неспособными къ всасыванью въ неизмѣненномъ видѣ. Но въ новѣйшее время и это единственное исключение опровергнуто. R. Heidenhain<sup>135)</sup>, вводя въ тонкую кишку собаки кровянную сыворотку, констатировалъ, что въ теченіе 50 минутъ 31 % органическаго вещества сыворотки перешло въ кровь.

Федоровъ<sup>33)</sup> изслѣдовалъ законы всасыванья неизмѣненныхъ бѣлковъ на вырѣзанныхъ кишечныхъ петляхъ, чрезъ сосуды которыхъ пропускался физиологический растворъ поваренной соли, причемъ кишкѣ сохраняла во все время опыта свои жизненные свойства. Результаты своихъ опытовъ авторъ резюмируетъ въ слѣдующихъ положеніяхъ:

1) Куриный и сывороточный бѣлки, щелочной альбуминъ, альбумоза и пептонъ могутъ всасываться изъ полости тонкихъ кишекъ.

2) Относительно всасыванья бѣлковыхъ тѣлъ, находящихся въ молокѣ, вопросъ остается открытымъ. Но въ виду всасываемости растворовъ другихъ бѣлковъ, нѣть причины не допускать подобной возможности и по отношенію къ бѣлковымъ веществамъ молока.

Friedländer<sup>40)</sup> впрыскивалъ растворы различныхъ пищевыхъ веществъ въ изолированную петлю тонкихъ ки-

шекъ и опредѣлялъ % сухого остатка раствора до и послѣ опыта.

Результаты опытовъ автора приведены въ нижеслѣдующей таблицѣ.

Вещество.	Резорбированное количество въ %.
Казеинъ . . . . .	0
Міозинъ въ кисломъ растворѣ . . . . .	0
Ацидалльбуминъ . . . . .	0
Яичный и сывороточный альбуминъ . . . . .	21
Алькалиальбуминъ . . . . .	69
Альбумозы . . . . .	72
Пептонъ . . . . .	91.

Изъ сопоставленія всѣхъ вышеописанныхъ опытовъ съ очевидностью слѣдуетъ, что всѣ бѣлки пищи, разъ только они находятся въ растворѣ, способны всасываться кишечникомъ въ неизмѣненномъ видѣ и наблюдавшееся % отношеніе резорбированного количества къ общему количеству введенного въ кишку бѣлка, несмотря на кратковременность опытовъ и небольшую всасывающую поверхность, весьма значительно. Таковы фактическія данныя, опровергающія теорію пептонизации Finkе. Еще въ большемъ и поистинѣ непримиримомъ противорѣчіи находится она съ современными взглядами на сущность процесса всасыванья въ кишечникѣ и на судьбу пептоновъ въ организмѣ. Еще Норре-Seyler<sup>136)</sup>, излагая въ своемъ учебникѣ теорію всасыванья, решительно отказывается свести ее исключительно на явленія осмоза и фільтраціи въ томъ видѣ, какъ они наблюдаются въ мертвой природѣ. „Die ganze Resorption der Nährstoffe geschieht somit durch die Zellen selbst.“ (S. 350.)

Опытами Heidenhain'a и его школы неопровергимо доказано, что всасыванье въ кишечникѣ управляетя какими то другими законами, отличными отъ законовъ, выведенныхъ на основаніи наблюдений мертвой природы. Живая клѣтка, этотъ загадочный и до настоящаго времени вовсе почти

неизвестный намъ механизмъ, оказываетъ настолько сильное измѣняющее вліяніе на процессы осмоза и фільтраціи, что на первый планъ выступаютъ именно тѣ явленія, которыя, за недостаткомъ болѣе детальныхъ свѣдѣній, обозначаются въ настоящее время, какъ „результатъ жизнедѣятельности клѣтокъ“.

Во всякомъ случаѣ можно считать твердо установленнымъ фактъ, что диффузія и фільтрація не играютъ ровно никакой роли при процессахъ всасыванья въ кишкахъ. Спрашивается, что же остается отъ теоріи, согласно которой весь физиологический смыслъ пептонизаціи сводится на превращеніе трудно диффундирующіхъ веществъ въ легко диффундирующую модификацію?

Другое непримиримое противорѣчіе встрѣчаетъ теорія Finkе въ современныхъ воззрѣніяхъ на судьбу пептоновъ въ организмѣ. Пептоны, какъ таковые, не встрѣчаются вовсе въ жидкостяхъ и тканяхъ организма, такъ какъ уже при самомъ прохожденіи чрезъ кишечную стѣнку они превращаются въ ангидридный бѣлокъ. Относительно мѣста этого превращенія существуютъ два взгляда: одинъ, болѣе старый, взглядъ Hofmeister'a и другой, принадлежащий Heidenhain'у.

Hofmeister<sup>53)</sup>, воспользовавшись для доказательства своей теоріи давно извѣстнымъ явленіемъ пищеварительного лейкоцитоза, приписываетъ первенствующее значеніе въ процессѣ обратнаго превращенія пептоновъ въ бѣлокъ бѣлымъ кровянымъ клѣткамъ. Согласно взгляду Heidenhain'a, высказанному имъ въ его монографіи „Zur Histologie der Darmschleimhaut“, главная роль въ этомъ явленіи принадлежитъ клѣткамъ, составляющимъ эпителіальный покровъ стѣнки кишки.

Не входя въ детальное разсмотрѣніе обѣихъ этихъ теорій, замѣтимъ, что лейкоциты во время пищеваренія во множествѣ выселяются на внутреннюю поверхность кишечнаго эпителія, вдвигаются между составляющими его клѣт-

ками, словомъ, входятъ въ самое интимное соприкосновеніе съ содержимымъ кишечнаго канала. Если послѣдовательно приложить теорію Finkе къ объясненію процесса всасыванья, нужно думать, что громадная, сравнительно, работа пептонизаціи направлена исключительно на то, чтобы дать возможность бѣлкамъ продиффундировать внутрь тѣла эпителіальныхъ или бѣлыхъ кровяныхъ клѣтокъ; тѣ и другія находятся тутъ же, на мѣстѣ, и съ того момента, какъ пептоны проникли въ протоплазму указанныхъ клѣтокъ, они перестаютъ существовать, какъ таковые, превращаясь въ ангидридный бѣлокъ.

Такимъ образомъ вся сложная работа пищеварительныхъ органовъ направлена, согласно взгляду Finkе, исключительно къ тому, чтобы облегчить бѣлковымъ тѣламъ переходъ въ протоплазму лейкоцитовъ или эпителіальныхъ клѣтокъ. А ни тѣ ни другія не имѣютъ даже оболочки, то есть, той пористой діафрагмы, чрезъ которую пептонъ могъ бы диффундировать. Конечно, остается еще свободная диффузія жидкостей безъ пористой перегородки, такъ называемая гидродиффузія, но и она не можетъ спасти теорію. Активная дѣятельность какъ лейкоцитовъ, такъ и клѣтокъ кишечнаго эпителія при захватываніи не только растворимыхъ въ водѣ веществъ, но даже твердыхъ частицъ поставлена въ настоящее время въ всякаго сомнѣнія и считается специфической функцией названныхъ клѣтокъ. Да и, наконецъ, при тѣхъ микроскопическихъ размѣрахъ, о которыхъ въ данномъ случаѣ только и можетъ ити рѣчь, процессъ перехода протеиновыхъ тѣлъ въ протоплазму клѣтокъ, даже если исключить активную дѣятельность послѣднихъ, можетъ быть объясненъ явленіемъ простой диффузіи неизмѣненного бѣлка, такъ какъ послѣдній диффундируетъ въ условіяхъ гидродиффузіи довольно энергично, какъ показали опыты Bauer'a и Voit'a.

Бѣлки при желудочномъ пищевареніи прежде всего проходятъ стадію кислотнаго бѣлка (сіntonina), и это пре-

вращение въ синтонинъ даже свернутыхъ бѣлковъ въ желудочномъ сокѣ, вѣроятно благодаря присутствию пепсина, протекаетъ несравненно быстрѣе, чѣмъ въ одной кислотѣ. Основываясь на вышеприведенныхъ опытахъ, доказывающихъ всасываемость неизмѣненныхъ бѣлковъ, можно было бы думать, что бѣлки отчасти въ видѣ синтонина, отчасти совершенно въ неизмѣненномъ видѣ переходятъ въ кровь уже раньше превращенія въ альбумозы и пентоны.

Въ этомъ именно смыслѣ и высказывается Brücke<sup>10)</sup>, приводя слѣдующіе аргументы въ пользу защищаемой имъ теоріи. Какъ при искусственномъ, такъ и при естественномъ (въ желудкѣ живого животнаго) пищевареніи даже нѣсколько часовъ спустя послѣ начала опыта, всегда можно доказать въ жидкости присутствіе большого количества свертывающагося отъ тепла бѣлка; это удается не только въ опытахъ съ сырымъ, но и съ варенымъ бѣлкомъ. Сопоставляя, далѣе, время, потребное для пентонизаціи бѣлковъ при искусственномъ пищевареніи съ данными Busch'a о продолжительности пребыванія пищи въ желудкѣ, авторъ доказываетъ, что при нормальныхъ условіяхъ оно настолько кратко, что говорить о мало-мальски энергичной пептонизаціи въ желудкѣ рѣшительно нельзѣ возможности. Отсюда Brücke заключаетъ, что бѣлки всасываются или въ неизмѣненномъ видѣ, или самое большее въ видѣ кислотнаго соединенія. Физическія свойства бѣлковыхъ тѣлъ не противорѣчатъ такому взгляду, такъ какъ первенствующее значеніе въ ряду причинъ, обусловливающихъ переходъ бѣлковъ чрезъ кишечную стѣнку въ капилляры, согласно взгляду Brücke, принадлежитъ не диффузіи, а фильтраціи. Растворы же бѣлковъ, по крайней мѣрѣ нѣкоторыхъ, какъ казеинъ, бѣлокъ Würtz'a, фильтруются очень легко, а медленность фильтрованія яичнаго бѣлка объясняется не столько физическими свойствами яичнаго альбумина, сколько анатомическимъ устройствомъ бѣлка куриныхъ яицъ (извѣстно, что онъ пронизанъ цѣлой сѣтью довольно рези-

стентныхъ перепонокъ). Въ подтвержденіе своей гипотезы Brücke приводитъ слѣдующіе опыты.

Убивая животныхъ въ то время, когда всасываніе пищи изъ кишечника достигаетъ maxima, авторъ оставляетъ трупы на холода 24—48 часовъ. При вскрытии такихъ труповъ въ большинствѣ случаевъ хилусъ оказывался свернувшимся внутри хилоносныхъ сосудовъ. Свертываніе можно было констатировать въ мельчайшихъ развѣтвленіяхъ *vasa chylifera*; свертокъ простирался до самыхъ либеркюновыхъ ампуллъ. Въ то же время хилусъ, взятый изъ сосудовъ брыжейки, оказывался жидкимъ, да и въ организма свертывался довольно медленно и несовершенно. Описанное явленіе авторъ tolkуетъ въ томъ смыслѣ, что синтонинъ, происходящій изъ бѣлковъ пищи при дѣйствіи желудочного сока, растворяется въ хилусѣ насчетъ целочи этого послѣдняго. Посмертное образованіе кислоты вновь осаждаетъ его изъ этого раствора — такимъ то путемъ и образуются вышеописанные свертки. Только что изложенная теорія Brücke во всякомъ случаѣ больше согласуется съ опытами на животныхъ, чѣмъ физическая теорія Funk'e. Но и она не выдерживаетъ экспериментальной критики, какъ это показали опыты A. d. Schmidt - Mühlheim'a<sup>119)</sup>. Авторъ опредѣлялъ относительная количества пентона и бѣлка въ содержимомъ желудка въ различныя стадіи пищеваренія.

Цифры автора для пентона (понимая подъ этимъ словомъ всю совокупность пищеварительныхъ продуктовъ т. е. альбумозы + пентоны)\*) должны считаться ниже дѣйствительныхъ, потому что авторъ для отдѣленія бѣлка употреблялъ

\*.) Во избѣженіе недоразумѣній должно отмѣтить, что во всемъ послѣдующемъ изложеніи мы употребляемъ слова „пентонъ, пентоны“ для обозначенія всей суммы пищеварительныхъ продуктовъ бѣлковъ, сохраняющихъ бѣлковый характеръ (альбумозы + пентоны въ истинномъ смыслѣ слова). Т. назыв. истинные пентоны всегда обозначаются нами прибавленіемъ этого эпитета, или же какъ пентонъ Кѣнне, амфопентонъ, антипентонъ.

способъ Hofmeisterа, способъ, при которомъ кромъ бѣлка удаляются также первичныя альбумозы и часть дейтероальбумозъ. Не смотря на это, данныя Schmidt'a доказываютъ, что въ желудкѣ живого животнаго происходитъ действительно пептонизация, а не простое раствореніе въ кислотѣ желудочнаго сока, какъ думаетъ Brücke.

Время послѣ кормленія.	Отношеніе раствореннаго бѣлка къ пептону.
1 часъ	1 : 1·4
2 "	1 : 2·0
4 "	1 : 1·6
6 "	1 : 1·4
9 "	1 : 1·8
12 "	1 : 1·8.

Такимъ образомъ непосредственныя опыты доказали несостоятельность теоріи Brücke. Ниже мы постараемся объяснить на основаніи результатовъ нашего изслѣдованія то внутрисосудистое свертываніе лимфы, которое послужило для Brücke однимъ изъ аргументовъ въ пользу его взгляда.

L. Hermann<sup>137)</sup> въ своей вступительной лекціи, признавая главной цѣлью пищеварительного метаморфоза бѣлковъ превращеніе ихъ въ легко фильтрующіяся модификаціи, прибавляетъ, что параллельно съ этимъ осуществляется и другая физіологическая задача: превращеніе бѣлковъ въ такія соединенія, которыя могли бы послужить въ дальнѣйшемъ для построенія разнообразныхъ по химическому характеру тканевыхъ бѣлковъ. Въ подтвержденіе своей мысли Hermann не приводитъ ни одного точно установленнаго факта, выводя свой взглядъaprіорно, на основаніи разбора условій питанія организма.

Заканчивая настоящую главу, мы считаемъ себя въ правѣ сказать, что въ настоящее время не существуетъ въ

наукѣ обоснованнаго взгляда, объясняющаго физіологичес-  
кій смыслъ пептонизаціи бѣлковыхъ тѣлъ.

Въ дальнѣйшемъ мы постараемся отчасти на основаніи литературныхъ данныхъ, отчасти пользуясь собственными наблюденіями, изложить наши соображенія по затронутому вопросу.

Глава II.

Какъ только взгляды Réaumur'a и Spallanzani на сущность пищеварительныхъ процессовъ стали общепринятыми въ наукѣ, отъ вниманія изслѣдователей не могъ, разумѣется, ускользнуть фактъ химического превращенія пищевыхъ веществъ, въ частности бѣлковъ, внутри пищеварительного аппарата. Основатели современной теоріи пищеваренія довольствовались констатированіемъ растворяющаго дѣйствія пищеварительныхъ соковъ на пищевые вещества, и, не входя въ детальное изслѣдованіе свойствъ получаемаго раствора, молчаливо допускали, что послѣдній содержитъ въ себѣ неизмѣненные бѣлки пищи. Но уже среди ихъ ближайшихъ послѣдователей мало по малу возникаетъ мысль о химической природѣ пищеварительного процесса, пищеварительные продукты квалифицируются, какъ тѣла *sui generis*, отличныя отъ материнаго вещества, и мало по малу въ науку вводится понятіе пептона, какъ продукта гидролитического расщепленія бѣлковой молекулы.

Еще Leuret et Lassaingne<sup>70</sup>), не говоря уже о болѣе раннихъ изслѣдователяхъ, считаютъ раствореніе бѣлковъ въ желудочномъ сокѣ процессомъ скорѣе физическимъ; во всякомъ случаѣ, у нихъ не возникаетъ и мысли о возможности химического превращенія протеиновыхъ тѣлъ. „Эти опыты“, говорятъ они на 125 стр. своего труда, „доказываютъ, что желудочный сокъ размягчаетъ и растворяетъ пищевые вещества.“

Однако Tiedemann и Gmelin<sup>129</sup>), годомъ позднѣе, хотя и нерѣшительно, въ видѣ догадки или предположенія.

указываютъ, что, повидимому, раствореніе бѣлковъ въ желудочномъ сокѣ связано съ перемѣной ихъ химической природы. „Mit der Auflösung, welche durch die Flüssigkeiten des Magens erfolgt, scheint bei mehreren Nahrungsstoffen zugleich eine besondere Zersetzung verbunden zu sein.“ (стр. 333.)

Еберле<sup>28)</sup> первый съ фактами въ рукахъ высказался въ томъ смыслѣ, что бѣлковыя тѣла подъ вліяніемъ желудочнаго сока претерпѣваютъ коренное химическое измѣненіе. Въ одномъ изъ своихъ опытовъ съ искусственнымъ желудочнымъ сокомъ, изслѣдуя свойства полученнаго раствора, онъ нашелъ, что послѣдній потерялъ способность свертываться при кипяченіи, что и дало автору поводъ предположить, что бѣлокъ „разрушился и превратился въ какое-то новое вещество.“ (стр. 93.)

Несовершенство методики, а съ другой стороны отсутствіе мало-мальски опредѣленныхъ свѣдѣній о протеиновыхъ веществахъ были виной тому, что Eberle не пошелъ въ указанномъ направленіи далѣе и даже не оцѣнилъ своего во всякомъ случаѣ блестящаго открытия по достоинству. Въ растворѣ онъ назвалъ осмазомъ и слюнное вещество (Speichelstoff); „отсюда слѣдуетъ заключить,“ говорить авторъ: „что бѣлокъ переходитъ при желудочномъ пищевареніи въ осмазомъ и слюнное вещество“ (стр. 95). Впрочемъ, и самъ Eberle не считаетъ указанную реакцію главной и типичной реакцией пищеварительныхъ процессовъ; простое физическое раствореніе и у него стоитъ на первомъ планѣ.\*)

Это и было, вѣроятно, причиной того, что вплоть до Mialhe'я среди физиологовъ господствовало въ полной мѣрѣ то воззрѣніе, которое чуть не сто лѣтъ тому назадъ высказали Réaumur и Spallanzani; наблюденіе Eberle прошло незамѣченнымъ въ наукѣ и не вызвало къ жизни новыхъ изслѣдованій.

<sup>\*)</sup> Jedoch ergibt sich aus den angeführten Versuchen, dass die Nahrungsstoffe durch die Magen-Verdauung nicht in dem Grade eine Transmutation erfahren als eine bloße Auflösung. (S. 164.)

Въ качествѣ доказательства только что сказанного мы можемъ сослаться на такого выдающагося физіолого-химика, какимъ былъ С. Schmidt<sup>116)</sup>. Излагая въ своей докторской диссертациі ставшую впослѣдствіи знаменитой теорію пепсиохлористоводородной кислоты, Schmidt, между прочимъ, говорить слѣдующее. Послѣ того какъ желудочный сокъ нѣкоторое время дѣйствовалъ уже на бѣлки, растворяющая способность его замѣтно понижается. Прибавка небольшихъ количествъ соляной кислоты вновь усиливаетъ его пищеварительную способность, и этотъ фактъ С. Schmidt объясняетъ тѣмъ, что образовавшееся было соединеніе бѣлка съ acidum pepsinohydrochloricum разрушается, послѣдняя дѣлается свободной, а бѣлокъ съ хлористоводородной кислотой образуетъ albumen muriaticum; читатель видитъ, что во всякомъ случаѣ рѣчь идетъ не болѣе, какъ объ ациdalъбуминѣ, на пептоны нѣтъ и намека.

Исторія собственно пептоновъ начинается съ Mialh'e (1850) и продолжается вплоть до настоящаго времени; но и до сихъ поръ изученіе этихъ веществъ нельзя считать законченнымъ. Всю совокупность литературы о пептонахъ удобнѣе всего намъ кажется раздѣлить на два большихъ периода: первый обнимаетъ собой время отъ 1850 года, когда Mialh'e впервые заявилъ объ открытіи имъ особаго тѣла, названаго имъ Г'альбуминозе, до 1877 года, которымъ помѣчена статья К'юне объ геміальбумозѣ и который открываетъ собой второй, современный, периодъ развитія ученія о пищеварительныхъ продуктахъ бѣлковыхъ тѣлъ.

Первый периодъ былъ временемъ, такъ сказать, предварительного ознакомленія съ пептонами; задачи его состояли въ приблизительному опредѣленіи этого понятія, въ изученіи главныхъ чертъ химизма пищеварительного процесса; характеристикой этого периода можетъ служить отсутствіе опредѣленного метода изслѣдованія — онъ только еще вырабатывается. Слѣдствіемъ этого было, во первыхъ, приблизительное, валовое изученіе всей той суммы веществъ,

которая получается при дѣйствіи гидролитическихъ агентовъ на бѣлки, безо всякой попытки (если не считать Meissner'a) выдѣлить изъ этой смѣси болѣе или менѣе рѣзко охарактеризованныя тѣла, во вторыхъ, отсутствіе однообразнаго метода порождало массу споровъ и несогласій между изслѣдователями. Приведемъ нѣсколько примѣровъ тѣхъ по истинѣ непримиримыхъ противорѣчій, какія имѣли мѣсто въ этомъ періодѣ. Пептонъ Maly содержалъ 51,40 % C, въ то время какъ пептонъ Кистяковскаго имѣлъ въ своемъ составѣ только 42,72 % угля, пептонъ Мелен-Фельда содержалъ 44,96 % C и. т. д. В'їске на основаніи опытовъ всасыванія непептонизированныхъ бѣлковъ считалъ пептонизацію несущественной, побочной реакцией при пищевареніи и даже сомнѣвался, образуются ли вообще пептоны внутри желудочно-кишечнаго тракта. Fick въ томъ же смыслѣ приписывалъ пептонамъ исключительно значеніе легко сгорающихъ пищевыхъ веществъ и не считалъ возможнымъ обратное превращеніе ихъ въ бѣлки. Въ то же время Maly, Plósz и Guyeruаi опытнымъ путемъ доказываютъ возможность такого перехода и настаиваютъ на пластическихъ функцияхъ пептоновъ въ общемъ обмѣнѣ веществъ. Несмотря на это отсутствіе однообразнаго метода, научная работа этого періода принесла крупные плоды. Во всякомъ случаѣ, понятіе пептона, какъ вещества, отличного отъ своей матернѣй субстанціи и происшедшаго изъ послѣдней путемъ гидролиза, было твердо установлено въ наукѣ. Масса труда, затраченного на попытки изолировать пептонъ, подготовила возможность применения болѣе точныхъ методовъ изслѣдованія во второмъ періодѣ. Наконецъ, важное физіологическое значеніе пептоновъ, если не было окончательно вырѣшено, то во всякомъ случаѣ поставлено на очередь.

Mialh'e<sup>79)</sup> впервые въ 1850 году указалъ на особья характерныя свойства продукта, получаемаго изъ бѣлковъ при дѣйствіи на нихъ желудочнаго сока. „Кислота желу-

дочнаго сока," говоритъ авторъ: „обусловливаетъ набуханіе фибринъ въ водѣ, въ то время какъ пепсинъ видоизмѣняетъ его и такимъ образомъ переводить въ растворъ." Тѣло, получаемое при дѣйствіи одной кислоты, авторъ считаетъ родственнымъ казеину (ацидальбуминъ), напротивъ, продуктъ воздействиія пепсина всего болѣе приближается къ желатину, измѣненной продолжительнымъ нагреваніемъ. Авторъ называетъ это вещества альбуминозой и следующимъ образомъ описываетъ его свойства. Растворъ чистой альбуминозы, полученный перевариваніемъ фибринъ, представляется въ видѣ безцвѣтной жидкости слабаго запаха и вкуса, напоминающихъ запахъ и вкусъ мяса. Выпаренный при умѣренномъ нагреваніи, растворъ оставляетъ желтоватобѣлый, сходный съ сухимъ яичнымъ бѣлкомъ остатокъ. Альбуминоза весьма легко растворима въ водѣ и нерастворима въ алкоголѣ.

Водный растворъ не даетъ осадка ни при нагреваніи, ни при дѣйствіи щелочей и кислотъ. Растворъ осаждается солями тяжелыхъ металловъ, хлоромъ и таниномъ. На основаніи описанныхъ реакцій авторъ сближаетъ, какъ сказано, альбуминозу съ желатиной, превращенной нагреваніемъ въ такъ называемый теперь клеевой пептонъ (гемиколлинъ и семиглютинъ Hofmeister'a). „Это сравненіе," говоритъ авторъ: „показываетъ съ очевидностью, что пепсинъ, растворяя фибринъ, въ то же время кореннымъ образомъ измѣняетъ его химическую природу (une *métamorphose constitutive complète*. p. 119). Опыты свои авторъ производилъ надъ глютиномъ, фибриномъ и альбуминомъ — во всѣхъ этихъ случаяхъ конечный продуктъ оказался тождественнымъ.

Результаты, полученные Mialhe'емъ, были вскорѣ подтверждены такимъ авторитетнымъ химикомъ, какъ Lehmann<sup>69)</sup>. Во II изданіи своего сочиненія „Lehrbuch der physiologischen Chemie" авторъ впервые даетъ продуктъ пищеварительной обработки бѣлковъ удержаншееся

и донынѣ название пептоновъ. Lehmann приписываетъ уже пептонамъ способность образовать со щелочами и щелочными землями легко растворимыя въ водѣ соли.

Водный растворъ этихъ солей осаждается только хлорной водой, уксусноцинковой солью въ присутствіи амміака и таниномъ. Другія соли тяжелыхъ металловъ, а также и кислоты осадка не даютъ.

Съ желѣзисто- или желѣзосинеродистымъ каліемъ въ присутствіи уксусной кислоты образуется лишь слабая муть.

Определеніе сѣры дало для пептона тѣ же цифры, какія были найдены и для того бѣлка, изъ котораго данный пептонъ былъ полученъ. Точно также и С, Н и N содержались въ изслѣдуемыхъ препаратахъ почти въ тѣхъ же процентныхъ количествахъ, какъ и въ бѣлкѣ, что заставляетъ автора высказаться противъ бывшей уже въ то время въ ходу гидролитической теоріи происхожденія пептоновъ. Какъ мы тотчасъ увидимъ, авторъ былъ введенъ въ заблужденіе благодаря тому, что полученный имъ препаратъ пептоновъ могъ содержать сравнительно небольшія количества этихъ послѣднихъ, въ большей же своей части состоять изъ синтонина и, можетъ быть, ближайшихъ продуктовъ гидролитического расщепленія (первичныхъ альбумозъ). Для добыванія пептоновъ авторъ настаивалъ при повышенной температурѣ различные бѣлковые тѣла съ искусственнымъ желудочнымъ сокомъ до тѣхъ поръ, пока большая часть бѣлка переходила въ растворъ; полученный кислый растворъ кипятился, отфильтровывался, фильтратъ сгущался до консистенціи меда и осаждался 83% спиртомъ. Осадокъ обрабатывался горячимъ спиртомъ и эаиромъ. Если принять во вниманіе недавнія изслѣдованія Raal'я, показавшаго, что хлоргидраты продуктовъ гидролиза бѣлковъ растворимы въ спиртахъ тѣмъ болѣе, чѣмъ дальше они отстоятъ по своей химической природѣ отъ нативнаго бѣлка, для насъ станетъ очевиднымъ, что изъ кислого раствора слабый сравнительно спиртъ могъ осадить, кромѣ синтонина, только

хлоргидраты первичныхъ альбумозъ. Этимъ и объясняется сходство % состава полученного препарата съ составомъ неизмѣненныхъ бѣлковъ. Работы Mialhe'a и Lehmann'a были направлены на изученіе пищеварительныхъ производныхъ бѣлковъ во всей ихъ массѣ; повидимому, авторы считали свои препараты единственнымъ и окончательнымъ продуктомъ гидролитического расщепленія протеиновыхъ тѣлъ. Мысль о постепенномъ воздействиіи ферментовъ на эти послѣднія и соотвѣтственно этому обѣ образованій цѣлаго ряда генетически связанныхъ между собой веществъ, все болѣе и болѣе удаляющихся по своему составу отъ нативнаго бѣлка, высказана впервые Mulder'омъ<sup>87)</sup> и красной нитью проходитъ чрезъ всю его статью. Изслѣдуя свойства растворовъ, получаемыхъ болѣе или менѣе продолжительной обработкой бѣлковыхъ тѣлъ искусственнымъ желудочнымъ сокомъ, авторъ резюмируетъ свои наблюденія такимъ, приблизительно, образомъ. Бѣлковое тѣло прежде всего просто растворяется въ пищеварительной жидкости и можетъ быть получено изъ этого раствора со всѣми своими свойствами простой нейтрализацией. Но это „раствореніе есть только подготовительный къ собственно пищеваренію актъ, пищевареніе въ собственномъ смыслѣ слова есть слѣдующее за раствореніемъ химическое измѣненіе бѣлковъ, превращеніе ихъ въ пептоны“ (стр. 4). Это образованіе пептоновъ идетъ съ извѣстной постепенностью и притомъ такимъ образомъ, что нативный бѣлокъ теряетъ одно за другимъ свои отличительныя отъ пептоновъ свойства\*).

Растворенные въ хлористоводородной кислотѣ, но не претерпѣвшіе еще химическихъ измѣненій бѣлки авторъ характеризуетъ слѣдующими реакціями. Они осаждаются

\*) Ein Eiweisskörper kann bei Verdauung eine Eigenschaft, bei fortgesetzter Verdauung eine zweite, eine dritte verlieren, durch welche er als Eiweisskörper charakterisiert wird. Je nachdem die Verdauung festschreitet, gehen die Eigenschaften der gewöhnlichen sogenannten Eiweisskörper verloren (S. 5).

азотной кислотой, углеамміачной, средней уксусносвинцовой, желтой кровянной солью, сулемой, сѣронатріевой солью и не осаждаются спиртомъ. Пептоны же не осаждаются кипяченіемъ, спиртомъ, азотной кислотой, углеамміачной солью, средней уксусносвинцовой, желтой кровянной и сѣронатріевой солью. Осаждаются хлорной водой, таниномъ, сулемой въ нейтральномъ и уксуснокисломъ, но не въ солянокисломъ растворѣ. Растворы продуктовъ перевариванья смотря по большей или меньшей продолжительности опыта давали реакціи, приближающіяся то къ реакціямъ пептоновъ, то къ реакціямъ бѣлковъ; при помощи обработки горячимъ спиртомъ автору удалось выдѣлить изъ пищеварительной смѣси три тѣла: одно изъ нихъ нерастворимо ни въ водѣ, ни въ разведенномъ спиртѣ (очевидно, бѣлокъ, свернутый кипяченіемъ со спиртомъ), другая часть растворима только въ кипящемъ спиртѣ (можетъ быть, синтонинъ) и, наконецъ, третья растворима какъ въ холодномъ, такъ и въ горячемъ спиртѣ. По описанному плану авторъ изслѣдовалъ продукты перевариванья растительного глютина, легумина, казеина, мяса, фибринъ и яичнаго бѣлка.

Результаты изслѣдованія были совершенно тождественны, не смотря на различія взятыхъ для опытовъ бѣлковъ.

„Различія нативныхъ бѣлковъ какъ по вицѣнному виду, такъ и по составу (Wesen), различія въ растворимости, въ отношеніи къ осаждающимъ веществамъ, въ свертываemости при различныхъ условіяхъ — всѣ эти различія въ пептонахъ исчезаютъ; всѣ пептоны, изъ какого бы бѣлковаго тѣла они ни происходили, совершенно тождественны между собой (haben eine grosse Identität), и въ этомъ легко можетъ убѣдиться всякий, кто дастъ себѣ трудъ произвести нѣсколько пищеварительныхъ опытовъ.“ (стр. 36.)

Мысль *Mulder'a* была развита и подтверждена обширными изслѣдованіями *Meissner'a*<sup>77)</sup> и его учениковъ *Wittner'a*<sup>78)</sup> и *Thiry*<sup>128)</sup>. Схема пищеварительного процесса *Meissner'a*, не смотря на всѣ ея недостатки, могла бы лѣчъ въ основу болѣе детальной разработки продуктовъ бѣлковаго пищеваренія и такимъ образомъ способствовать правильному освѣщенію вопроса, такъ какъ руководящая идея этой схемы, нѣсколько видоизмѣненная идея *Mulder'a* о постепенной гидратации бѣлковъ, ведущей къ образованію ряда болѣе и болѣе удаляющихся отъ нативнаго бѣлка веществъ, какъ показали новѣйшія изслѣдованія Гейдельбергской школы, вполнѣ отвѣчаетъ дѣйствительности. Однако, энергичный отпоръ, который встрѣтило ученіе *Meissner'a* со стороны *Brocke*<sup>12)</sup>, *Kuhn'e*<sup>60)</sup> и др., былъ причиной того, что труды *Meissner'a* на долгое время были забыты въ наукѣ.

*Meissner*, изслѣдуя продукты, получаемые дѣйствиемъ пепсинохлористоводородной кислоты или просто кипяченiemъ съ разведенной кислотой или даже съ водой, изъ яичнаго бѣлка, казеина, міозина и фибрина, нашелъ, что всегда бѣлковое тѣло распадается по одному типу и даетъ рядъ продуктовъ расщепленія, которые оказываются тождественными, изъ какого бы бѣлковаго тѣла они ни происходили. При осторожной нейтрализациіи пищеварительной смѣси разведенной щелочью, обыкновенно при нейтральной реакціи, а въ нѣкоторыхъ случаяхъ и раньше, въ присутствіи еще небольшого количества свободной кислоты, выпадаютъ нѣжные бѣлые хлопья, быстро осаждающіеся на дно сосуда. Этотъ осадокъ авторъ называетъ парапептономъ и считаетъ его типичнымъ пищеварительнымъ продуктомъ. Свойства парапептона слѣдующія. Сухой препаратъ представляется въ видѣ почти бѣлой, легко стирающейся въ порошокъ массы, растворимой въ щелочахъ и кислотахъ. Изъ этихъ растворовъ парапептонъ не осажда-

ется абсолютнымъ алкоголемъ, но выпадаетъ въ присутствіи смѣси алкоголя съ эаиромъ.

Среднія соли даютъ осадки въ кислыхъ растворахъ парапептона и притомъ количество соли, потребное для осажденія, растетъ параллельно съ кислотностью раствора. Парапептонъ присутствуетъ въ пищеварительной смѣси съ момента растворенія бѣлка, не исчезаетъ изъ раствора при очень продолжительномъ перевариваніи, а, выдѣленный, не способенъ вовсе измѣняться подъ влияніемъ пепсинохлористоводородной кислоты. Количество парапептона относится къ количеству пептона почти всегда, какъ 1:2. Изъ описанныхъ свойствъ разбираемаго тѣла *Meissner* заключаетъ, что парапептонъ не можетъ быть ни промежуточнымъ продуктомъ между бѣлкомъ и пептономъ (потому что новымъ перевариваніемъ не удается превратить его въ пептонъ), ни продуктомъ дальнѣйшаго воздействиія пепсина на пептонъ (такъ какъ парапептонъ открывается въ пищеварительной смѣси съ самаго первого момента растворенія бѣлка). Такимъ образомъ, парапептонъ является, согласно взгляду автора, продуктомъ расщепленія бѣлковой молекулы, типичнымъ для процесса пептонизаціи; послѣдній и состоитъ въ распаденіи бѣлка на пептонъ и парапептонъ. Авторъ строго отличаетъ парапептонъ отъ т. называемаго нейтрализационнаго осадка (ациdalбумина); послѣдній осаждается спиртомъ изъ кислого раствора и при обработкѣ искусственнымъ желудочнымъ сокомъ переходитъ въ пептонъ.

Нейтрализаціонный осадокъ получается при дѣйствіи на бѣлки одной кислоты, безъ пепсина, наоборотъ, парапептонъ только въ присутствіи послѣдняго.

Осторожнымъ подкисленіемъ фільтрата отъ осадка парапептона авторъ получаетъ осадокъ нового тѣла, которое онъ называетъ метапептономъ. Метапептонъ растворимъ въ холодной и горячей водѣ, а также и въ соляныхъ растворахъ; растворимъ въ щелочахъ, нерастворимъ въ водѣ,

содержащей 0,03—0,04 % свободной кислоты; при повышеніи кислотности, напр. до 0,2 % метапептонъ растворяется.

Соли щелочей не осаждаются метапептонъ изъ растворовъ; осадки получаются съ солями щелочныхъ земель, тяжелыхъ металловъ, съ минеральными кислотами, алкоголемъ, таниномъ; желѣзистосинеродистый калій въ присутствіи уксусной кислоты также даетъ осадокъ.

Далѣе, при перевариваніи казеина, какъ бы долго оно ни продолжалось, всегда часть вещества остается нерастворимой, образуя сѣроватобѣлый зернистый осадокъ, собирающійся на днѣ сосуда.

Удаливши изъ этого осадка жиръ взвалтываньемъ съ эѳиромъ, авторъ получиль третье тѣло, диспептонъ, свойства которого онъ описываетъ слѣдующимъ образомъ. Диспептонъ легко растворимъ въ щелочахъ, съ трудомъ растворяется въ кислотахъ. Изъ щелочного раствора выпадаетъ при нейтрализациі. Изъ уксуснокислаго раствора осаждаются крѣпкими минеральными кислотами, желѣзистосинеродистымъ каліемъ, солями тяжелыхъ металловъ, спиртомъ, таниномъ. Растворъ по выдѣленіи пара — и метапептона содержитъ въ себѣ пептонъ въ тѣсномъ смыслѣ слова, который однако авторъ не считаетъ однороднымъ тѣломъ, а различаетъ въ немъ 3 вещества, а, б и с-пептонъ. Правда, эти вещества не были имъ выдѣлены въ чистомъ видѣ, и Meissner основываетъ въ данномъ случаѣ свои заключенія только на качественныхъ реакціяхъ раствора. Если къ раствору смѣси а, б и с-пептоновъ въ томъ видѣ, какъ онъ получается послѣ удаленія пара — и метапептона, прибавить 0,05—0,1 % уксусной кислоты и нѣсколько капель желтой кровянной соли — образуется осадокъ. Фильтратъ отъ этого осадка не осаждаются болѣе азотной кислотой, въ то время какъ первоначальный растворъ давалъ съ этимъ реагентомъ осадокъ. При повышеніи кислотности фильтрата до 0,4—0,6 % образуется новый осадокъ, и, наконецъ, въ фильтратѣ отъ этого осадка открывается пептонъ, не дающій осажде-

нія ни съ азотной кислотой, ни съ желѣзистосинеродистымъ каліемъ + уксусная кислота. На основаніи этихъ реакцій авторъ и различаетъ 3 разновидности пептона. „Ихъ отличительные свойства,“ говоритъ авторъ: „слѣдующія: а-пептонъ осаждается азотной кислотой и желѣзистосинеродистымъ каліемъ изъ очень слабокислыхъ растворовъ; б-пептонъ не осаждается азотной кислотой, осаждается желтой кровянной солью, но уже при значительно большемъ содержаніи уксусной кислоты; с-пептонъ не даетъ осадка ни съ азотной кислотой, ни съ желѣзистосинеродистымъ каліемъ.“ (№ IV стр. 54).

Какъ уже упомянуто, описанные продукты получались не только при обработкѣ желудочнымъ сокомъ, но также и при кипяченіи съ кислотами. Ученикъ Meissner'a Thiry<sup>128)</sup> изслѣдовавъ процентный составъ веществъ, полученныхъ кипяченіемъ бѣлка съ разведенной сѣрной кислотой. Результаты его анализовъ приведены ниже.

	H	C	N	S	O+P
Нейтрализационный осадокъ	7,13	51,37	16,00	2,12	23,38
Парапептонъ . . . . .	7,25	51,34	16,18	2,12	23,11
Пептонъ . . . . .	7,03	50,87	16,34	1,64	24,12

Меньшее содержаніе С и большее содержаніе О въ пептонѣ сравнительно съ нейтрализационнымъ осадкомъ, равно какъ и способъ образования анализированныхъ тѣлъ позволяютъ съ полнымъ правомъ считать пептонъ Meissner'a продуктомъ гидролиза бѣлка.

Нападки противниковъ Meissner'a направлены были главнымъ образомъ противъ его ученія о парапептонѣ. Какъ сказано, авторъ считалъ его продуктомъ, отличнымъ отъ ацидальбумина на основаніи двухъ реакцій: 1) парапептонъ не осаждается изъ кислаго раствора спиртомъ и 2) не способенъ при дальнѣйшей обработкѣ желудочнымъ сокомъ переходить въ пептоны. Послѣдняя реакція парапептона и встрѣтила возраженіе прежде всего со стороны Вгѣске, который съ очевидностью показалъ, что примѣненія энергично

дѣйствующій желудочный сокъ, удается превратить пептонъ цѣликомъ въ пептоны, такъ что въ концѣ опыта при нейтрализаціи пищеварительной жидкости не получается ни слѣда осадка.

Такимъ образомъ, ошибка Meissner'a возникла вслѣдствіе того, что послѣдній употреблялъ для своихъ опытовъ мало дѣйствительный продажный препаратъ пепсина. Препаратъ этотъ, по свидѣтельству Kühne, содержитъ не большое количество пепсина съ огромной примѣсью бѣлковыхъ тѣлъ. Такимъ образомъ, если Meissner'g употреблялъ для своихъ опытовъ небольшія дозы препарата, онъ получалъ неэнергичный растворъ фермента. Если же онъ бралъ въ дѣло большія количества пепсина, онъ вводилъ въ свои растворы избытокъ бѣлковъ, который просто не могъ быть сполна переваренъ. Что касается 1-ї отличительной реакціи парапептона, то она и до сихъ поръ приводится въ нѣкоторыхъ сочиненіяхъ, какъ дѣйствительно характерная для парапептона. Между тѣмъ, изслѣдованія Mörner'a<sup>86)</sup> показали, что и синтонинъ съ трудомъ осаждается спиртомъ, такъ что въ виду отсутствія точныхъ количественныхъ опытовъ и эта реакція не можетъ служить отличительнымъ признакомъ парапептона отъ синтонина. Такимъ образомъ, химическая индивидуальность парапептона въ настоящее время не можетъ считаться доказанной. Но не въ этомъ и состояла заслуга Meissner'a. Изолированіе метапептона, который вноскѣствіи подъ именемъ геміальбумозы Kühne или пропептона Schmidt-Mülheim'a сдѣлался базой всего современного ученія объ альбумозахъ и пептонахъ, указаніе на 3 разновидности пептоновъ, отвѣчающія нашему представленію о первичныхъ и вторичныхъ альбумозахъ и о пептонахъ въ смыслѣ Kühne — вотъ тѣ поистинѣ пророческія открытія, которыя могли бы дать цѣнныя для науки результаты. Къ сожалѣнію, теорія Meissner'a была дискредитирована съ одной стороны паденiemъ его ученія о парапептонѣ, съ другой стороны благодаря авторитетному

голосу Brücke, высказавшаго совершенно иной взглядъ на процессъ пептонизаціи. Придавая вообще весьма малое физиологическое значеніе образованію пептоновъ подъ влияніемъ пищеварительныхъ ферментовъ и сомнѣваясь даже въ томъ, чтобы подобная реакція на самомъ дѣлѣ происходила въ сколько нибудь замѣтныхъ размѣрахъ внутри пищеварительного аппарата, Brücke считаетъ, что единственнымъ продуктомъ пептонизаціи является пептонъ<sup>12)</sup>. Вначалѣ изъ бѣлковъ образуется на счетъ кислоты желудочного сока синтонинъ, который мало по малу переходитъ въ пептонъ, такъ что подъ конецъ опыта получается растворъ съ неизмѣняющимися реакціями, содержащей только одно бѣлковое тѣло — пептонъ (Kühne, Lehrbuch). Эта теорія Brücke опредѣляетъ направление научной работы почти двухъ слѣдующихъ десятилѣтій. Авторы, примѣняя самые разнообразные методы, стараются изолировать этотъ пептонъ и опредѣлить его химическую природу. Всѣ промежуточные продукты между бѣлкомъ и пептономъ, все то, что даетъ осадочная реакція съ азотной кислотой и съ желтой кровянной солью въ кисломъ растворѣ — все это отбрасывается и относится на счетъ загрязненія препарата бѣлкомъ.

Первые попытки изолированія пептона принадлежатъ ученикамъ Норре — Seyler'a. Меленфельдъ<sup>83)</sup> для добыванія пептона переваривалъ промытый водой и спиртомъ фибринъ съ искусственнымъ желудочнымъ сокомъ. Растворъ продуктовъ перевариванья нейтрализовался баритомъ, кипятился, фильтровался; фильтратъ сгущался на водяной банѣ до консистенціи сиропа и осаждался спиртомъ. Осадокъ растворялся въ водѣ, растворъ освобождался отъ барита осторожнымъ осажденіемъ сѣрной кислотой и отъ хлора обработкой окисью серебра; мутная жидкость, декантированная съ осадка хлористаго серебра, смѣшивалась съ большимъ количествомъ спирта, причемъ образовался легко отдѣляющійся отъ жидкости сыровидный осадокъ; изслѣдованію подвергался какъ осадокъ, такъ и спиртовой

растворъ. Послѣдній освобождался отъ серебра пропусканиемъ сѣроводорода, фильтратъ отъ сѣристаго серебра, по удаленіи сѣроводорода токомъ водорода, упаривался на водяной банѣ и осаждался спиртомъ. Осадокъ послѣ обработки спиртомъ и эаиромъ растворялся въ водѣ; водный растворъ вещества даетъ ксантоопротеиновую и буруетовую реакціи, съ Миллоновымя реактивомъ получается желтое окрашиванье жидкости. Съ азотной кислотой и желтой кровяной солью въ присутствіи уксусной кислоты осадка не даетъ, не осаждается также средней и основной уксусно-свинцовской солью, хлорной платиной. Осадки получаются въ присутствіи спирта, танина, суллемы и азотносеребряной соли.

Удѣльное вращеніе ( $\alpha$ )  $j = -40,4$ .

Процентный составъ: С 47,71 %, Н 8,37 %, N 15,40 %, S 0,89 %, O 27,63 %. Осадокъ, полученной (послѣ обработки окисью серебра) дѣйствиемъ спирта, распределѣлся въ водѣ и освобождался отъ серебра сѣроводородомъ. Въ дальнѣйшемъ примѣнялась та же обработка, что и въ предыдущемъ случаѣ. Реакціи полученнаго тѣла совершенно тождественны съ реакціями первого вещества, но процентный составъ рѣзко отличается отъ послѣдняго, а именно С 44,960, Н 7,835, N 17,850, S + O 29,355. Во всякомъ случаѣ, какъ тотъ, такъ и другой препаратъ имѣютъ составъ, значительно отличающійся отъ состава того бѣлка (фибринъ), изъ котораго они получены. Еще болѣе рѣзко оказывается эта разница состава въ пептонахъ Кистяковскаго<sup>54)</sup>. Послѣдній переваривалъ фибринъ, промытый послѣдовательно солянымъ растворомъ, водой, спиртомъ и эаиромъ, съ глицериновой вытяжкой поджелудочной железы.

Получаемый растворъ подкислялся уксусной кислотой и кипятился для удаленія бѣлка. Фильтратъ выпаривался до начала кристаллизации лейцина, затѣмъ жидкость снималась съ огня и ставилась на сутки въ холодное мѣсто. Кристаллы амидокислотъ отдѣлялись фильтрованіемъ, фильтратъ снова отпаривался до тѣхъ поръ, пока вновь начинали

отлагаться кристаллы, которые также отфильтровывались. Новый фильтратъ осаждался спиртомъ и для очистки растворялся въ водѣ и снова осаждался спиртомъ.

Водный растворъ вещества не даетъ осадка съ азотной кислотой, съ желтой кровяной солью въ уксуснокисломъ растворѣ; возстановляется при нагреваніи азотносеребряную соль и хлористое золото, растворяетъ окиси мѣди, свинца, ртути, серебра; свинцовья соли осадковъ не даютъ, осадокъ получается только съ хлорнымъ желѣзомъ.

Для анализа препаратъ обрабатывался окисью серебра по методу Меленфельда. Анализъ растворимаго въ спиртѣ продукта далъ слѣдующія цифры: С 42·72, Н 7·13, N 15·92, S 1·03, O 33·2 %.

Далѣе, авторъ ставить себѣ вопросъ: „Тождественны ли пептоны, получаемые при панкреатическомъ пищевареніи изъ различныхъ бѣлковыхъ тѣлъ, по своему химическому составу и физическимъ свойствамъ?“ Для решенія этого вопроса авторъ изслѣдовалъ продуктъ, получаемый при тѣхъ же условіяхъ, какъ и фибринъ-пептонъ, изъ растительного казеина (Ritthausen). Качественные реакціи препарата въ точности отвѣчали реакціямъ фибринъ-пептона, процентный составъ также оказался довольно близкимъ къ составу этого послѣдняго, а, именно: С 43,40, Н 7,02, N 16,16, S 0,78, O 32,74 %.

Провѣряя результаты Меленфельда съ пептономъ пепсинового пищеваренія и сравнивая реакціи и составъ полученнаго продукта съ реакціями и составомъ панкреасъ-пептона, авторъ находить и здѣсь, если не полное тождество, то во всякомъ случаѣ весьма большое сходство. Данныя учениковъ Норре-Сейлера встрѣтили рѣшительного противника въ лицѣ другого корифея физиологической химіи Richard'a Maly<sup>75)</sup>. Подозрѣвая, что примѣненіе

окиси серебра могло вызвать образование искусственныхъ продуктовъ, авторъ слѣдовалъ при добываніи своего пептона другому методу, и результаты его изслѣдованія кореннымъ образомъ противорѣчать даннымъ Меленфельда и Кистяковскаго. Промытый водой, спиртомъ и энзимомъ фибринъ авторъ переваривалъ съ очищеннымъ желудочнымъ сокомъ. Пищеварительная смѣсь нейтрализовалась мраморомъ, кипятилась, осадокъ отфильтровывался, фильтратъ подвергался діализу до исчезанія реакціи на хлоръ; діализатъ сгущался отпариваньемъ и подвергался дробному осажденію спиртомъ. Первые 3 фракціи давали совершенно одинаковыя качественныя реакціи, 4-я отличалась темъ, что не давала осадковъ съ  $K_4 Fe(CN)_6 + C_2 H_4 O_2$ . Всѣ 4 фракціи авторъ считаетъ свободными отъ бѣлка, такъ какъ ни  $HCl + Na_2 SO_4$ , ни  $C_2 H_4 O_2 + NaCl$  не даютъ осадковъ въ водныхъ растворахъ препаратовъ. Среднія цифры изъ данныхъ элементарнаго анализа даютъ для пептона слѣдующій составъ: C 51·40 %, H 6·95 %, N 17·13 %. Фибринъ, примѣнявшійся для опытовъ, содержалъ 52·51 % C, 6·98 % H, 17·34 % N.

На основаніи результатовъ своего изслѣдованія авторъ даетъ слѣдующую характеристику пептоновъ.

„1. Подъ именемъ пептона или пептоновъ слѣдуетъ понимать вещество, состоящее не изъ смѣси продуктовъ расщепленія бѣлковыхъ тѣлъ, но представляющее собой однородное тѣло, которое алкоголемъ разлагается на фракціи совершенно или почти совершенно одинаковыхъ свойствъ и одинакового состава.

2. Пептонъ по элементарному составу мало отличается отъ своего матернаго вещества, и во всякомъ случаѣ разница эта не настолько велика, чтобы считать его продуктомъ распада бѣлковъ. Повидимому, частица пептона приблизительно равна частицѣ бѣлка и, можетъ быть, онъ содержитъ больше только элементовъ воды, что и сказывается

въ уменьшениі содержанія углерода и азота, сравнительно съ бѣлкомъ.“ (стр. 600.)

Возраженіе Malu противъ методики Страсбургской школы вызвало провѣрочную работу Kossel'ya<sup>57)</sup>, который сравнивалъ процентные составы двухъ пептоновыхъ препаратовъ, изъ которыхъ одинъ подвергался обработкѣ окисью серебра, другой не обрабатывался ей. Способъ изолированія послѣдняго препарата заключался въ слѣдующемъ. Растворъ пептона нейтрализовался углекальціевой солью, фильтратъ отпаривался, вещество повторно осаждалось спиртомъ. Такъ какъ препаратъ оказался содержащимъ 5,68 % Ca и 2,34 % Cl, авторъ считаетъ, что упомянутые элементы входятъ въ составъ частицы анализированного вещества, и, принимая это во вниманіе, вычисляетъ для него нижеприведенный % составъ.

Препарать обработанный  $Ag_2O$ . Препарать не обработанный  $Ag_2O$ .

C	45·93	49·09
H	6·71	7·15
N	15·45	15·18
S	0·90	1·16
O	31·01	27·42

Такимъ образомъ, противорѣчіе между цифрами Меленфельда и Кистяковскаго съ одной стороны, и Malu съ другой, было отчасти удовлетворительно объяснено, но во всякомъ случаѣ не устранено окончательно, такъ какъ и безъ обработки окисью серебра пептонъ Kossel'ya содержалъ почти на 2,5 % С меньше, чѣмъ пептонъ Malu.

Работы другихъ ученыхъ, какъ Нерхт<sup>49)</sup> и Неппингер<sup>47)</sup>, подтверждаютъ, повидимому, правильность аналитическихъ данныхъ Malu противъ Kossel'ya.

Нерхт употреблялъ въ качествѣ матеріала для добыванія пептона свернутый кипяченіемъ яичный бѣлокъ, который затѣмъ для удаленія солей экстрагировался 1 % фосфорной кислотой. Полученный препаратъ переваривался пепсиномъ, добытымъ по Вѣске, въ средѣ, содержащей 0,65 %  $H_3PO_4$ ;

4\*

по окончании переваривания жидкость нейтрализовалась углекислымъ свинцомъ, фильтратъ освобождался отъ свинца съроводородомъ, сгущался выпариваньемъ на водяной банѣ и затѣмъ повторно осаждался изъ воднаго раствора спиртомъ. Полученное вещество легко растворимо въ водѣ, гигроскопично. Водный растворъ осаждается спиртомъ, уксусно-свинцовой солью въ присутствіи амміака, сулемой.

Вещество содержитъ 52·53 % С, 7·04 % Н, 16·72 % N. Дробное осажденіе спиртомъ дало фракціи одинакового элементарнаго состава, чѣмъ авторъ и пользуется для доказательства однородности анализированнаго имъ продукта. Результаты элементарнаго анализа, которые, какъ приведено выше, даютъ для пептона H e r t h 'а составъ, идентичный съ составомъ бѣлка, изъ которого препаратъ былъ полученъ, вынуждаютъ автора признать процессъ пептонизаціи во всякомъ случаѣ не гидролитической реакцией, а скорѣе деполимеризаціей бѣлка.

H e n n i n g e r<sup>47)</sup>, для полученія по возможности свободнаго отъ золы препарата, подвергалъ какъ перевариваемый бѣлокъ, такъ и пищеварительную жидкость продолжительному діализу.

Въ качествѣ послѣдней употреблялся 0,3 % растворъ сѣрной кислоты съ прибавкой желудочнаго сока собаки, глицериноваго экстракта слизистой оболочки желудка, или продажнаго пепсина. Чрезъ 3—4 сутокъ жидкость фильтровалась, освобождалась отъ сѣрной кислоты баритомъ, фильтратъ выпаривался при 60—70° и подвергался дробному осажденію спиртомъ. Первая фракція осадка отбрасывалась, вторая повторно обрабатывалась холднымъ и горячимъ спиртомъ и эаиромъ для удаленія примѣси бѣлка. Наконецъ, вещество подвергалось діализу. Качественные реакціи пептоновъ, получаемыхъ изъ казеина, яичнаго бѣлка и фибринъ, оказались совершенно тождественными. „На основаніи тождественности реакцій можно бы,” говоритъ авторъ: „считать пептоны фибринъ, альбумина и казеина за одно и то же вещество, но одинъ очень важный

признакъ, а именно различное удѣльное вращеніе, вынуждаетъ насъ строго различать ихъ другъ отъ друга.“

% составъ:

Фибринъ-пептонъ.	Альбуминъ-пептонъ.	Казеинъ-пептонъ.
C 51·43	52·28	52·13
H 7·05	7·03	6·88
N 16·66	16·38	16·14

Не смотря на то, что результаты элементарнаго анализа даютъ небольшую только разницу въ % содержаніи С и N и показываютъ содержаніе Н такое же, какъ и въ истинныхъ бѣлкахъ, H e n n i n g e r считаетъ возможнымъ признать пептоны продуктомъ гидратации бѣлковыхъ тѣлъ. „Если обратить вниманіе на большой молекулярный вѣсъ бѣлковыхъ тѣлъ, который по формулѣ Lieberkühn'a, формулѣ, несомнѣнно слишкомъ простой, равенъ 1612, легко видѣть, что присоединеніе одной молекулы воды, частичный вѣсъ которой = 18, весьма незначительно увеличиваетъ процентное содержаніе водорода, а именно на 0,05 %; отсюда понятно, что содержаніе водорода не можетъ дать никакихъ указаний въ вышеупомянутомъ смыслѣ“.

Около этого же времени появилась работа A d a m k i e w i c z 'а<sup>1)</sup>, которую въ нѣкоторомъ смыслѣ можно рассматривать какъ подготовительную къ слѣдующему, второму періоду ученія о пептонахъ.

Пептонъ A d a m k i e w i c z 'а (то, что нынѣ имѣется въ продажѣ подъ названіемъ repton siccum Fr. Witte, и есть, между прочимъ, препаратъ, приготовленный по указаніямъ A d a m k i e w i c z 'а) добывался авторомъ слѣдующимъ способомъ. Промытый слабой амміачной водой фибринъ бросался въ 0,02 % хлористоводородную кислоту, где по прошествіи нѣкотораго времени разбухалъ въ однородную прозрачную студень.

Къ студени прибавлялась глицериновая вытяжка слизистой оболочки желудка, и смѣсь дигерировалась на водяной банѣ при 50—60° въ теченіе 2—5 часовъ.

Затѣмъ жидкость сливалась съ нерастворимаго осадка, нейтрализовалась, фильтратъ отъ нейтрализационнаго осадка слабо подкислялся и кипятился, причемъ выпадало еще иѣкоторое количество бѣлка, который и отфильтровывался. Новый фильтратъ осаждался спиртомъ, осадокъ пептона отфильтровывался, обрабатывался въ теченіе 14 сутокъ смѣсью спирта и эфира, растворялся въ водѣ и вновь осаждался спиртомъ. Высушенный при  $30^{\circ}$  С препаратъ не даетъ въ водномъ растворѣ осадка съ азотной кислотой, желѣзистосинеродистымъ калиемъ + уксусная кислота и съ поваренной солью также въ уксуснокисломъ растворѣ. Вѣщество содержало  $1\cdot106$ — $1\cdot167\%$  золы и  $16\cdot89\%$  N.

Разногласія въ данныхъ элементарнаго анализа пептоновъ Maly, Henninger'a и Hert'a съ одной стороны, и пептона Kossel'я съ другой, побудили послѣдняго выяснить причину указанныхъ противорѣчій<sup>56)</sup>. Въ качествѣ таковой авторъ допускаетъ двѣ возможности: или то соединеніе пептона съ Ca и Cl, которое онъ имѣлъ въ рукахъ, удерживаетъ гигроскопическую воду при  $110^{\circ}$ , въ то время какъ свободный пептонъ отдаетъ ее при этой температурѣ, или же Maly и Henninger анализировали болѣе ранніе продукты пептонизаціи, содержащіе меньшее количество конституціонной воды по сравненію съ препаратами Kossel'я. Для решенія этого вопроса авторъ анализировалъ препаратъ пептона, добытый по слѣдующему способу.

Растворъ продуктовъ перевариванья фибрина, полученный суточнымъ настаиваньемъ съ искусственнымъ желудочнымъ сокомъ при  $38^{\circ}$ , нейтрализовался углекислымъ баритомъ, выпаривался, фильтровался. Нѣсколько сконцентрированный фильтратъ освобождался отъ барита сѣрной кислотой, смѣшивался съ 3—4-нымъ объемомъ спирта и отфильтровывался отъ осадка. Изъ фильтрата отгонялся спиртъ выпариваньемъ (въ присутствіи углебаріевой соли), затѣмъ жидкость фильтровалась, отпаривалась до консис-

тенціи сиропа и осаждалась спиртомъ. Осадокъ растворялся въ водѣ и діализировался до исчезанія реакціи на хлоръ и барій, затѣмъ растворъ выпаривался насухо и высушивался при  $120^{\circ}$ . Элементарный анализъ далъ 49,69 % С и 6,96 % N. „Разница между этими анализами“, говоритъ авторъ: „и анализами Maly и Henninger'a можетъ быть объяснена только въ томъ случаѣ, если допустить, что пепсинъ дѣйствуетъ далѣе на образующееся въ началѣ пептонизаціи вещество, и, соотвѣтственно этому, составъ продуктовъ перевариванія зависитъ отъ энергичности воздействиія пепсина. Эти числа вновь подтверждаютъ взглядъ, согласно которому образованіе пептона изъ бѣлка происходитъ, благодаря присоединенію элементовъ воды“ (стр. 60). Длиннымъ кружнымъ путемъ наука вернулась такимъ образомъ къ взгляду, высказанному Milder'омъ равно 20 лѣтъ назадъ. Во всякомъ случаѣ, теперь эта же мысль является опирающейся на факты точнаго изслѣдованія, и благодаря этому непобѣдимому оружію, явилась возможность сбросить авторитетъ Вгѣске, отклонившаго изслѣдованіе продуктовъ пищеваренія на ложный путь. Только что цитированной статьей Kossel'я можно ограничить первый періодъ исторіи пептоновъ отъ современнаго намъ періода. Постараемся теперь подвести итоги научной работѣ этого періода и на основаніи вышеизложенныхъ работъ выяснить вкратцѣ общую характеристику пептоновъ. Теоретической основой всѣхъ многоразличныхъ способовъ добыванія пептона, практиковавшихся въ первомъ періодѣ, служило мнѣніе Вгѣске объ однородности раствора, получаемаго въ концѣ опыта пептонизаціи. Усилия авторовъ были, согласно этому взгляду, направлены главнымъ образомъ на удаление изъ препаратовъ золы. Всѣ протеиновые вещества цѣликомъ осаждались спиртомъ; впрочемъ Maly, Hert и Henninger употребляли уже фракціонированное осажденіе, но, какъ яствуетъ изъ аналитическихъ данныхъ этихъ ученыхъ, такимъ пріемомъ не удается достигнуть раздѣленія

пищеварительныхъ продуктовъ — получаемыя фракціи имѣли одинаковый % составъ. Разногласія авторовъ объясняются, согласно вышеприведенному, очень просто — все дѣло зависѣло отъ того, насколько энергична была употреблявшаяся тѣмъ или другимъ изслѣдователемъ пищеварительная жидкость. Kossel, примѣняя просто искусственный желудочный сокъ, получалъ вещество, болѣе гидратированное, чѣмъ, напр. Maly, который предварительно очищалъ свой пепсинъ — а всѣмъ извѣстно, что рука обѣ руку съ удаленіемъ примѣсей идетъ и обѣднѣніе жидкости ферментомъ. Hertth примѣнялъ, правда, очень энергично дѣйствующій пепсинъ Вгѣске, но онъ растворялъ его въ фосфорной кислотѣ, въ присутствіи которой, какъ извѣстно, пепсинъ дѣйствуетъ значительно слабѣе, чѣмъ въ растворѣ хлористоводородной кислоты. Тоже самое относится къ опытаамъ Henninger'a, употреблявшаго сѣрную кислоту. Получая такимъ образомъ въ растворѣ продукты различной степени гидратации и не имѣя точныхъ методовъ выдѣленія ихъ изъ этихъ растворовъ, авторы имѣли въ рукахъ смѣси, составъ которыхъ зависѣль отъ энергичности примѣненнаго протеолитического агента. Во всякомъ случаѣ, качественные реакціи анализированныхъ разными учеными веществъ довольно легко укладываются въ одну опредѣленную схему. Пептонъ, по согласнымъ указаніямъ всѣхъ авторовъ, въ водномъ растворѣ не даетъ осадковъ 1) съ  $HNO_3$ , 2) съ  $K_4Fe(C_6H_5)_6 + \bar{A}$ , 3) съ  $NaCl + \bar{A}$ , 4) со средней и основной уксусносинцовoy солью (пептоны Maly и Hertth'a давали осадокъ съ основной солью); осаждается спиртомъ, таниномъ, сулевомъ, хлоромъ.

Что касается отношенія пептоновъ къ бѣлку, то господствующимъ по этому вопросу мнѣнiemъ является гидратационная теорія происхожденія пептоновъ. Этого взгляда держатся Mulder, Maly, Henninger, Меленфельдъ, Кистяковскій, Kossel. Hertth на основаніи данныхъ анализа своего препарата считаетъ пептонъ продуктомъ денполимеризаціи бѣлка. Но уже Henninger, указывая,

что какъ способъ образованія пептоновъ, такъ и ихъ физическая и химическая свойства съ убѣдительностью говорятъ за теорію гидратации, съ цифрами въ рукахъ показалъ, что едва ли можно выводить какія либо опредѣленныя заключенія по данному вопросу изъ содержанія Н въ пептонѣ.

Совершенно особнякомъ стоитъ теорія пептонизаціи Adamkiewicz'a. Авторъ обратилъ особенное вниманіе на слѣдующее, простое въ сущности, явленіе. Сильно сгущенный выпариваньемъ растворъ пептона представляетъ собой, какъ извѣстно, прозрачную сиропообразную жидкость, которая однако при охлажденіи выдѣляетъ часть вещества изъ раствора и такимъ образомъ теряетъ прозрачность. При новомъ нагреваніи въ сушильномъ шкафу оставшее вещество, естественнымъ образомъ, вновь растворяется, и жидкость снова дѣлается прозрачной. Описанное явленіе, зависящее, какъ вся кому съ первого взгляда ясно, отъ большей растворимости пептона при нагреваніи, авторъ называетъ „плавленіемъ“ пептона. Основываясь на такомъ совершенно произвольномъ толкованіи явленія, авторъ характеризуетъ пептонъ, „какъ вещество, не отличающееся по химическому строенію отъ нативнаго бѣлка и потерявшее только болѣе плотное молекулярное строеніе, свойственное послѣднему“. („So ist nichts klarer, als dass das Pepton ein undifferenziertes Eiweiss ist, das aus seiner Muttersubstanz ohne chemische Zersetzung, und nur durch den Untergang ihres festeren Moleculargefuges entstanden ist“ (S. 53)).

Къ этому довольно туманному опредѣленію авторъ прибавляетъ второй характерный признакъ пептона — небольшое содержаніе солей. Эта теорія, впрочемъ, скоро нашла себѣ надлежащую оцѣнку.\*.) Авторы, занимавшіеся сравнительнымъ изслѣдованіемъ пептоновъ

\*) Реферируя работу Adamkiewicz'a, Maly, между прочимъ, пишетъ: „Referent bekennt, dass er für derlei Phantasien kein Verständniss hat, und meint darin nicht allein zu stehen.“

различного происхождения, единогласно высказываются за ихъ близкое сходство, если не полное тождество. Уже Mialhe, изслѣдуя продукты переваривания глютина, фибрина и альбумина, нашелъ ихъ тождественными. Lehmann, хотя и отрицаетъ эту тождественность (Lehrbuch, S. 138), но во всякомъ случаѣ не приводитъ никакихъ фактовъ, противорѣчащихъ взгляду Mialhe'я, исключая только данныхъ элементарного анализа, согласно которымъ % составъ пептоновъ идентиченъ съ составомъ того бѣлка, изъ которого они произошли. Но, какъ мы уже показали, авторъ имѣлъ въ рукахъ смѣсь съ небольшимъ сравнительно содержаниемъ пептоновъ и съ значительной примѣсью ациальбумина. Mulder прямо говоритъ: „всѣ пептоны, изъ какого бы бѣлковаго тѣла они ни происходили, тождественны между собой, и въ этомъ легко можетъ убѣдиться всякий, кто дастъ себѣ трудъ произвести нѣсколько пищеварительныхъ опытовъ.“ Meissnег, примѣняя свою схему изслѣдованія пищеварительныхъ продуктовъ, нашелъ, что послѣдніе не только качественно сходны, несмотря на различие бѣлковъ, изъ которыхъ они получались, но даже и количества отдельныхъ продуктовъ всегда находятся въ неизмѣнномъ отношеніи другъ къ другу (напомнимъ, что авторъ изслѣдовалъ пептоны изъ фибрина, яичнаго бѣлка, казеина и міозина). Вгѣске заявляетъ, что окончательнымъ продуктомъ дѣйствія пепсина на различные бѣлковыя тѣла является вещество съ однimi и тѣми же свойствами.

Вопросъ о тождествѣ пептоновъ различного происхождения ставить одной изъ

задачъ своей работы Кистяковскій, на основаніи результатовъ своего изслѣдованія, решаетъ его въ утвердительномъ смыслѣ. Пептонъ пептическаго пищеваренія авторъ считаетъ идентичнымъ съ панкреасъ — пептономъ, что, впрочемъ, уже ранѣе показалъ Кѣннинг. Неннинг находить пептоны, полученные изъ фибрина, казеина и яичнаго бѣлка, совершенно тождественными по ихъ реакціямъ и составу. Единственная разница состояла въ удѣльному вращенію веществъ различного происхождения. Но къ этому послѣднему признаку какъ показали изслѣдованія Пелья<sup>107)</sup>, слѣдуетъ относиться съ большой осторожностью. Пель нашелъ, что удѣльное вращеніе пептона въ очень большихъ предѣлахъ измѣняется съ концентраціей раствора. Изъ опытовъ автора выводится слѣдующая величина.

$$(\alpha)_D = -14,503 - 0,4929q,$$

гдѣ  $q$  = разведеніе раствора.

Если  $q = 0$ , то для  $(\alpha)_D$  получается величина, отвѣчающая действительному удѣльному вращенію оптически дѣятельного вещества; наоборотъ, предположивъ  $q = 100$ , получаемъ для  $(\alpha)_D$  величину, которую можно рассматривать, какъ удѣльное вращеніе пептона при безконечно большомъ разведеніи.

Если  $q = 0$ , то  $(\alpha)_D = -14,479^{\circ}$ .

Если  $q = 100$ , то  $(\alpha)_D = -63,779^{\circ}$ .

Такъ какъ Неннинг не приводить въ своемъ мемуарѣ точныхъ условій опытовъ, повторяемъ, къ найденной имъ разницѣ удѣльного вращенія нужно относиться съ некоторымъ сомнѣніемъ.

Такимъ образомъ, несмотря, на то, что авторы примѣняли для опытовъ растворы ферментовъ различной силы, несмотря на то, что способы изслѣдованія полученныхъ растворовъ были весьма различны, пище-

варительные продукты различныхъ бѣлковыхъ тѣлъ всѣми авторами считаются веществами тождественными.

Въ 1877 году Кѣнне выдѣлилъ изъ смѣси продуктовъ пищеваренія тѣло, стоящее по своему химическому характеру между бѣлками и пептонами и названное авторомъ геміальбумозой.

Геміальбумоза болѣе растворима въ водѣ, чѣмъ бѣлки, но менѣе, чѣмъ истинные пептоны. Водный растворъ при кипяченіи не свертывается. Небольшая прибавка кислоты осаждаетъ вещество изъ раствора; въ незначительномъ избыткѣ кислоты осадокъ вновь растворяется. Это характерное отношеніе къ кислотамъ въ точности отвѣчаетъ характеристику металпептоновъ, данной Meissner'омъ, согласно чѣму можно думать, что только что названный изслѣдователь имѣлъ уже въ своихъ рукахъ вещество, названное Кѣнне геміальбумозой. Съ азотной кислотой и желѣзистосинеродистымъ каліемъ въ уксуснокисломъ растворѣ геміальбумоза даетъ осадки, растворимые при нагрѣваніи и вновь появляющіеся при охлажденіи.

Характерное отношеніе геміальбумозы къ азотной кислотѣ побудило Кѣнне сблизить изолированное имъ вещество съ тѣломъ, еще въ 40-хъ годахъ найденнымъ Венсес-Джонес'омъ въ мочѣ пациента, страдающаго остеомаляціей; моча больного съ азотной кислотой давала осадокъ, также растворявшійся при нагрѣваніи и вновь появляющійся при охлажденіи. Заявленіе Кѣнне вскорѣ встрѣтило поддержку со стороны другихъ изслѣдователей. Schmidt — Mülheim<sup>117)</sup>, изслѣдуя пептонъ Витте, выдѣлилъ изъ него тѣло, которое авторъ также отождествляетъ съ бѣлкомъ Венсес-Джонес'a. Тѣло это появляется только въ начальныхъ стадіяхъ пищеваренія; при дальнѣйшемъ ходѣ процесса оно не открывается въ пищеварительной смѣси, что даетъ право разсматривать его, какъ промежуточную стадію между бѣлкомъ и пептономъ. Въ подтвержденіе этому взгляду авторъ

приводить опыты, въ которыхъ нагрѣваніемъ истиннаго пептона до 160° удавалось получить изъ послѣдняго вещество съ реакціями бѣлка Венсес-Джонес'a. Сообразно съ этимъ авторъ предлагаетъ называть изолированное имъ вещество „пропептономъ“.

Пропептонъ, по описанію Schmidt-Mülheim'a, растворимъ въ водѣ въ присутствіи небольшихъ количествъ кислоты или щелочи. Растворъ при кипяченіи не свертывается, даетъ съ HNO<sub>3</sub> осадокъ, растворимый при нагрѣваніи; кроме того, вещество осаждается желтой кровянной солью въ присутствіи уксусной кислоты, уксусножелѣзной солью, алкоголемъ, фосфоровольфрамовой и фосфоромолибденовой кислотой, сулфемъ, таниномъ.

Отношеніе къ азотной кислотѣ, осаждаемость уксуснокислой окисью желѣза и желтой кровянной солью авторъ считаетъ характерными отличительными отъ истинныхъ пептоновъ реакціями пропептона.

Salkowski<sup>118)</sup> присоединилъ къ описаннымъ свойствамъ геміальбумозы еще одну реакцію — образованіе осадка при смѣшаніи раствора вещества съ равнымъ объемомъ хлористаго натрія и послѣдующемъ подкисленіи смѣси. Этотъ осадокъ также растворимъ при нагрѣваніи и вновь появляется при охлажденіи раствора. Методъ изолированія вещества изъ пептона Витте описывается авторомъ слѣдующимъ образомъ.

Водный растворъ препарата сильно подкисляется уксусной кислотой и насыщается хлористымъ натріемъ. Осадокъ геміальбумозы промывается насыщеннымъ растворомъ поваренной соли, растворяется въ водѣ и вновь осаждается поваренной солью въ присутствіи уксусной кислоты. Новый осадокъ по раствореніи въ водѣ освобождается отъ солей діализомъ, и вещество осаждается изъ концентрированного раствора абсолютнымъ алкоголемъ. Подводя итогъ своимъ изслѣдованіямъ, а также даннымъ Кѣнне и Schmidt-

Mülheim'a, авторъ между прочимъ говоритъ: „Bei der Verdauung von Eiweisskörpern durch Magensaft bildet sich also ausser sog. Syntonin und Pepton noch ein Zwischenproduct zwischen Eiweiss und Pepton, welches im Laufe der Verdauung mehr und mehr schwindet. Dasselbe ist charakterisiert durch sein Verhalten zu Salpetersäure und Essigsäure — Kochsalz und durch ein auf der Fällbarkeit mit Essigsäure — Kochsalz gegründetes Verfahren darstellbar. Dieses Zwischenproduct der Verdauung, das zuerst von Kühne isolirt und Hemialbumose genannt ist, kann nicht den Eiweisskörpern zugerechnet werden; es ist höchst wahrscheinlich identisch mit dem sogenannten Bence-Jones'schen Eiweisskörper“ (S. 567).

Проф. Л. З. М о р о х о в е цъ<sup>84)</sup> высказывается въ своей русской диссертациі также за химическую индивидуальность геміальбумозы К ѿ h n e, которую однако М о р о х о в е цъ, не раздѣляющій теоретическихъ взглядовъ К ѿ h n e на сущность гидролитического расщепленія бѣлковыхъ веществъ, называетъ просто альбумозой. Автору удалось показать, что и эластинъ, прежде чѣмъ перейти въ эласто-пептонъ, продѣлываетъ промежуточную стадію и даетъ вещество, изолированное М о р о х о в і о мъ и названное имъ эластозой.

Авторъ слѣдующимъ образомъ описываетъ свойства эластозы. „Очищенный діализомъ растворъ эластозы — онъ не проникаетъ чрезъ животныя перепонки — при нагреваніи въ пробирномъ цилиндрѣ, даетъ легкую муть, пропадающую при охлажденії; при введеніи же кристалловъ или насыщенного раствора поваренной соли помутнѣніе, произшедшее отъ нагреванія, при охлажденії не пропадаетъ. Минеральныя кислоты, равно какъ и уксусная кислота, ни осадка, ни мути не даютъ. Муть или даже быстрое осажденіе происходятъ только при нагреваніи до или послѣ прибавленія кислотъ, при охлажденіи же осадокъ или муть пропадаютъ, и жидкость приобрѣтаетъ первоначальную прозрачность.“

Такимъ образомъ, фактическая сторона вопроса о существованіи продукта гидролиза протеиновыхъ тѣлъ, занимающихъ и по составу и по реакціямъ промежуточное мѣсто между нативнымъ бѣлкомъ и пептономъ, была разрѣшена К ѿ h n e совершенно правильно, и его геміальбумоза (альбумоза Мороховца) получила право гражданства въ наукѣ. Не то было съ теоретическими взглядами К ѿ h n e на сущность процесса ферментативного расщепленія бѣлковой молекулы. Основаніемъ теоріи К ѿ h n e послужили главнымъ образомъ опыты Schützenberger'a, касающіеся вопроса о продуктахъ распада бѣлковъ, получающіхся при дѣйствіи на нихъ болѣе или менѣе энергичныхъ агентовъ. Подвергая фибринъ 2-хъ часовому кипяченію съ 3-хъ процентной сѣрной кислотой, авторъ замѣтилъ, что ровно половина взятаго бѣлка перешла въ растворъ, въ то время какъ другая осталась въ видѣ нерастворимаго осадка. Авторъ считаетъ такое распаденіе на двѣ равныя части, различныя по стойкости по отношенію къ химическимъ реактивамъ, типичнымъ для бѣлковыхъ тѣлъ и предполагаетъ, что получающіеся въ указанныхъ условіяхъ продукты находятся предобразованными въ частицы бѣлковъ. К ѿ h n e, изслѣдуя количественно условія панкреатического пищеваренія, нашелъ, что конечнымъ результатомъ расщепленія бѣлковыхъ тѣлъ въ этомъ случаѣ являются съ одной стороны амидокислоты, а съ другой пептонъ, который, далѣе, какъ бы долго ни подвергался онъ дѣйствію трипсина, не даетъ ни слѣда кристаллическихъ продуктовъ. Отношеніе между количествомъ пептона и амидокислотъ всегда равнялось приблизительно 1 : 1, т. е., тотъ и другій находились въ равныхъ количествахъ. Сопоставляя свои опыты съ данными Schützenberger'a, авторъ предлагаетъ гипотезу, согласно которой частица бѣлковыхъ тѣлъ состоитъ изъ двухъ количественно равныхъ, но качественно весьма различныхъ частей — гемигруппы и антигруппы. Общимъ отличительнымъ признакомъ послѣд-

ней служить ея стойкость по отношению къ различнымъ агентамъ, расщепляющимъ бѣлковую молекулу; частнымъ случаемъ проявленія этого основного свойства можетъ служить отношеніе антигруппы къ трипсину: всѣ тѣла, принадлежащія къ антигруппѣ, при дигестіи съ ферментомъ поджелудочной железы, цѣликомъ переходятъ въ пептонъ (антипептонъ), не давая ни слѣда кристаллическихъ продуктовъ распада. Этотъ признакъ и является въ рукахъ Кѣнѣ универсальной реакцией для решения вопроса о томъ, принадлежитъ ли данное тѣло къ анти- или гемигруппѣ. Послѣдняя представляетъ прямую противоположность антигруппѣ какъ по отношенію къ трипсину, такъ и къ другимъ гидролитическимъ агентамъ. Пищеварительное расщепленіе бѣлковъ, согласно ученію Кѣнѣ, проявляется, прежде всего, распаденіемъ молекулы бѣлка на ея составныя части, результатомъ котораго является образованіе ряда тѣлъ, принадлежащихъ къ той или другой группѣ; таковы: антиальбумидъ, антиальбумоза, антипептонъ; гемиальбумоза и гемипептонъ. Проф. Л. З. Мороховецъ въ цитированной выше работѣ подвергъ экспериментальной критикѣ основанія теоріи Schützenberger'a - Kѣnѣ. Авторъ, изслѣдуя влиянія кислотъ различной концентраціи на бѣлокъ при болѣе или менѣе продолжительномъ кипяченіи, нашелъ, что данное Schützenberger'омъ отношеніе между растворимымъ и нерастворимымъ продуктомъ далеко не сохраняется, если мало-мальски разнообразить условія опыта; результатъ зависитъ, какъ это и давно извѣстно, отъ концентраціи кислоты и продолжительности кипяченія. Мало того, въ опытахъ, условія котораго въ точности отвѣчали методу Schützenberger'a, Мороховцу также не удалось получить нерастворимаго остатка — гемипротеина Schützenberger'a. „Опытъ № 1 вполнѣ соответствуетъ № 7, составленному по Schützenberger'у. Бѣлокъ въ опытахъ № 1 растворяется постепенно и вполнѣ, но болѣе чѣмъ въ два часа съ едва замѣтнымъ окрашиваніемъ жидкости.

Спустя два часа кипяченія, бѣлокъ, правда, далеко не весь растворяется, но все же нерастворившаяся часть далеко не составляла даже и десятой части первоначально взятаго количества“. (Стр. 23.) На основаніи своихъ провѣрочныхъ опытовъ, проф. Мороховецъ находитъ возможнымъ слѣдующимъ образомъ высказаться объ опытахъ Schützenberger'a: „Совершенно случайно встрѣтилъ Schützenberger плохое сочетаніе, лучше, отношеніе бѣлка, кислоты и воды; совершенно случайно при этомъ отношеніи нашелъ онъ вѣсовое равенство перешедшаго въ растворъ и неуспѣвшаго раствориться бѣлка“. (Стр. 25).

Для провѣрки основного опыта Кѣнѣ, Мороховецъ подвергалъ бѣлковые вещества продолжительному перевариванію съ дѣятельнымъ трипсиномъ, отфильтровывая образующіеся кристаллы амидокислотъ. Результатъ опыта получился въ корнѣ противорѣчацій взгляду Кѣнѣ.

Продолжительное воздействиѳ трипсина обусловливается полное распаденіе бѣлковой молекулы на кристаллические продукты. „Такъ продолжается до полнаго исчезновенія біуретовой реакціи пептоновъ. Если теперь отпарить растворъ, то на холodu выкристаллизовываются тирозинъ и лейцинъ. Въ отфильтрованной же и продіализированной жидкости, равно какъ и промытыхъ осадкахъ пептоны не оказываются“ (стр. 42). Такимъ образомъ, опыты проф. Мороховца лишаютъ теорію Кѣнѣ всякаго фактическаго основанія. Ближайшій ученикъ Кѣнѣ Неймѣистер<sup>97)</sup> считаетъ продукты пепсинового пищеваренія смѣсью тѣль геми- и антигруппы — предположеніе, очевидно также идущее въ разрѣзъ со взглядами Кѣнѣ и представляющее собой послѣднюю попытку спасти теорію отъ неумолимой логики фактovъ.

Однако, повторяю, фактическій материалъ, добытый гейдельбергской школой, представляетъ собой основаніе всей современной теоріи пищеваренія бѣлковъ; но даже въ рукахъ Кѣнѣ разработка фактovъ только тогда достигла своего

апогея, когда авторъ самъ отказался отъ поисковъ тѣль, принадлежащихъ къ анти- и геми-группѣ и сталъ изучать продукты гидролиза бѣлковъ безъ всякой предвзятой мысли.

Прежде чѣмъ перейти къ изложению современного состоянія вопроса о продуктахъ пептонизации бѣлковыхъ веществъ, мы считаемъ необходимымъ остановиться на двухъ работахъ, по времени ихъ опубликованія принадлежащихъ также къ описываемому періоду, но по методикѣ и результатамъ изслѣдованія занимающихъ совершенно изолированное положеніе.

Проф. А. Я. Данилевскій<sup>25)</sup> даетъ двѣ схѣмы пептонизации бѣлковыхъ тѣль. Первая отвѣчаетъ панкреатическому пищеваренію и называется авторомъ щелочно-панкреатическимъ рядомъ; вторая, обнимающая тѣла, называемыя авторомъ тѣлами кислотно-пепсинового ряда, соотвѣтствуетъ желудочному пищеваренію бѣлковъ.

Синоптическая таблица тѣль щелочно-панкреатического ряда.

Группа протальбовыхъ тѣль.	Протальбинъ.	Содержать легкую уходящую сѣру.	Мало растворимы въ водѣ. Растворимы въ горячемъ спиртѣ и выдѣляются при охлажденіи. Реакція кислая. Не содержать ни Ca, ни РО <sub>4</sub> H <sub>2</sub> . Разлагаются карбонаты при нагреваніи.	
	Протальбининъ.	Не содержать боранжинъ.	Не содержать ни Ca, ни РО <sub>4</sub> H <sub>2</sub> . Разлагаются карбонаты при нагреваніи.	
	Протальбразеинъ.	легко уходящей сѣры.	Гигроскопичность постепенно усиливается.	
	Растворимы въ холодной водѣ и холодныхъ спиртахъ съ кислой реакцией. Легко разлагаются карбонаты. Содержать S, не легко уходящую. Гигроскопичность быстро возрастаетъ въ группѣ и въ субпептонѣ очень велика.			
Группа пептоно-выхъ тѣль.	Протальбогенъ. Панкрисеводопептонъ. Панкролептонъ. Панкробупептонъ			

Протальбовые тѣла образуются изъ альбумина при дѣйствіи 0,2—2,0% йодной щелочи въ продолженіи нѣ-

сколькихъ сутокъ при 10—16°t. Приведенные въ таблицѣ свойства тѣль этой группы, равно какъ ихъ способъ образования не оставляютъ сомнѣнія въ тождественности протальбовыхъ тѣль съ алкаліальбуминатами (ср. Могнер).

Вторая группа щелочно-панкреатического ряда обнимаетъ собой тѣла, образующіяся уже при одновременномъ дѣйствіи щелочи (углекислой) и трипсина. Главнымъ отличиемъ отдѣльныхъ членовъ группы служить растворимость ихъ въ различной крѣпости спиртахъ. Этимъ же свойствомъ пользуется авторъ и для изолированія описываемыхъ веществъ. Кромѣ того, они различаются на основаніи реакцій:

1) Съ желтой кровянной солью въ уксуснокисломъ растворѣ; пептонъ съ указаннымъ реагентомъ не даетъ осадка, псевдопептонъ и протальбогенъ осаждаются.

2) Съ сѣрномѣдной солью, также осаждающей протальбогенъ и псевдопептонъ и не дѣйствующей на пептонъ.

3) Съ азотной кислотой; названный реагтивъ осаждаетъ только протальбогенъ; ни пептонъ, ни псевдопептонъ имъ не измѣняются. Рядъ кислотно пепсиновый также распадается на двѣ группы: 1) синтопротальбовую получаемую дѣйствіемъ кислотъ на бѣлокъ, и 2) пептоновую, требующую для своего образования одновременное присутствія пепсина.

Группа синтопротальбовыхъ тѣль, какъ и можно ожидать по способу образования, мало чѣмъ отличается отъ известныхъ кислотныхъ сочетаній бѣлковъ, въ то время какъ члены второй группы дѣйствительно представляютъ собой продукты пептонизации.

Тѣла безъ кислотныхъ свойствъ; нерастворимы въ холодной водѣ и спиртѣ, растворимы въ горячей водѣ и спиртѣ. Изъ послѣдняго выдѣляются при охлажденіи. Содержать легко уходящую сѣру. Гигроскопичность постепенно возрастаетъ. Содержать Ca и РО<sub>4</sub>H<sub>2</sub>.

Группа синтопротальбовыхъ тѣль.

Синтопротальбъ  $\alpha$ .  
Синтопротальбъ  $\beta$ .  
Синтопротальбъ  $\gamma$ .

Группа пентопептиль.	Синтогенъ: тѣло индифферентное. Содержитъ Ca и РО4Нз.	Растворимы въ холодной водѣ и холодныхъ спиртахъ. Гигроскопичность быстро и сильно возрастаетъ. Содержать легко уходящую сѣру, не содержать Ca и РО4Нз.
	Псевдо-пептонъ.	
	Пептонъ.	
	Субпептонъ.	

„Члены синтопротальбовой группы отличаются между собою различной растворимостью въ горячемъ спиртѣ и горячей водѣ, которая уменьшается отчетливо снизу вверхъ по ряду членовъ и отношениемъ къ концентрированной  $\text{HNO}_3$ “. Послѣдняя не осаждаетъ синтопротальбъ  $\gamma$ , въ растворѣ  $\beta$  даетъ осадокъ, растворимый въ избыткѣ, съ  $\alpha$  образуетъ нерастворимый въ избыткѣ кислоты осадокъ. Тѣла пептоновой группы, какъ и въ предыдущемъ ряду, отличаются другъ отъ друга растворимостью въ присутствіи большаго или меньшаго количества спирта, а также отношениемъ къ желѣзистосинеродистому калію + уксусной кислоты. Названный реактивъ не осаждаетъ ни пептона, ни субпептона, но съ синтогеномъ даетъ осадокъ. Субпептонъ, какъ и въ панкреатическомъ ряду, отличается отъ пептона тѣмъ, что не даетъ, въ противоположность послѣднему, осадка съ хлорной ртутью.

Врѣске<sup>9)</sup> среди конечныхъ продуктовъ пептонизаціи, пашель два тѣла — алькофибръ и гидрофибръ; первое растворимо въ спиртѣ, второе въ немъ не растворяется; то и другое давало реакцію пептоновъ.

Неполное распаденіе геміальбумозы при панкреатическомъ пищевареніи на амидокислоты, такъ какъ на ряду съ послѣдними всегда констатировалось присутствіе въ жидкости нѣкотораго количества пептона, не исчезавшаго, какъ бы долго ни продолжался опытъ, а также нѣкоторая разница

въ условіяхъ растворимости препаратовъ геміальбумозы, выдѣленныхъ различными способами, возбудила у Кѣннѣ сомнѣніе, представляетъ ли геміальбумоза однородное вещество. При детальномъ изслѣдованіи вопроса автору совмѣстно съ Читтенденомъ<sup>62)</sup> удалось изъ продукта, обладавшаго всѣми кардинальными реакціями геміальбумозы, выдѣлить 4 новыхъ тѣла съ слѣдующими основными свойствами:

1. Протальбумоза: осаждается при насыщеніи водного раствора ея хлористымъ натріемъ; растворима въ холодной и горячей водѣ.

2. Гетероальбумоза: осаждается при насыщеніи раствора поваренной солью; нерастворима въ холодной и горячей водѣ, растворяется въ соляныхъ растворахъ.

3. Дисальбумоза: свойства ея отвѣчаютъ свойствамъ гетероальбумозы съ тѣмъ различіемъ, что дисальбумоза не растворяется и въ соляныхъ растворахъ.

4. Дейтероальбумоза: не осаждается насыщеніемъ раствора поваренной солью; осадокъ получается только въ случаѣ одновременного присутствія кислоты; растворима въ чистой водѣ.“

Для добыванія поименованныхъ веществъ фибринъ переваривался искусственнымъ желудочнымъ сокомъ, пищеварительная жидкость нейтрализовалась и отфильтровывалась отъ образовавшагося осадка; фильтратъ насыщался хлористымъ натріемъ — осаждалась смѣсь прото-, гетеро- и дисальбумозы. Для раздѣленія послѣднихъ трехъ тѣлъ осадокъ промывался насыщеннымъ растворомъ поваренной соли и растворялся въ водѣ, причемъ въ растворѣ переходилиproto- и гетероальбумоза, оставляя нерастворимую въ водѣ дисальбумозу.

Діализируя растворъ прото- и гетероальбумозы, выдѣляютъ нерастворимую въ отсутствіи солей гетероальбумозу въ видѣ клейстеровиднаго осадка, облекающаго тонкимъ слоемъ стѣнки діализатора.

Діализированный растворъ содержитъ уединенную прот-  
альбумозу, которая и осаждалась спиртомъ.

Тѣ же вещества добывались изъ *reptonum siccum Witte* настаиванье послѣдняго съ насыщеннымъ растворомъ поваренной соли, причемъ въ растворъ переходила дейтероальбумоза. Нерастворимый въ соляномъ растворѣ остатокъ растворялся въ водѣ и затѣмъ обрабатывался для раздѣленія первичныхъ альбумозъ по предыдущему.

**Реакціи протальбумозы.** Для очистки вещества повторно осаждалось изъ воднаго раствора насыщениемъ послѣдняго поваренной солью, и очищенный діализомъ препаратъ осаждался наконецъ спиртомъ; осадокъ промывался спиртомъ и эоиромъ и высушивался. Водный растворъ вещества обладаетъ слабощелочной реакцией и даетъ осажденіе при слѣдующихъ условіяхъ:

1. Съ хлористымъ натріемъ въ присутствіи уксусной кислоты; осадокъ растворимъ при нагреваніи и вновь появляется при охлажденіи раствора.

2. Съ азотной кислотой; отношеніе осадка къ перемѣнѣ температуры то же, что и въ предыдущемъ случаѣ.

3. Съ желѣзистосинеродистымъ каліемъ + уксусная кислота; осадокъ также растворимъ при нагреваніи, выпадаетъ при охлажденіи.

4. Съ избыткомъ Ѣдкаго натра.

5. Съ сѣрномѣдной солью, сулемой, основной уксусно-свинцовой солью. Средній уксуснокислый свинецъ не осаждается протальбумозой. Щелочные растворы вещества не даютъ осадка ни при нейтрализаціи, ни при кипяченіи. Насыщеніе раствора средними солями, каковы  $\text{NaCl}$ ,  $\text{Mg SO}_4$ ,  $\text{Na}_2 \text{SO}_4$ , осаждаетъ вещество не сполна; въ фільтратѣ прибавкой уксусной кислоты каждый разъ можно получить новый осадокъ вещества, которое во всѣхъ своихъ реакціяхъ тождественно съ протальбумозой и при насыщеніи раствора солью также выпадаетъ только отчасти.

Дейтероальбумоза освобождалась отъ хлористаго на-

трія діализомъ послѣ предварительной нейтрализаціи уксусной кислоты; свободный отъ  $\text{Cl}$  діализатъ упаривался и осаждался спиртомъ. Водный растворъ ея даетъ слѣдующія реакціи:

1. Не осаждается при насыщеніи хлористымъ натріемъ.
2. Не измѣняется ни при кипяченіи, ни при подкисленіи.
3. Азотная кислота въ отсутствіи солей не осаждается дейтероальбумозы.

4. Растворъ, насыщенный хлористымъ натріемъ, даетъ осадокъ при подкисленіи уксусной кислотой.

5. Къ желѣзистосинеродистому калію въ уксусно-кисломъ растворѣ дейтероальбумоза относится совершенно также, какъ протальбумозы.

Для очистки гетероальбумозы осадокъ, полученный въ діализаторѣ, растворялся въ 5—10%  $\text{NaCl}$  и растворъ затѣмъ или просто діализировался, или предварительно нѣсколько разъ осаждался насыщеніемъ хлористымъ натріемъ. Вещество, какъ уже упомянуто, нерастворимо въ чистой водѣ; соляные растворы его даютъ осадокъ какъ при діализѣ, такъ и при разведеніи большимъ количествомъ воды.

Гетероальбумоза растворима въ разведенныхъ кислотахъ, Ѣдкихъ и углекислыхъ щелочахъ. Изъ этихъ растворовъ вещество осаждается при нейтрализаціи, но только отчасти. „Ничто такъ не характеризуетъ гетероальбумозу, какъ я отношение къ кипяченію и свойства получаемаго при этомъ свертка“. Суспендированное въ водѣ тѣло при кипяченіи переходитъ въ свернутое состояніе — хлопья гетероальбумозы слегка сморщиваются, становятся непрозрачными; измѣненная кипяченіемъ гетероальбумоза нерастворима болѣе въ соляныхъ растворахъ. Свертокъ при дальнѣйшемъ нагреваніи плавится, „so dass es in Streifen und Inseln gegen das Glas klebt, die nach Erkalten zu einer harzigen bis ledartigen Masse erstarren“.

Растворъ гетероальбумозы въ соляхъ при дѣйствіи щелочей и кислотъ даетъ альбумозаты, аналогичные продуктамъ взаимодѣйствія между тѣми же агентами и бѣлкомъ.

Гетероальбумоза осаждается следующими реактивами:

1)  $K_4Fe(Cy)_6 + C_2H_4O_2$ .

2)  $CuSO_4$ , нейтральный и основной уксуснокислый свинецъ.

3)  $HgCl_2$  въ сильно подкисленномъ уксусной кислотой растворѣ.

Дисальбумоза растворяется въ 1% растворѣ соды. Нейтрализациѣ этого раствора удается превратить ее въ тѣло, дающее всѣ реакціи гетероальбумозы, такъ что авторы считаютъ дисальбумозу за продуктъ превращенія первого вещества.

#### % Составъ альбумозъ.

	Протальбумоза			Протальбумоза		Дейтероальбумоза		Гетероальбумоза		Дисальбумоза	
				осажден- ная $NaCl$		осажд- кая кислотой					
	A	B	C	D	E	F	G	H	I		
C	50,89	50,39	50,54	51,50	50,55	50,97	50,84	50,74	50,88		
H	6,83	6,74	6,69	6,80	6,85	6,81	6,85	6,72	6,89		
N	17,12	17,12	17,34	17,13	17,01	17,20	17,14	17,14	17,08		
S	1,17	1,07	1,17	0,94	1,07	0,87	1,07	1,16	1,23		
O	23,99	24,68	24,26	23,63	24,52	24,65	24,10	24,24	23,92		
	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00	100,00		
Зола %	0,90	0,22	2,58	1,60	1,32	1,77	0,68	0,90	1,27		
(a) D	-72,64°	-79,05°	-77,90°	-73,18°	-71,40°	-74,41°	-79,11°	-68,65°	-		

Работа Wenz'a, показавшаго, что нейтральный сѣрно-кислый аммоній, осаждая всѣ альбумозы, въ то же время вовсе не осаждаетъ пептоновъ, побудила Kühne и Chittenden'a<sup>64)</sup>, воспользовавшись этимъ новымъ средствомъ изолированія пептоновъ, провѣрить на болѣе чистыхъ препаратахъ тѣ данные, которые были добыты прежними изслѣдованіями.

Амфопептонъ добывался перевариваніемъ фибрина съ очищеннымъ (сѣрноаммоніевой солью) пепсиномъ. Изъ смѣси альбумозъ и пептоновъ первыя удалялись насыщеніемъ

раствора сѣрно-кислымъ аммоніемъ, фильтратъ отъ осадка альбумозъ кипятился сперва съ Ѣдкимъ, затѣмъ съ углекислымъ баритомъ до исчезанія запаха амміака. Фильтратъ отъ сѣрно-кислого барита снова упаривался, баритъ удалялся сѣрной кислотой. Отфильтрованная отъ нового осадка сѣрно-баріевой соли жидкость отпаривалась и пептонъ осаждался фосфорновольфрамовой кислотой. Осадокъ послѣ промыванія разлагался баритомъ, причемъ пептонъ переходилъ въ растворъ. Изъ этого послѣдняго осторожной прибавкой сѣрной кислоты удаляли баритъ и паконецъ пептонъ повторно осаждался спиртомъ. Антипептонъ получался дигерированіемъ фибрина съ салициловокислой вытяжкой сухого препарата панкреатической железы. Амидокислоты удалялись изъ пищеварительной жидкости отпариваніемъ ея и кристаллизациѣ на холоду, фильтратъ смѣшивался со спиртомъ до начала выдѣленія пептона и вновь оставлялся для кристаллизаціи лейцина и тирозина. Жидкость по отдѣленію кристалловъ насыщалась сѣрноаммоніачной солью, при чемъ выпадало небольшое количество альбумозъ, которая и удалялась фильтрованіемъ. Изъ фильтрата сѣрно-кислый аммоній удалялся по тому же способу, какъ описано при амфопептонѣ, но затѣмъ для осажденія пептона употреблялся только спиртъ, безъ обработки фосфорновольфрамовой кислотой. Высушенный при 105° препаратъ представляется въ видѣ желтоватаго порошка въ высшей степени гигроскопичнаго и на воздухѣ быстро расплывающагося въ вязкую массу. „Небольшое количество порошка, смоченное каплей воды, шипитъ и даетъ пары подобно тому, какъ фосфорный ангидридъ при соприкосновеніи съ водой; при раствореніи не вполнѣ высущеннаго порошка столь бурной реакціи не замѣчается, но во всякомъ случаѣ легко констатировать значительное повышеніе температуры“ (стр. 432). Большинство препаратовъ пептоновъ разнаго приготовленія обладаютъ интенсивно горькимъ вкусомъ, который, однако, по-видимому, свойственъ не имъ самимъ, а какой то трудно

устранимой примеси, такъ какъ былъ полученъ одинъ препаратъ пептона, не имѣвши вовсе горькаго вкуса.

Общей характеристикой отношенія пептоновъ къ реагентамъ можетъ служить ихъ неосаждаемость большинствомъ обычныхъ осадителей бѣлковъ. Они осаждаются сполна только таниномъ, реагентомъ Вгѣске ( $HgJ_2 + KJ$ ), почти сполна фосфоровольфрамовой, фосфоромолибденовой и пикиновой кислотой.

Реакціи свободныхъ отъ альбумозъ, очищенныхъ фосфоровольфрамовой кислотой пептоновъ въ 5% растворѣ, слегка подщелоченномъ содой.

	Антипептонъ.	Фибринъ-амфопептонъ.
Желѣзистосинеродистый калий и уксусная кислота.	Въ началѣ жидкость прозрачна; затѣмъ слѣды опалесценціи.	Тоже.
Средняя уксусно-свинцовая соль.	Первая капля: 0; при дальнѣйшемъ прибавленіи замѣтная муть.	Тоже, но гораздо сильнѣе.
Основная уксусно-свинцовая соль.	Тотчасъ же образуется помутнѣніе, которое при дальнѣйшей прибавкѣ увеличивается.	Тоже, но слабѣе.
Сулема.	Первая капля: 0; далѣе сильная муть.	Муть сильнѣе и появляется тотчасъ.
Сѣрно-мѣдная соль 5%.	Сначала осадка нѣть; при дальнѣйшемъ прибавленіи слабая муть, растворимая въ большомъ избыткѣ.	Безъ перемѣнъ.
Хлорная платина 5%.	Слабая муть получается только съ избыткомъ реактива.	Безъ перемѣнъ.

	Антипептонъ.	Фибринъ-амфопептонъ.
Хромовая кислота.	Безъ перемѣнъ.	Безъ перемѣнъ.
Хлорное желѣзо.	Муть, исчезающая отъ малѣйшаго избытка.	Безъ перемѣнъ.
Ледяная уксусн. и сѣрн. кисл.	Краснобурое окрашиваніе.	Тоже.
Кипяченіе съ $HCl$ .	Растворъ нѣсколько темнѣетъ.	Тоже.
Миллоновъ реагентъ.	Обильный осадокъ, при нагрѣваніи окрашивающійся въ грязно желтый или красноватый цветъ.	Тоже, но затѣмъ превосходное красное окрашиваніе.

#### составъ.

Съ приемлемую мукопептону	Амфопептоны изъ фибрина			Антипептоны						
	А	В	в	Изъ фибрина.			Очищенный фосфоровольфрам. кисл.			Пептонъ изъ бѣлковъ поджелудочной железы
				С	D	E	Очищен-ный зеиромъ	Очищен-ный фос-форовольфрам. кисл.		
C	44,53	48,75	48,47	47,30	47,68	46,59	44,45	42,96	44,47	
H	6,49	7,21	7,02	6,73	7,03	6,69	7,17	7,26	7,15	
N	16,73	16,26	16,86	16,83	16,68	18,28	17,06	17,80	17,94	
S	0,72	0,77	—	0,73	—	0,67	0,50	0,31	0,57	
O	31,53	27,01	—	28,41	—	27,77	30,82	31,67	29,87	
Зола %	8,11	3,22	2,15	5,25	10,02	3,67	5,54	1,93	2,07	

Нѣкоторые изъ препаратовъ не содержали вовсе S, отцепляемой щелочами, другіе давали при кипяченіи со щелочью и свинцовой солью болѣе или менѣе значительное побурѣніе. „Но, повидимому, эта реакція“, говоритъ авторъ: „свойственна не самимъ пептонамъ и зависитъ отъ при-

мъси легко разлагаемаго содержащаго S вещества, удаление котораго удается только иногда". Таковы аналитические пріемы и выводы Кѣнне, легшиe въ основу всего современнааго учения о пищеварительныхъ продуктахъ. Методъ осажденія солями горячо рекомендованъ быль въ примѣненіи къ химіи бѣлковыхъ тѣлъ еще Denis (*Méthode d'expérimentation par les sels*), и съ той поры въ учениі о бѣлкахъ въ тѣсномъ смыслѣ слова онъ далъ выдающіеся результаты и въ настоящее время является господствующимъ. Опытъ показалъ, что и для изолированія продуктовъ гидролиза бѣлковъ этотъ методъ въ состояніи дать наилучшіе результаты.

Схема изолированія альбумозъ и пептоновъ была въ скоромъ времени нѣсколько видоизмѣнена ученикомъ Кѣнне, Neumeister'омъ<sup>96)</sup>. Послѣдній нашелъ, на что, впрочемъ, указывалъ уже Кѣнне, что первичныя альбумозы не сполна осаждаются насыщеніемъ поваренной солью, такъ что при подкисленіи фільтрата отъ осадка первичныхъ альбумозъ получается не чистая дейтероальбумоза, а смѣсь первичныхъ и вторичныхъ альбумозъ. Согласно сказанному, методъ Neumeister'a состоитъ въ слѣдующемъ. Пищеварительная жидкость по освобожденіи отъ ацидальбумина и свертывающагося бѣлка насыщается поваренной солью, при чемъ выпадаютъ первичныя альбумозы, которыя и отфильтровываются; фільтратъ подкисляется 30% уксусной кислотой, также насыщенной хлористымъ натріемъ; при этомъ выпадаетъ смѣсь первичныхъ и вторичныхъ альбумозъ, которая отбрасывается. Приливаніе кислоты продолжается до тѣхъ поръ, пока проба жидкости, отфильтрованной отъ осадка, послѣ нейтрализациіи не будетъ давать болѣе осадка съ сѣрномѣдной солью (эта послѣдняя реакція свойственна исключительно первичнымъ альбумозамъ). Изъ фільтрата, содержащаго только дейтероальбумозу и пептонъ, первая осаждается насыщеніемъ сѣрноамміачной солью. Впрочемъ, какъ показалъ тотъ же

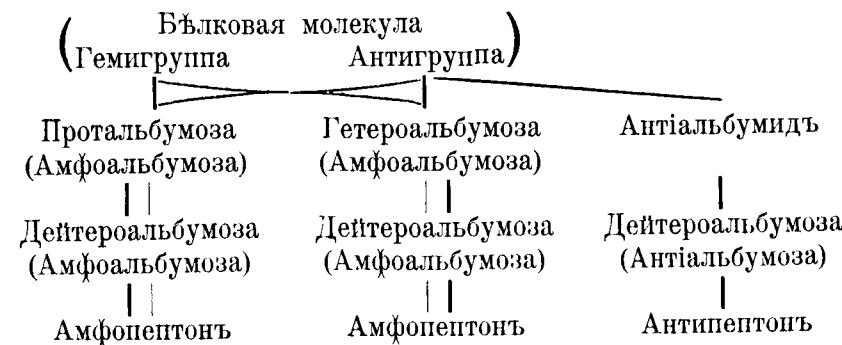
авторъ, сѣрнокислый аммоній осаждаетъ дейтероальбумозы не сполна, а именно та дейтероальбумоза, которая происходитъ изъ протальбумозы, остается отчасти въ растворѣ. Принимая это во вниманіе, Кѣнне<sup>61)</sup> видоизмѣнилъ свой способъ изолированія пептоновъ въ томъ смыслѣ, что насыщеніе сѣрноамміачной солью производится при кипяченіи раствора и притомъ послѣдовательно при нейтральной, кислой и щелочной реакції.

„Въ достаточной мѣрѣ разведенный растворъ продуктовъ перевариванья, по выдѣленіи альбуминатовъ и свертывающихся бѣлковъ, насыщается при кипяченіи и почти нейтральной реакціи сѣрноаммоніевой солью; по охлажденіи жидкость отфильтровывается отъ осадка альбумозъ и кристалловъ соли, снова нагревается до начала кипѣнія и сильно подщелачивается амміакомъ и углекислымъ аммоніемъ, по охлажденіи отфильтровывается отъ новаго осадка альбумозъ, затѣмъ еще разъ кипятится до тѣхъ поръ, пока исчезнетъ запахъ амміака, кипящая жидкость еще разъ насыщается сѣрноаммоніевой солью и подкисляется уксусной кислотой, при чемъ осаждается новая порція альбумозъ, главнымъ образомъ во время охлажденія. Соль стараются, насколько возможно, удалить упариваньемъ раствора при постоянномъ помѣшиваніи жидкости, концентрированный растворъ отсасываютъ отъ кристалловъ соли и смышиваютъ фільтратъ приблизительно съ 1/5 объема спирта. Отфильтрованная отъ новаго осадка соли мутная жидкость тотчасъ же раздѣляется на 2 слоя: верхній, болѣе богатый спиртомъ, и нижній, содержащий болѣе количество соли. Обработывая повторно этотъ послѣдній спиртомъ до начала выдѣленія соли, въ концѣ концовъ получаютъ небольшой объемъ густого солянаго раствора. Соединяютъ всѣ порціи болѣе богатаго спиртомъ раствора, полученнаго изъ верхнихъ слоевъ — онъ содержитъ довольно много пептона и сравнителю небольшое количество соли. Нѣкоторую часть послѣдней удаляютъ, помѣшивши

жидкость въ охладительную смѣсь. Теперь остается отогнать спиртъ кипяченіемъ, а по удаленіи его дальнѣйшимъ кипяченіемъ съ углебаріевой солью освобождаются отъ сульфата и наконецъ переходящій въ растворъ баритъ удаляютъ точнымъ осажденіемъ сѣрной кислотой". Затѣмъ сильно концентрированный растворъ осаждаютъ абсолютнымъ алкоголемъ.

Neumeister<sup>97)</sup> показалъ далѣе, что прото- и гетероальбумоза при кипяченіи съ 5% сѣрной кислотой, а также при обработкѣ искусственнымъ желудочнымъ сокомъ даютъ дейтероальбумозу. Гетероальбумоза при триптическомъ пищевареніи также переходитъ въ дейтероальбумозу; наоборотъ, протальбумоза при этихъ условіяхъ, не проходя стадіи дейтероальбумозы, отчасти распадается на амидокислоты, отчасти даетъ цептонъ. Въ раннихъ стадіяхъ пепсиннаго пищеваренія, также какъ и при непродолжительномъ кипяченіи съ 5% H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> автору ни разу не удавалось констатировать среди полученныхъ продуктовъ присутствія дейтероальбумозы.

Обратно, нагреваниемъ сухого порошка дейтероальбумозы до 200° автору удалось получить прото- и дисальбумозу, а также своеобразное бѣлковое тѣло, сходное съ веществомъ, полученнымъ тѣмъ же путемъ Hofmeister'омъ. На основаніи всѣхъ этихъ фактовъ авторъ слѣдующимъ образомъ изображаетъ графически генетическую связь различныхъ пищеварительныхъ продуктовъ и содержаніе въ нихъ геми- и антигруппы.



По методу Kühne и Neumeister'a были изолированы продукты переваривания различныхъ классовъ бѣлковыхъ тѣлъ. Общий результатъ этого изслѣдованія снова доказываетъ полную или почти полную тождественность пищеварительныхъ продуктовъ бѣлковъ, не смотря на разницу исходнаго материала. Такъ Kühne и Chittenden<sup>65, 66)</sup> изслѣдовали составъ и реакціи глобулозъ и міозинозъ, Neumeister<sup>93)</sup> изслѣдовалъ вителлозы, Chittenden и Hart<sup>16)</sup> — эластозы, Chittenden и Painter<sup>14, 18)</sup> — казеозы, Chittenden и Percy Bolton<sup>15)</sup> — альбумозы яичнаго альбумина и проч.

Протоглобулоза „давала при стираниі съ холодной водой не совсѣмъ прозрачный растворъ, едва замѣтной щелочной реакціи; онъ отличался отъ раствораprotoальбумозы только въ одномъ пунктѣ: въ присутствіи небольшого количества хлористаго натрія онъ сильно мутился при нагрѣваніи, но при охлажденіи снова дѣгался прозрачнымъ“ (стр. 415). Реакціи „дейтероглобулозы настолько сходны съ реакціями дейтероальбумозы, что мы считаемъ достаточнымъ сослаться на уже описанныя реакціи этой послѣдней“ (стр. 417). „Мы не нашли никакой разницы между реакціями гетероглобулозы и реакціями гетероальбумозы“.

„Реакція протоміозинозы въ общемъ сходны съ реакціями протальбумозы; она отличается отъ послѣдней только тѣмъ, что въ отсутствіи солей растворъ ея не даетъ осадка съ  $\text{HNO}_3$ . Но достаточно прибавить небольшое количество хлористаго натрія, чтобы появился растворимый при на-  
правлении

гравани и вновь образующийся при охлаждении осадокъ.” „Дейтероміозиноза въ общемъ относится къ реактивамъ подобно дейтероальбумозъ“ (стр. 365). Реакціи вителлозъ, полученныхъ перевариваньемъ кристаллическаго вителлина изъ съмянъ тыквы, Neumester описываетъ почти совершенно сходными съ реакціями альбумозъ: протовителлоза даетъ осадки съ азотной кислотой, желѣзисто-

синеродистымъ каліемъ въ присутствіи уксусной кислоты, съ сѣрномѣдной солью, таниномъ, сулемой. Гетеро- и дисвителлоза въ общемъ совершенно сходны съ соотвѣтствующими альбумозами. Сѣрномѣдная соль и основной уксуснокислый свинецъ даютъ осадки, нерастворимые въ избыткѣ реактива. Сулема осаждаетъ гетеровителлозу только при осторожномъ подкислениі, въ избыткѣ кислоты осадокъ растворяется. Дейтеровителлоза даетъ съ азотной кислотой осадокъ только въ насыщенномъ хлористымъ на- тріемъ растворѣ. Кромѣ того, осадокъ получается съ сѣрномѣдной солью, основнымъ уксуснокислымъ свинцомъ, сулемой и желѣзистосинеродистымъ каліемъ въ уксуснокисломъ растворѣ.

Приведенные результаты Neumester'a нашли полное подтверждение въ работѣ Chittenden'a и Hartwell'я<sup>138)</sup>.

Казеозы (Chittenden, Caseoses, Casein-Dyspepton and Casein-Pepton<sup>14)</sup> получались Chittenden'омъ по методу Kühne, причемъ дейтероказеозу, выпадающую при подкислениі насыщенного NaCl раствора, авторъ называетъ  $\alpha$ -дейтероказеоза; продуктъ, получаемый насыщениемъ сѣрноамміачной солью кипящаго раствора послѣ осажденія альбумозъ на холоду той же солью, описывается подъ именемъ  $\beta$ -дейтероказеозы.

Растворъ протоказеозы при нагреваніи даетъ осадокъ, который при охлажденіи раствора вновь исчезаетъ. Въ очень разведенныхъ кислотахъ она растворима; изъ этого раствора часть протоказеозы выпадаетъ при нейтрализациі; осаждается, хотя и не сполна, минеральными кислотами, а также уксусной кислотой.

Растворъ дейтероказеозы при нагреваніи не выдѣляетъ осадка, не осаждается азотной кислотой, съ сѣрномѣдной солью даетъ осадокъ;  $\beta$ -дейтероказеоза не осаждается ни желѣзистосинеродистымъ каліемъ + уксусная кислота, ни азотной кислотой, ни сѣрнокислой мѣдью.

Странное отношеніе протоказеозъ къ нагреванію (сравни протоглобулозу) было подтверждено Thierfelder'омъ<sup>127)</sup>,

который и далъ удовлетворительное объясненіе этому явленію. Растворъ прото- и гетероказеозы при нагреваніи на водянной банѣ выдѣлять молочно-блѣду муть. По охлажденіи на днѣ чашки собрался желтый сироповидный осадокъ. Этотъ осадокъ нацѣло растворимъ въ водѣ. Растворъ при разведеніи большимъ количествомъ воды даетъ осажденіе. Фильтратъ при нагреваніи даетъ то же явленіе свертыванія, которое описано выше. Многократнымъ комбинированьемъ выпаривания, обработки осадка, выдѣляющагося при охлажденіи, большими количествами воды и т. д. удалось раздѣлить вещество на 2 части: 1-я нерастворима въ водѣ, но растворима въ щелочахъ и кислотахъ, изъ этихъ растворовъ выпадаетъ при нейтрализациі, растворима въ соляныхъ растворахъ; соляные растворы при нагреваніи даютъ осадокъ. Словомъ, эта часть отвѣчаетъ гетероальбумозъ Kühne и Chittenden'a. 2-я, растворимая въ водѣ во всѣхъ пропорціяхъ, часть даетъ осадки при насыщении поваренной солью, съ  $K_4 Fe Cy_6 + C_2 H_4 O_2$ , съ  $HNO_3$  и соответствуетъ протальбумозъ. Протоказеоза, свободная отъ гетероказеозы, не даетъ осажденія при нагреваніи. Протоказеоза способна на холоду удерживать въ растворѣ некоторую часть гетероказеозы, но при нагреваніи выдѣляетъ ее въ видѣ муті, описанной Chittenden'омъ.

Такимъ образомъ, несходное съ протальбумозой отношеніе протоказеозы къ нагреванію объясняется просто тѣмъ, что авторы имѣли въ рукахъ смѣсь прото- и гетероказеозы. Какъ уже было приведено выше, приемъ раздѣленія этой смѣси на ея составные части состоять въ діализированіи раствора, причемъ и осаждается нерастворимая въ чистой водѣ гетеропротеоза. Но такъ какъ гетероказеоза въ присутствии прото растворима и въ чистой водѣ, ясно, что указаннымъ приемомъ невозможно достигнуть полного раздѣленія. Можно думать, что отношенія, подобная только что описаннымъ, лежать въ основѣ свертыванія протоглобулозы. Ugo Biffi<sup>7)</sup> слѣдующимъ образомъ описываетъ свойства

альбумозъ, получаемыхъ при панкреатическомъ пищеварении казеина. Дейтероказеоза (изолированная по методу Кѣнне, следовательно, содержащая примѣсь первичныхъ альбумозъ) даетъ слѣдующія реакціи.

Водный растворъ вещества осаждается  $\text{Cu SO}_4$ ,  $\text{K}_4 \text{Fe Cys} + \text{C}_2 \text{H}_4 \text{O}_2$ ;  $\text{HNO}_3$  осадка не даетъ; казеозы, въ противоположность пептону, содержать небольшое количество отщепляемой щелочами сѣры и вовсе не содержать въ частицѣ фосфора. Чистая дейтероказеоза, полученная по способу Neumeister'a, не давала осадковъ ни съ  $\text{K}_4 \text{Fe Cys} + \text{C}_2 \text{H}_4 \text{O}_2$ , ни съ  $\text{Cu SO}_4$ . Препаратъ казеинъ-антипептона, изолированный авторомъ, какъ на основаніи отношенія къ реактивамъ, такъ и на основаніи % состава, нельзя считать совершенно свободнымъ отъ альбумозъ.

Альбумозы яичного альбумина изслѣдовались Chittenden'омъ и Percу Bolton<sup>15)</sup>. Авторы слѣдующимъ образомъ резюмируютъ результаты своей работы. „По своимъ реакціямъ“ говорятъ авторы: „протальбумоза яичного альбумина не отличается существенно отъ протальбумозы фибринъ“ (стр. 139). Вещество даетъ осадки съ уксусной кислотой, хлористымъ натріемъ въ присутствіи уксусной кислоты, съ азотной кислотой, сѣрномѣдной солью, хлористымъ натріемъ, вводимымъ въ растворъ протальбумозы до насыщенія. „Почти во всѣхъ отношеніяхъ, дейтероальбумоза изъ альбумина обнаруживала тѣ же свойства, какъ и дейтероальбумоза изъ фибринъ, и реакціи послѣдней въ полной мѣрѣ приложимы къ первой“ (стр. 141). Насыщеніе раствора дейтероальбумозы хлористымъ натріемъ не даетъ осадка; осадокъ получается при подкисленіи насыщенаго  $\text{Na Cl}$  раствора; азотная кислота въ отсутствіи солей не даетъ осадка. Съ сѣрномѣдной солью получается незначительная муть. Желѣзистосинеродистый калій въ присутствіи уксусной кислоты осаждаетъ дейтероальбумозу. „Реакціи (гетероальбумозы) оказались почти идентичными съ реакціями гетероальбумозы фибринъ“.

Гетероальбумоза осаждается азотной кислотой, уксусной кислотой, сѣрномѣдной солью, желѣзистосинеродистымъ каліемъ + уксусная кислота.

Продукты перевариванья глютенъ-казеина въ общемъ дали ту же картину, что и альбумозы фибрина. Протоглютенказеоза осаждается, въ отличіе отъ протальбумозы, соляной кислотой. Дейтероглютенказеоза не осаждается ни соляной, ни сѣрной кислотой, съ  $\text{K}_4 \text{Fe Cys} + \text{C}_2 \text{H}_4 \text{O}_2$  даетъ легкую муть.

Продукты перевариванья кристаллического вителлина изъ конопляныхъ сѣмянъ изслѣдовались (по методу Neumeister'a) Chittenden'омъ и Lafayette Mendel'емъ<sup>17)</sup>.

Протовителлоза авторовъ не осаждается уксусной кислотой; осадки получаются съ сѣрномѣдной солью, основной и средней уксусносвинцовой, трихлороуксусной кислотой, таниномъ, никриновой кислотой.

Гетеровителлоза осаждается уксусной и азотной кислотой только въ присутствіи большихъ количествъ хлористаго натрія. Кромѣ того, вещество даетъ осадки съ желтой кровянной солью въ уксуснокисломъ растворѣ, мѣднымъ купоросомъ, трихлороуксусной кислотой, основной уксусносвинцовой солью, сулемой, никриновой кислотой, таниномъ, фосфоро-вольфрамой и фосфоро-молибденовой кислотой.

Амфопентонъ не даетъ осадочныхъ реакцій съ  $\text{HNO}_3$ , съ  $\text{K}_4 \text{Fe Cys} + \text{C}_2 \text{H}_4 \text{O}_2$  и  $\text{Cu SO}_4$  даетъ легкую муть. Въ остальномъ онъ совершенно сходенъ съ амфопентономъ, получаемымъ изъ фибринъ. \*)

Для болѣе удобнаго сравненія качественныхъ реакцій описанныхъ продуктовъ мы сопоставили ихъ въ ниже-приведенной таблицѣ, къ обсужденію которой теперь и переходимъ.

\*) Das möglichst gereinigte Pepton weicht weder in den Reactionen, noch in der Zusammensetzung von den früher untersuchten Peptonprparaten ab.

Вещество	NaCl до насыщения	NaCl + C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	NO <sub>3</sub> H + NaCl	K <sub>4</sub> FeC <sub>6</sub> + A	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	CuSO <sub>4</sub>	Средняя уксусно-свинцовая соль	
<b>Протопротеозы</b>								
Протоальбумоза . . . . .	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	Нѣть осадка	Осадокъ	Нѣть осадка	
К а къ п р о т о а ль б у м о з а								
Протоміозиноза . . . . .	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	Нѣть осадка	Осадокъ	Нѣть осадка	
Протоальбумоза яичного альбумина . . . . .	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	Муть	Осадокъ	—	
Протоказеоза . . . . .	Осадокъ	—	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	—	
Протовителлоза Neumeister'a .	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	Нѣть осадка	Осадокъ	—	
Протоглютенказеоза . . . . .	Въ о с т а л ь н о мъ к а къ п р о т о							
Протовителлоза Chittenden'a .	Осадокъ	Осадокъ	Нѣть осадка	Осадокъ	Нѣть осадка	Осадокъ	Осадокъ	
<b>Гетеропротеозы</b>								
Гетероальбумоза . . . . .	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	—	Осадокъ	Нѣть осадка	
Гетероглобулоза . . . . .	}	Осадокъ	Нѣть осадка	Осадокъ	Нѣть осадка	Осадокъ	Осадокъ	
Гетеровителлоза . . . . .								
Гетероальбумоза изъ яичного альбумина . . . . .								
Въ о с т а л ь н о мъ								
					Осадокъ	—	—	
к а къ г е т е р о а ль б у м о з а								

Вещество	NaCl	NaCl + C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	NO <sub>3</sub> H + NaCl	K <sub>4</sub> FeC <sub>6</sub> + A	HNO <sub>3</sub>	CuSO <sub>4</sub>	Средняя уксусно-свинцовая соль		
<b>Дейтеропротеозы</b>									
Дейтероальбумоза . . . . .	Нѣть осадка	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	Нѣть осадка	—	—		
Дейтероглобулоза . . . . .	Осадокъ	Въ о с т а л ь н о мъ							
Дейтероміозиноза . . . . .	Нѣть осадка	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	—	Нѣть осадка	—		
Дейтероальбумоза яичного альбумина . . . . .	Нѣть осадка	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	Нѣть осадка	Слабая муть	—		
Дейтероказеоза ( $\beta$ ) . . . . .	Нѣть осадка	Осадокъ	Нѣть осадка	Нѣть осадка	Нѣть осадка	Нѣть осадка	—		
Дейтеровителлоза Neumeister'a	Нѣть осадка	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	—	Осадокъ	—		
Дейтероглютенказеоза . . . . .	Нѣть осадка	—	Осадокъ	—	—	—	—		
Дейтеровителлоза Chittenden'a	Нѣть осадка	Осадокъ	Осадокъ	Осадокъ	—	Осадокъ	—		

Основная уксусно-свинцовая соль	Нагрѣвание	Танинъ	HCl	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HgCl <sub>2</sub>	Авторъ	
Осадокъ	—	Осадокъ	Нѣть осадка	—	—	Осадокъ	Kühne и Chittenden.
—	Въ присутствіи NaCl муть при нагрѣваніи, исчезающая при охлажденіи	—	—	—	—	—	”
Осадокъ	—	—	—	—	—	—	”
—	—	—	—	—	—	—	Chittenden и Bolton.
—	Муть при нагрѣваніи, исчезающая при охлажденіи	—	Осадокъ	Осадокъ	—	—	{ Thierfelder. Chittenden. Chittenden и Painter. Neumeister.
—	—	Осадокъ	—	—	Осадокъ	—	Chittenden и Smith.
—	—	Осадокъ	—	—	Осадокъ	—	Chittenden и Mendel.
Осадокъ	Переходитъ въ дисальбумозу	—	—	—	Осадокъ	—	Препарать, по заявлению самихъ авторовъ, нечистъ.
к а къ г е т е р о а ль б у м о з а							

Основная уксусно-свинцовая соль	Нагрѣвание	Танинъ	HCl	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HgCl <sub>2</sub>	Авторъ	
—	—	—	—	—	—	—	Kühne и Chittenden.
—	—	—	—	—	—	—	” ” ”
Осадокъ	—	—	—	—	—	Осадокъ	”
—	—	—	—	—	—	—	Chittenden и Bolton.
—	—	—	—	—	—	—	Chittenden.
Осадокъ	—	—	—	—	—	Осадокъ	Neumeister.
—	—	—	—	—	—	—	Chittenden и Smith.
Осадокъ	—	—	—	—	—	Осадокъ	Chittenden и Mendel.

Препарать нечистъ.

Просматривая приведенную таблицу, можно убедиться въ большомъ сходствѣ отношенія различныхъ альбумозъ къ реактивамъ, сходствѣ, близко граничащемъ съ тождествомъ. Это сходство еще болѣе увеличивается, если мы попытаемся сдѣлать нѣсколько критическихъ замѣчаній относительно наблюдаемыхъ уклоненій нѣкоторыхъ веществъ отъ общаго типа.

Такъ, протовителлоза Chittenden'a не даетъ осадка съ азотною кислотою и осаждается средней уксусносвинцовою солью, совершенно обратно тому, что наблюдается съ аналогичными веществами другого происхожденія. Но самъ авторъ считаетъ свои препараты нечистыми; очевидно, что это заявленіе уничтожаетъ всякое значеніе цитированныхъ отклоненій въ реакціяхъ вителлозы; до тѣхъ поръ, пока онъ не будутъ провѣрены на чистыхъ препаратахъ, ихъ можно себѣ объяснить присутствіемъ примѣсей. Изъ вторичныхъ протеозъ дейтероглобулоза даетъ осадокъ при насыщеніи ея раствора новареною солью; дейтеровителлоза Neumeister'a осаждается сѣрномѣдною солью. Но надо замѣтить, что оба препарата добывались по первоначальному методу Kühne, т. е., содержали примѣсь первичныхъ альбумозъ, присутствіе которыхъ и обусловливается собою наличность указанныхъ, типичныхъ дляprotoальбумозы, реакцій.

Болѣе существенно отношеніе первичныхъ протеозъ къ нагрѣванію и къ подкисленію ихъ раствора (уксусной, соляной или сѣрной кислотой). Протоказеоза, по описанію Chittenden'a, растворима въ присутствіи очень небольшихъ количествъ кислотъ; повышеніе концентраціи кислоты осаждаетъ протоказеоз и, наконецъ, большой избытокъ кислоты вновь растворяетъ образовавшійся осадокъ. Protoальбумоза яичнаго альбумина также осаждается уксусною кислотою. Это отношеніе протоказеозы къ кислотамъ заслуживало бы серьезнаго вниманія и могло бы въ самомъ дѣлѣ служить характернымъ отличиемъ указанного продукта отъ его аналоговъ, не дающихъ подобной реакціи.

Однако, въ новѣйшее время Otto Folin<sup>38)</sup> показалъ, что и изъ смѣси альбумозъ фибринъ, содержащейся въ такъ называемомъ пептонѣ Витте, удается обработкою уксусно-свинцовою солью получить нерастворимое свинцовое соединеніе тѣла, которое по освобожденіи отъ свинца (кипяченіемъ съ углекислымъ аммониемъ) давало осадокъ съ уксусною кислотою. Вещество растворялось въ амміакѣ, нерастворимо въ разведенныхъ кислотахъ, словомъ, относится совершенно подобно тѣлу, описанному Meissner'омъ подъ именемъ метапептона. Очевидно, что подобное же тѣло находилось въ видѣ примѣси въ препаратѣ протоказеозы Chittenden'a и protoальбумозы яичнаго альбумина. Этой примѣси и обязано упомянутое вещество образованіемъ осадковъ съ уксусной, соляной и сѣрной кислотой. Что наше предположеніе не произвольно, можно доказать данными Meissner'a. Послѣдний находилъ тѣло, названное имъ метапептономъ, среди продуктовъ перевариванія всѣхъ изслѣдованныхъ имъ бѣлковыхъ тѣлъ (яичнаго бѣлка, фибринъ, казеина и міозина). Отрицательный результатъ другихъ изслѣдователей, препараты которыхъ, какъ видно изъ приведенной таблицы, не давали осажденія при подкисленіи раствора, можно объяснить себѣ съ одной стороны гораздо большей энергией употреблявшагося ими пищеварительного агента, а съ другой — примѣняемой методикой: пищеварительная жидкость для добыванія альбумозъ сперва точно нейтрализовалась, а затѣмъ слабо подкислялась уксусной кислотой, причемъ, понятно, метапептонъ осаждался. Въ нѣкоторыхъ же случаяхъ (Folin), protoальбумоза, повидимому, способна удерживать часть метапептона въ растворѣ даже и при подкисленіи жидкости; этимъ послѣднимъ свойствомъ и можно себѣ объяснить присутствіе его въ препаратѣ Chittenden'a. Другое различіе первичныхъ альбумозъ основывается на отношеніи ихъ къ кипяченію. Протоказеоза и протоглобулоза даютъ при нагрѣваніи осадокъ, который при охлажденіи вновь исчезаетъ.

Реакция эта далеко не нова, и наблюдалась впервые проф. Л. З. Мореховцомъ на препаратѣ, описанномъ авторомъ подъ именемъ эластозы. (Впослѣдствіи Chittenden и Hart подтвердили находку Мореховца на препаратахъ, добытыхъ по новѣйшему методу Kühne).

Такимъ образомъ, глобулоза, казеоза и эластоза показываютъ при нагреваніи ихъ раствора такое отношеніе, которое не наблюдается въ случаѣ другихъ первичныхъ альбумозъ. Справивается, основана ли эта разница на дѣйствительномъ различіи названныхъ протеозъ, какъ та-ковыхъ, или можетъ быть сведена на примѣси? Какъ приведено выше, эта задача блестяще разрѣшена Thiegerfelder'омъ. Препаратъ казеозы, дававшій при кипяченіи осадокъ, вновь исчезающій при охлажденіи, автору удалось раздѣлить наproto- и гетеро-вещество. Послѣднее, нерастворимое само по себѣ въ чистой водѣ, удерживается при обыкновенной  $t^{\circ}$  въ растворѣ протоказеозой. При нагреваніи, однако, связь обѣихъ протоказеозъ разрушается — и гетероказеоза выдѣляется въ видѣ молочно-блѣлой муты, съ тѣмъ однако, чтобы при новомъ охлажденіи вновь перейти въ растворъ. Описанная реакція настолько своеобразна и настолько точно повторяется въ случаѣ глобулозы и эластозы, что можно думать, что и въ двухъ послѣднихъ случаяхъ причиной реакціи служитъ присутствіе гетеро-вещества, растворимаго въ водѣ на счетъ протопротеозы.

Послѣ всего вышеизложеннаго, мы считаемъ себя вправѣ сдѣлать заключеніе, что всѣ протеозы, изолированныя по методу Kühne-Neimeister'a изъ смѣси пищеварительныхъ продуктовъ различныхъ бѣлковыхъ тѣлъ, относятся къ реактивамъ совершенно одинаковымъ образомъ.

Для доказательства полнаго тождества протеозъ различного происхожденія необходимо, конечно, установить, кромѣ тождества реакцій, и тождество % состава интересу-

ющихъ настъ веществъ. Къ сожалѣнію, принимая во вниманіе нечистоту препаратовъ, которая кажется намъ доказанной вышеизложенными соображеніями, едва ли можно пользоваться для указанной цѣли данными элементарныхъ анализовъ, тѣмъ болѣе, что вопросъ о продуктахъ пищеварительного расщепленія бѣлковъ далеко не можетъ считаться рѣшеннымъ и до сихъ поръ еще составляетъ злобу дня физиологической химіи.

% Составъ альбумозъ различного происхожденія:

	C	H	N	S	O
Протальбумоза . . .	50.89	6.83	17.12	1.17	23.99
Протоглобулоза . . .	51.57	6.98	16.09	2.20	23.16
Протальбумоза изъ яич- наго альбумина . . .	50.98	6.90	15.77	1.81	24.54
Протоміозиноза . . .	52.43	7.17	16.92	1.32	22.16
Гетероальбумоза . . .	50.74	6.72	17.14	1.16	24.24
Гетероглобулоза . . .	52.10	6.98	16.08	2.16	22.68
Гетероальбумоза яич- альбумина . . .	52.06	6.95	15.55	1.63	23.81
Дейтероальбумоза . .	50.47	6.81	17.20	0.87	24.65
Дейтероглобулоза . .	51.52	6.95	15.94	1.86	23.73
Дейтероміозиноза . .	50.97	7.42	17.00	1.22	23.39
Дейтероальбумоза яич- наго альбумина . . .	51.19	6.94	15.77	2.02	24.08
Дейтероказеоза . . .	51.79	7.05	16.00	1.17	23.99

Въ приведенной таблицѣ сопоставлены анализы препаратовъ, чистота которыхъ не можетъ быть подвергнута сомнѣнію. Данныя элементарнаго анализа доказываютъ если не полную тождественность, то, во всякомъ случаѣ, весьма близкое сходство альбумозъ различного происхожденія. Принимая во вниманіе большія трудности полученія чистыхъ препаратовъ аморфныхъ бѣлковыхъ тѣлъ и отсут-

ствіє сколько-нибудь убѣдительного критерія для сужденія о химической индивидуальности анализированныхъ веществъ, во всякомъ случаѣ, можно считать полную тождественность качественныхъ реакцій описываемыхъ тѣлъ достаточнымъ основаніемъ, чтобы заключить о тождественности продуктовъ гидролитического расщепленія различныхъ бѣлковыхъ тѣлъ.

Сопоставляя все изложенное въ настоящей главѣ, мы считаемъ себя вправѣ сдѣлать слѣдующій выводъ.

Чрезъ всю исторію ученія о пищеварительныхъ продуктахъ бѣлковыхъ тѣлъ красною нитью проходитъ мысль о тождествѣ веществъ, являющихся результатомъ воздействиія пищеварительныхъ ферментовъ на бѣлковыя тѣла. Мѣнялись пріемы изслѣдованія, мѣнялись взгляды на сущность пищеварительныхъ процессовъ и отношеніе пептоновъ къ бѣлку, но тождественность пептоновъ различнаго происхожденія стояла, за весьма немногими исключеніями, основанными къ тому же въ большинствѣ случаевъ на ошибкахъ, виѣ сомнѣнія. Какие бы методы ни примѣнялись для изолированія альбумозъ и пептоновъ, какой бы обработкѣ ни подвергались изслѣдуемыя вещества, результатъ не мѣнялся. Тождественность пептоновъ, доказанная столь различными методами, конечно, приобрѣтаетъ еще большую убѣдительность. Изъ изученія литературы вопроса мы можемъ сдѣлать слѣдующій выводъ.

Бѣлковыя тѣла подъ вліяніемъ пищеварительныхъ ферментовъ распадаются на рядъ продуктовъ, тождественныхъ между собой, не смотря на различіе свойствъ и состава бѣл-

ковъ, послужившихъ матеріаломъ для ихъ образованія.

Прежде чѣмъ закончить эту главу, считаемъ не лишнимъ упомянуть о новѣйшихъ работахъ о пептонахъ и альбумозахъ; часть этихъ работъ вводитъ измѣненія въ методику изолированія описанныхъ тѣлъ, главнымъ же образомъ авторы заняты выясненіемъ нѣкоторыхъ химическихъ отношеній пептоновъ, ихъ молекулярного вѣса и химического строенія.

Müller<sup>88)</sup> описываетъ способъ изолированія пептона, принципъ котораго эксплуатировался для количественного опредѣленія пептона уже Schmidt - Mühlheim'омъ и Hofmeister'омъ. Къ раствору, содержащему смѣсь альбумозъ и пептоновъ, Müller предлагаетъ для удаленія первыхъ прибавлять равный объемъ 30% раствора хлорнаго желѣза; смѣсь нейтрализуется до слабо кислой реакціи щадкою щелочью, а затѣмъ, для окончательной нейтрализациі, авторъ прибавляетъ небольшія количества углециновой соли. При точной нейтрализациі фільтратъ отъ осадка альбумозъ не даетъ осажденія при насыщеніи сѣрно-амміачной солью при всѣхъ 3 реакціяхъ.

Folin<sup>88)</sup> описываетъ методъ изолированія дейтероальбумозы, состоящей въ общихъ чертахъ въ слѣдующемъ. Изъ раствора пептона Witte протоальбумоза осаждается уксусно-мѣдною солью и осадокъ отфильтровывается, изъ фільтрата слѣды мѣдного соединенія первичныхъ альбумозъ удаляются прибавкою спирта. Новый фільтратъ освобождается отъ Cu сѣроводородомъ, кипятится для удаленія спирта и H<sub>2</sub>S и затѣмъ осаждается сѣрно-амміачной солью. Осадокъ растворяется въ водѣ, и изъ раствора сѣрная кислота удаляется щадкою баритомъ. Фільтратъ отъ Ba SO<sub>4</sub> отпаривается и осаждается спиртомъ. Полученное въ концѣ концовъ вещество содержитъ только слѣды отцепляемой щелочами сѣры. Непосредственный опредѣленія S по способу Hammarskjöld'a дали для вещества 0·25—0·45% S.

Такое низкое содержание съры авторъ объясняетъ примѣсями, чистую же дейтероальбумозу считаетъ несодержащей съры. Въ томъ же смыслѣ высказывается Hugo Schrötter<sup>139)</sup> и Fränckel<sup>39)</sup>. Дейтероальбумоза, не содержащая въ своей частицѣ съры, конечно, не можетъ одна служить материаломъ для построенія бѣлковой частицы, въ составѣ которой находится по формулѣ Schützenberger'a, по крайней мѣрѣ, 3 атома съры.

Въ полнымъ согласіи съ этимъ находятся опыты Folin'a<sup>38)</sup> и Schrötter'a<sup>139)</sup>. Подвергая свои препараты дейтероальбумозы дѣйствію высокой температуры, авторы, правда, получили продукты сухой перегонки вещества, но среди нихъ ни слѣда бѣлковаго тѣла. Описанная дейтероальбумоза соотвѣтствуетъ той части дейтероальбумозы, которая не осаждается насыщеніемъ раствора сѣрнокислымъ аммониемъ, а требуетъ для своего выдѣленія одновременного присутствія кислоты (Pisk<sup>140)</sup>). Словомъ, результатъ поименованныхъ работъ сводится къ слѣдующему. Дейтероальбумоза Kühne предсталяетъ собою смѣсь по крайней мѣрѣ двухъ веществъ, изъ которыхъ одно, легко осаждаемое сѣрно-амміачной солью, содержитъ S, другое, съ трудомъ выдѣляемое сѣрнокислымъ аммониемъ, S не содержитъ и, по всей вѣроятности, представляетъ собой промежуточный продуктъ между дейтероальбумозой и истинными пептонами. Послѣдніе, согласно новѣйшимъ даннымъ, не содержать въ своемъ составѣ съры. Анализы Kühne и Chittenden'a даютъ, правда, для нихъ 0·31—0·77 % S, но не надо забывать, что анализы эти относятся къ веществамъ, изолированнымъ по первоначальному методу Kühne, т. е., содержащимъ примѣсь альбумозъ. Siegfried, Balke, Fränckel, Schröter считаются на основаніи своихъ анализовъ пептоны не содержащими съры. Къ тому же выводу приходитъ, основываясь на результатахъ кріоскопическихъ изслѣдований, проф. А. П. Сабанѣевъ<sup>111)</sup>. Наконецъ, работы Siegfried'a<sup>121, 122)</sup> съ несомнѣн-

ностью доказываютъ, что, по крайней мѣрѣ, антипептонъ съры не содержитъ. Siegfried открылъ въ мясномъ экстрактѣ кислоту, названную авторомъ мясной кислотой, составъ и реакціи которой отвѣчаютъ составу и реакціямъ антипептона и которая имѣеть, повидимому, довольно простое строеніе. Изъ продажного мясного экстракта по удаленіи фосфатовъ ъдкимъ баритомъ, авторъ прибавкой къ фильтрату полуторохристаго желѣза получалъ осадокъ желѣзной соли фосфорнамясной кислоты, названный авторомъ карнифериномъ. Дигерированіемъ карниферина при 50° С. съ ъдкимъ баритомъ удавалось отщепить отъ него фосфоръ; въ результатѣ получалось новое тѣло, которое авторъ называетъ мясной кислотой. Мясная кислота легко растворима въ водѣ, въ сухомъ видѣ очень гигроскопична, въ спирѣ растворяется съ трудомъ и изъ растворовъ въ горячемъ спирѣ выдѣляется при охлажденіи въ видѣ крупинокъ неясно-кристаллическаго строенія. Свободная кислота окрашиваетъ синюю лакмусовую бумажку въ красный цвѣтъ, вытѣсняетъ угольную кислоту изъ карбонатовъ. Реакціи вещества совершенно тождественны съ реакціями антипептона. Такъ, мясная кислота осаждается фосфорновольфрамовой кислотой, таниномъ, никриновой кислотой, трихлоруксусной кислотой въ присутствіи хлористаго натрія; не осаждается сулемой, основнымъ уксуснокислымъ свинцомъ и желтой кровянной солью + уксусная кислота. Даётъ біуретовую и не даётъ миллиновой реакціи.

Элементарный анализъ и опредѣленіе молекулярнаго вѣса тѣла дали для него формулу C<sub>10</sub>H<sub>15</sub>N<sub>3</sub>O<sub>5</sub>. При раствореніи мясной кислоты въ HCl на холода получается молекулярное соединеніе реагирующихъ тѣлъ, въ которомъ однако качественными реакціями нельзя доказать HCl.

При 130° хлористоводородная кислота разлагаетъ мясную кислоту съ образованіемъ NH<sub>3</sub>, лизина, лизатинина и еще двухъ не изслѣдованныхъ ближе амидокислотъ. При нагреваніи мясной кислоты отщепляется CO<sub>2</sub> и образуется

тѣло, возстановляющее окись мѣди, дающее при разложеніи фурфуроль, а съ уксуснокислымъ фениль-гидразиномъ образующее кристаллическое соединеніе.

Мясную кислоту со всѣми вышеописанными свойствами авторъ получиль также и изъ продуктовъ трипсинового перевариванья бѣлковыхъ тѣлъ. На основаніи всѣхъ приведенныхъ фактовъ авторъ считаетъ антипептона тождественнымъ мясной кислотѣ (Das Antipepton ist demnach eine Säure von der Formel C<sub>10</sub> N<sub>3</sub> O<sub>5</sub> H<sub>15</sub>. Das Eiweissmolekül zerfällt bei der tryptischer Verdauung schliesslich in eine Reihe einfacher Körper).

Впрочемъ, въ послѣднее время существование мясной кислоты подвергнуто сомнѣніямъ со стороны школы Kossel'я. Такъ, Kutschер'у<sup>67)</sup> удалось выдѣлить изъ антипептона нѣсколько кристаллическихъ продуктовъ болѣе или менѣе простого строенія. Осаждая препаратъ антипептона, добытый по указаніямъ Кюнне, фосфорновольфрамовой кислотой, авторъ получиль раздѣленіе вещества на двѣ различныя части. Изъ осадка Kutscherg выдѣлилъ аргининъ (составляющей 17,3 % общаго количества вещества), гистидинъ (2,3 %) и какое то ближе не изслѣдованное основаніе (около 3 %). Часть антипептона, не осаждаемая фосфорновольфрамовой кислотой, дала 4,5 % лейцина и тирозина и около 5,7 % смѣси кислотъ, въ числѣ которыхъ, между прочимъ, была доказана аспарагиновая кислота. Во всякомъ случаѣ, работа Kutscherg'a доказываетъ, что конечнымъ продуктомъ расщепленія бѣлковъ является тѣло весьма простого сравнительно состава, и что, слѣдовательно, можно ожидать, что и первичные продукты гидролитического расщепленія протеиновыхъ тѣлъ должны имѣть болѣе низкій молекулярный вѣсъ, чѣмъ нативные бѣлки. Это и доказывается прямымъ опытомъ. Такъ Раал<sup>101, 102)</sup> на основаніи определеній молекулярного вѣса по методу Raoult'a даетъ для антипептона величину = 252, для пропептона = 823 -776.

Проф. Сабанѣевъ<sup>111)</sup> опредѣляетъ частичный вѣсъ дейтероальбумозы = 3200, для амфопептона авторъ даетъ величину = 400.

Ciamician и Zanetti<sup>20)</sup> нашли молекулу пептона Merck'a = 530, пептонъ Grüber'a даль величину = 317.

### Глава III.

Всѣ описанныя въ предыдущей главѣ химическія и физическія свойства альбумозъ и пептоновъ позволяютъ разсматривать ихъ, какъ продукты гидролиза бѣлковыхъ тѣлъ. Пептоны, какъ извѣстно, получаются не только при пищеварительныхъ процессахъ, но также и при болѣе или менѣе продолжительномъ кипяченіи бѣлковыхъ веществъ съ разведенными кислотами, даже просто съ водой (Meissner<sup>77</sup>), при дѣйствіи перегрѣтаго пара на протеиновыя вещества (Neumeister<sup>95</sup>), словомъ, при такихъ условіяхъ, когда обычнымъ результатомъ реакціи является введеніе въ частицу элементовъ воды. Проф. А. Я. Данилевскій<sup>24</sup>) пряммыми опытами доказалъ поглощеніе воды при пептонизации. Авторъ бралъ растворъ альбумина въ смѣси съ панкреатическимъ сокомъ и, прокипятивши, высушивалъ до постояннаго вѣса. Другую порцію той же смѣси онъ оставилъ нѣкоторое время при 40° для превращенія бѣлковъ въ пептоны и затѣмъ также высушивалъ. Взвѣшиванье показало прибавку въ вѣсѣ сухого остатка въ послѣднемъ случаѣ, равную въ среднемъ 6,16 %. Этую привѣску авторъ относитъ на счетъ элементовъ воды, вошедшихъ въ частицу бѣлка при переходѣ его въ пептонъ.

Наконецъ, данныя элементарнаго анализа пищеварительныхъ продуктовъ, показывая уменьшеніе содержанія С и увеличеніе % О, позволяютъ также разсматривать реакцію пептонизаціи, основанной на воспринятіи воды въ частицу бѣлка.

Что касается небольшихъ различій въ содержаніи водорода въ пептонахъ сравнительно съ нативными бѣлками, это обстоятельство, какъ читатель могъ убѣдиться изъ приведеннаго въ предыдущей главѣ разсужденія Henninger'a, не противорѣчить защищаемому взгляду на пептоны.

Но молекула бѣлка, превращаясь въ молекулу пептона, не только воспринимаетъ элементы воды, но и расщепляется на рядъ болѣе мелкихъ частицъ. Болѣе легкая растворимость пептоновъ, потеря способности переходить въ свернутое состояніе, болѣе низкій эндосмотический эквивалентъ и большая скорость диффузіи, наконецъ, непосредственное опредѣленіе величины частицы пептоновъ, произведенное въ послѣднее время — все эти факты съ несомнѣнностью доказываютъ, что частица пептоновъ значительно менѣе частицы нативнаго бѣлка.

Таково (конечно, въ крайне общихъ чертахъ) отношеніе пептоновъ къ бѣлку. Ясно, что можно себѣ представить такія условія, при которыхъ отнятіе воды тѣмъ или инымъ способомъ позволило бы изъ пептоновъ получить молекулу нативнаго бѣлка, другими словами осуществить ту реакцію, которую Malz, напр., считаетъ „ein viel ersehntes chemisches Problem“. Такая реакція была осуществлена на дѣлѣ многими авторами при довольно разнообразныхъ на первый взглядъ, но по химическому смыслу совершенно одинаковыхъ условіяхъ.

Henninger<sup>47</sup>), являясь ревностнымъ защитникомъ теоріи гидролитического происхожденія пептоновъ, съ цѣлью опытной проверки этой теоріи первый嘗тался отнять элементы воды отъ пептоновъ, употребляя въ качествѣ дегидратирующего средства уксусный ангидридъ. Смѣсь изъ 25 частей ангидрида на 10 частей пептона нагревалась въ теченіе часа до 80°.

По окончаніи реакціи большая часть ангидрида и кислоты отгонялась въ вакуумъ-аппаратъ, остатокъ растворялся въ водѣ и подвергался діализу. Полученный растворъ давалъ осадокъ при кипяченіи, при дѣйствіи азотной кислоты

лоты, желтой кровяной соли + уксусная кислота. При нейтрализации раствора выпадаетъ вещество, растворимое въ избыткѣ щелочи. Изъ этого раствора вещество вновь осаждается при нейтрализации, но лишь въ томъ случаѣ, если для растворенія было употреблено небольшое количество щелочи. Въ противномъ случаѣ, выпаденія при нейтрализации не замѣчается.

Hofmeister, подвергая пептонъ часовому нагрѣванію въ воздушной банѣ до  $160^{\circ}$ , получилъ тѣло, сходное по реакціямъ съ только что описаннымъ бѣлкомъ Hennings'а и которое авторъ также считаетъ продуктомъ регенерациіи ангидриднаго бѣлка изъ пептоновъ. Wittich и Сонн<sup>107)</sup>, подвергая электролизу растворъ пептона въ сѣрной кислотѣ, наблюдали выдѣленіе на отрицательномъ полюсѣ хлопьевъ бѣлковаго тѣла.

Пель<sup>107)</sup> достигалъ превращенія пептоновъ въ бѣлокъ дѣйствиемъ болѣе слабыхъ водоотнимающихъ агентовъ, каковы алкоголь, нѣкоторыя среднія соли. Hofmeister<sup>97)</sup> нагрѣваніемъ до  $200^{\circ}$  сухого порошка дейтероальбумозы получалъ прото- и дисальбумозу, а также своеобразное бѣлковое вещество, сходное съ тѣломъ Hofmeister'a. Вещество это растворяется при продолжительномъ нагрѣваніи въ 2% содовомъ растворѣ; изъ этого раствора осаждается при нейтрализации; въ избыткѣ кислоты вещество вновь растворяется. Въ азотной кислотѣ оно нерастворимо; при нагрѣваніи осадка, полученнаго дѣйствиемъ азотной кислоты на холду, вещество переходитъ въ свернутое состояніе. Растворъ въ соляной кислотѣ осаждается при насыщении поваренной солью, равно какъ и небольшимъ количествомъ желѣзистосинеродистаго калія. Вещество даетъ біуретовую реакцію съ розовымъ оттенкомъ. Гетероальбумоза при нагрѣваніи до  $200^{\circ}$  даетъ подобное же бѣлковое тѣло.

Проф. Данилевскій достигалъ дегидратациіи пептоновъ уже при простой нейтрализации кислыхъ или щелочныхъ растворовъ этихъ послѣднихъ<sup>25)</sup>. Михайловъ<sup>81)</sup> дости-

галъ того же, подщелачивая крѣпкіе пептоновые растворы и дигерируя ихъ при температурѣ тѣла. Къ сожалѣнію, только что названные изслѣдователи не приводятъ болѣе детальнаго описанія своихъ опытовъ.

Въ новѣйшее время д-ръ Лавровъ<sup>68)</sup> повторяя опыты сушки различныхъ продуктовъ переваривания бѣлковъ при  $130^{\circ}$ ,  $110^{\circ}$  и  $100^{\circ}$ . Во всѣхъ случаяхъ авторъ наблюдалъ болѣе или менѣе полное выдѣленіе веществомъ конституціонной воды и превращеніе его въ менѣе гидратированный продуктъ, ближе стоящій къ пативному бѣлку. Таковы опыты, касающіеся превращенія пептоновъ въ бѣлокъ, произведенные *in vitro*. Оцѣнка питательнаго значенія пептоновъ и роль ихъ въ общемъ обмѣнѣ веществъ постулируетъ, какъ увидимъ ниже, подобное же превращеніе пептоновъ и внутри живого организма.

Исторія вопроса о питательномъ значеніи пептоновъ открывается работами Malу и Plisz'a и Gyerguа.

Fick<sup>34)</sup>, вспрыскивая въ кровь растворы пептоновъ и находя увеличеніе мочевины въ крови опытныхъ животныхъ, заключилъ, что пептоны не могутъ служить материаломъ для пластическихъ процессовъ организма, а, являясь легко разлагаемымъ источникомъ живыхъ силъ, удовлетворяютъ лишь понятію о т. называемыхъ дыхательныхъ веществахъ.

Съ цѣлью провѣрить взглядъ Fick'a опытами, ближе подходящими къ нормальнымъ условіямъ питанія, Malу<sup>75)</sup> дѣлалъ слѣдующіе опыты. Авторъ кормилъ голубей въ теченіе нѣкотораго времени пшеницей; во второмъ опытномъ періодѣ часть пшеничныхъ зеренъ замѣнялась искусственной пшеницей смѣсью, приготовленной въ количественныхъ отношеніяхъ, отвѣчающихъ составу пшеницы, съ той лиць разницей, что мѣсто бѣлка пшеницы заступалъ въ смѣси пептонъ автора. Вѣсь голубей при кормленіи пептономъ не только не падалъ, какъ можно бы предположить, придерживаясь взглядовъ Fick'a, а, наоборотъ, повышался. Въ третьемъ періодѣ кормомъ служила опять пшеница ---

и въесь животныхъ вновь упалъ до цифры, отвѣчающей началу опытовъ. Płosz<sup>104)</sup> кормилъ 10-ти недѣльного щенка пищевой смѣсью, составленной примѣнительно къ составу молока, съ тѣмъ отличиемъ, что вмѣсто бѣлка въ ней имѣлся пептонъ (а-, в- и с-пептонъ Meissner'a), вмѣсто молочнаго — тростниковый сахаръ. Результатомъ 18-идневнаго опыта была прибавка въ вѣсъ, равная 37.5 % первоначальнаго вѣса тѣла животнаго.

Płosz и Gyergyai<sup>105)</sup> получали пептонъ для опытовъ осажденiemъ спиртомъ пицеварительной смѣси, освобожденной предварительно отъ нейтрализационнаго осадка. Съ цѣлью поставить опытное животное въ наиболѣе выгодныя для накопленія азота условія, собаку заставляли нѣкоторое время голодать. Результаты опытовъ приведены въ нижеслѣдующей таблицѣ.

День	Вѣсъ животнаго въ грм.	Введеній растворъ пептона куб. сант.	Безазотистая пища <sup>1)</sup> куб. сант.	N пищи грм.	N выдѣленій грм.	Разность N	Разность вѣса животнаго
1	2753	—	500 к. с. воды	0	—	—	—
2	2761	—	500 "	0	—	—	+8
3	2757	—	500 "	0	—	—	-4
4	2635	—	500 "	0	—	—	-122
			Изжеврическ. раст.				
5	2531	430	200 к. с.	2.258	2.988	-0.730	-104
6	2630	468	300 "	2.457	1.967	+0.490	+99
7	2713	482	200 "	2.531	2.426	+0.105	+83
8	2772	493	180 "	2.588	2.120	+0.468	+59
9	2769	484	150 "	2.439	2.149	+0.290	-3
10	2809	433	160 "	2.178	1.813	+0.365	+40
11	2790	—	—	—	—	—	-19

N въ видѣ пептона введено . . . . . 14.451

N выдѣлено . . . . . 13.463

Накопленіе N = 0.988

Adamkiewicz<sup>1)</sup> давалъ собакѣ въ пищу бѣлокъ въ недостаточномъ для поддержанія азотистаго равновѣсія

1) 100 куб. сант. раствора содержали 8.0 сахара, 4.0 крахмала и 6.0 жира.

количествѣ (собака теряла ежедневно 1.62—1.79 грм. N). Прибавляя затѣмъ къ тому же пицевому раціону (200 грм. мяса) по 200 грм. жира и 50 грм. сывороточнаго бѣлка, яичнаго бѣлка или пептона, авторъ во всѣхъ этихъ случаяхъ получалъ плюсъ N, равный въ опытахъ съ сывороточнымъ бѣлкомъ 4.16 грм., съ яичнымъ бѣлкомъ = 4.7 и съ пептономъ = 6.18 грм. N. Принимая во вниманіе условія опыта, авторъ высчитываетъ, что:

Сывороточный бѣлокъ въ количествѣ 50 грм. даетъ накопленіе N = 6.22.

Яичный въ количествѣ 50 грм. даетъ накопленіе N = 5.46.

Пептонъ въ количествѣ 50 грм. даетъ накопленіе N = 7.33.

Болѣе чистый опытъ, къ сожалѣнію продолжавшійся только 1 день, опубликованъ Adamkiewicz'емъ позднѣе<sup>3)</sup>.

Голодающая собака получала въ теченіе 2-хъ дней 50 грм. клея и затѣмъ въ теченіе 2-хъ дней 50 грм. пептона, причемъ во второй пептоновый день получилось отложение N = 0.65 грм. Прибавка 100 грм. жира къ пептону повысила на слѣдующій день накопленіе N до 2.01 грм. Вышеприведенные данные доказываютъ не только громадное значеніе пептона въ смыслѣ вещества, сохраняющаго бѣлки отъ сгоранія, но и способность ихъ организоваться, переходить въ составъ жидкостей и тканей организма.

Впрочемъ, накопленіе N было во всѣхъ опытахъ настолько незначительно, условія опытовъ подчасъ заключали въ себѣ столько источниковъ ошибокъ, что Voit<sup>141)</sup> въ своей монографіи обѣ общемъ обмѣнѣ веществъ высказываетъ противъ взгляда Płosza, Maly и Adamkiewicz'a.

„Пептонъ“, говоритъ авторъ: „представляетъ собой преимущественнѣйше вещество, защищающее бѣлокъ отъ разложенія; его разложеніемъ почти совершенно или вполнѣ совершенно прекращается потребленіе раствореннаго бѣлка въ клѣткахъ и тканяхъ, такъ что при достаточномъ вве-

денін пептона нужна лише только такая доставка бѣлка, какъ такового, какая требуется для нового построенія утраченныхъ организованныхъ частей, преимущественно кровяныхъ тѣлецъ, эпителіальныхъ и эпидермоидальныхъ клѣтокъ" (стр. 493).

Дальнѣйшія изслѣдованія, однако, всѣ безъ исключенія говорятъ противъ приведенного взгляда Voit'a, и въ недавнее время изъ его лабораторіи вышла работа <sup>30)</sup>, при соединяющаіся къ выводамъ Plosz'a и Malu и выясняющая причину противорѣчій Voit'a. Послѣдній пользовался для своихъ опытовъ пептономъ Sanders-Ezn'a, приготовленнымъ изъ мяса дѣйствиемъ поджелудочной железы; препаратъ содержалъ въ себѣ исключительно антипептонъ, который, какъ показываютъ новѣйшіе опыты, дѣйствительно не въ состояніи поддерживать азотистое равновѣсіе организма. Pollitzer <sup>106)</sup> кормилъ собаку, вѣсомъ въ 3,5 килогр., различными пицеварительными продуктами, изолированными по методу Kühne и Chittenden'a. Результаты опытовъ автора сопоставлены въ слѣдующей таблицѣ.

Опытные періоды	число дней	А з о т ь				Накопле- ние N за періодъ	Раз- ница вѣса
		Мочи	Мочи и кала	Пипси	Накопле- ние N		
I Мясо . . . .	6	1.738	1.908	2.409	+0.501	+3.006	+ 20
II Пептонъ . . . .	2	1.659	1.829	2.413	+0.584	+1.168	- 30
III Мясо . . . .	3	1.727	1.897	2.409	+0.512	+1.536	+ 50
IV Протоальбумоза	2	1.733	1.803	2.468	+0.665	+1.530	+150
V Гетероальбумоза	1	1.498	1.668	2.491	+0.823	+0.823	+100
VI Мясо . . . .	4	1.501	1.671	2.130	+0.459	+1.836	+ 40
VII Желатина . . . .	3	2.598	2.768	2.254	-0.514	-1.542	-110
VIII Мясо . . . .	4	1.495	1.665	2.130	+0.465	+1.860	+ 90

На той же самой собакѣ Zuntz дѣлалъ опыты съ продажными пептонами Koch's'a и Kemmerich'a. Въ теченіе періодовъ кормленія пептономъ авторъ наблюдалъ ежедневную потерю азота, равную 0,48 грам., въ то время какъ при кормленіи мясомъ собака ежедневно отлагала въ тѣлѣ 0,24 грам. N.

Данныя Pollitzer'a были въ полномъ объемѣ подтверждены Gerlach'омъ на большемъ животномъ и въ теченіе болѣе длиннаго опытнаго периода. Gerlach <sup>26)</sup> кормилъ двухъ собакъ въ продолженіе 5—15 дней смѣсью альбумозъ, выдѣленныхъ изъ пептона Витте. Результатомъ было ежедневное накопленіе азота въ количествѣ 0,3 до 1,0 грам.

Ellinger <sup>30)</sup> дѣлалъ сравнительные опыты кормленія бѣлокомъ, смѣсью альбумозъ (пептонъ Витте и соматоза) и антипептономъ, полученнымъ самопревариваньемъ панкреатической железы. Бѣлокъ въ опытахъ автора давалъ ежедневный плюсъ азота = 2,544 — 3,115 грам., альбумозы + 2,487 грам., въ то время какъ антипептонъ оказался не только неспособнымъ служить пластическимъ цѣлямъ организма, но давалъ потерю N = до 1,523 грам. Результаты приведенныхъ опытовъ на животныхъ подтверждаются цѣльмъ рядомъ клиническихъ опытовъ и опытовъ надъ здоровыми людьми. Таковы работы Pfeiffer'a <sup>103)</sup>, Deiters'a <sup>26)</sup>, Ganz'a <sup>42)</sup>, Munk'a <sup>90, 91)</sup>, Ewald'a и Gummlich'a <sup>31)</sup>, Hildebrand'a и проч. Въ виду того, что опыты названныхъ авторовъ были по необходимости поставлены не такъ чисто, какъ вышеизложенные, и не даютъ, въ сущности, ничего физиологически новаго, подтверждая лишь тѣ данные, которыя добыты путемъ опытовъ на животныхъ, мы ограничимся только указаніемъ на работы этихъ изслѣдователей. Общий результатъ ихъ сводится къ доказательству того факта, что различные продажные препараты пептона способны въ большей или меньшей мѣрѣ замѣщать бѣлокъ пищи — фактъ, имѣющій большой клиническій интересъ, но физиологически не вносящей ничего нового въ литературу вопроса.

Переходъ пептона въ составъ тканей организма естественнымъ образомъ предполагаетъ, что гдѣ то на пути всасыванья онъ претерпѣваетъ обратное превращеніе въ бѣлокъ, превращеніе, которое должно быть связано съ вы-

дѣленіемъ конституціонной воды и влечетъ за собой усложненіе частицы пептона. Это заключеніе, непосредственно вытекавшее изъ опыта кормленія пептономъ, напло весьма скоро блестящее экспериментальное подтвержденіе.

Судьба пептоновъ въ организмѣ и обратный переходъ ихъ въ ангидридную форму бѣлка уже съ давнихъ поръ занимаетъ изслѣдователей. Первая точно поставленная работа по этому вопросу принадлежитъ Plósz'у и Gueg-gуа<sup>105)</sup>. Авторы, изслѣдуя различныя ткани и жидкости организма на присутствіе въ нихъ пептона послѣ введенія послѣдняго въ желудокъ, нашли наибольшее содержаніе пептона въ мезентеріальныхъ венахъ и въ ткани брыжейки. Значительно меньшее количество пептона содержалось въ печени и, наконецъ, лишь слѣды въ крови печеночныхъ венъ и сонной артеріи.

Дроздовъ<sup>27)</sup> опредѣлялъ содержаніе пептона въ крови воротной вены, примѣня для выдѣленія бѣлка методъ, связанный, между прочимъ, съ кипяченіемъ изслѣдуемой жидкости послѣ подкисленія ея уксусной кислотой. Выводы свои авторъ резюмируетъ въ видѣ слѣдующихъ двухъ пунктовъ:

„1) Въ крови воротной вены во время пищеваренія удается открыть пептонъ, хотя иногда онъ находится здѣсь въ видѣ слѣдовъ.

„2) Кровь воротной вены, изслѣдованная тотчасъ послѣ кровопусканія, оказывается содержащей большие пептона, чѣмъ въ томъ случаѣ, если до обработки спиртомъ дать ей нѣкоторое время постоять; такимъ образомъ, пептонъ, повидимому, измѣняется отъ воздействиія на него самой крови“.

Ad. Schmidt-Mülheim<sup>117)</sup>, пользуясь приблизительнымъ колориметрическимъ методомъ опредѣленія пептона, основаннымъ на сравненіи интенсивности біуретовой реакціи изслѣдуемаго раствора съ таковой же „нормального“ пептонового раствора, подтверждаетъ данныя Дроздова. Способъ удаленія бѣлковъ изъ раствора состоялъ въ кипяченіи по-

слѣдняго съ уксусножелѣзной солью. Изъ семи опытовъ, приведенныхъ авторомъ, въ которыхъ кровь животнаго во время пищеваренія изслѣдовалась на присутствіе пептона, въ 3-хъ опытахъ пептонъ въ крови отсутствовалъ совершенно, въ остальныхъ содержаніе его колебалось отъ 0.008—0.022 %. Содержаніе пептона въ крови животнаго 24 часа спустя послѣ приема пищи найдено равнымъ 0.028—0.017 %. Пользуясь тѣмъ же методомъ для выдѣленія изъ изслѣдуемой жидкости бѣлковыхъ тѣлъ, Hoffmeister<sup>53)</sup> находилъ, согласно съ Schmidt-Mülheim'омъ, ничтожныя количества пептона въ крови и различныхъ органахъ; однако, слизистая оболочка желудочно кишечнаго тракта оказалась содержащей наибольшія количества пептона.

Ничтожное содержаніе, или, какъ въ нѣкоторыхъ опытахъ, полное отсутствіе пептона въ тканяхъ и сокахъ организма заставляетъ нѣсколько скептически относиться къ вышеприведеннымъ цифрамъ и подозрѣвать, не основаны ли онъ на ошибкахъ методики. Извѣстно, что бѣлковые тѣла вообще довольно легко распадаются на альбумозы и пептоны, не только при кипяченіи съ кислотами, но даже и просто съ водой. Между тѣмъ, во всѣхъ вышеизложенныхъ опытахъ для удаленія бѣлка примѣнялось кипяченіе жидкости и притомъ, по большей части, въ присутствіи болѣшаго или меньшаго количества кислоты. Естественно предположить, что тѣ ничтожныя количества пептоновъ, которыя констатировались изслѣдователями, могли образоваться при самой обработкѣ анализируемой жидкости. Работы Neumeister'a<sup>92)</sup> вполнѣ подтверждаютъ это предположеніе.

Neumeister вводилъ или *per rectum* или въ изолированную *per laparotomiam* петлю тонкихъ кишекъ смѣсь изъ 10 грам. антипептона, 5 грам. амфопептона, 5 грам. протоальбумозы, 5 грам. дейтероальбумозы (происшедшій изъ гетероальбумозы) и 40 куб. сант. воды.

По истеченіи нѣкотораго времени кровь животнаго собиралась въ 3 % растворѣ сѣроамміачной соли и смѣсь

насыщалась затѣмъ на холоду той же солью. Фильтратъ не давалъ біуретовой реакціи, чѣмъ доказано отсутствіе въ изслѣдуемой крови дейтероальбумозы и пептона.

Другая порція крови высушивалась при 50° С и сухой остатокъ сохранялся въ теченіе 4 недѣль подъ спиртомъ. Спиртъ затѣмъ сливался и вещество настаивалось при 50° въ теченіе 12 часовъ съ 50 куб. сант. воды. Фильтратъ, отпаренный до объема въ 15 куб. сант., не давалъ ни слѣда біуретовой реакціи. Послѣдній опытъ доказываетъ, такимъ образомъ, отсутствіе въ изслѣдуемой крови какихъ бы то ни было пищеварительныхъ продуктовъ, не исключая и протоальбумозъ. По тому же методу изслѣдовались лимфа и ткань печени и точно также съ отрицательнымъ результатомъ.

Сопоставляя шаткія данныя прежнихъ изслѣдователей съ отрицательнымъ результатомъ безупречныхъ въ методическомъ отношеніи опытовъ Neumeisterа, можно считать доказаннымъ, что пептонъ не встрѣчается нормальнымъ образомъ ни въ одной ткани или жидкости организма, за исключеніемъ содержащаго кишечного канала и слизистой оболочки кишечника. Мало того, введенный въ кровь пептонъ является вовсе не индифферентнымъ веществомъ, вызывая глубокій наркозъ, рѣзкое пониженіе (до 11 mm у собаки въ carotis) кровяного давленія и, наконецъ, въ дозахъ 0·3—0·8 грам. на 1 кило вѣса тѣла животнаго, приводить къ летальному исходу. Впрочемъ, въ послѣднее время Гі-фует<sup>35,36)</sup> показалъ, что токсическая явленія, отмѣченныя авторами при вспрыкиваніи альбумозъ и пептоновъ въ кровяное русло, слѣдуетъ отнести на трудно удалимыя примѣси, принадлежащиа отчасти къ токсальбуминамъ, отчасти къ птомайнамъ.

Для полученія пептоновъ, свободныхъ отъ токсическихъ примѣсей, авторъ насыпалъ пищеварительную жидкость сѣроокислымъ аммониемъ; къ фильтрату отъ осадка альбумозъ прибавлялъ 68—70 % спирта и отфильтровывалъ

жидкость отъ новаго осадка. Сгущенный фильтратъ ставился на діализаторъ A. Ga tie r, и, наконецъ, изъ діализата пептонъ осаждался большими количествомъ 98 до 99 % спирта. Осадокъ альбумозъ, для полученія чистыхъ препаратовъ, растворялся въ водѣ и смѣшивался съ такимъ количествомъ спирта, чтобы содержаніе его въ жидкости равнялось 50 %. Образующійся осадокъ отбрасывался, фильтратъ осаждался прибавкой спирта до 66—88 % содержанія. Приготовленные по вышеописанному способу альбумозы и пептоны, при введеніи въ кровь въ очень большихъ, сравнительно, количествахъ (около 8 граммовъ на 1 кило вѣса животнаго) не вызываютъ ни наркоза, ни замѣтнаго пониженія кровяного давленія, словомъ, ни одного изъ тѣхъ явлений, которая наблюдалась при вспрыкиваніи нечистыхъ препаратовъ. Однако, кровь собаки послѣ вспрыкиванія теряла способность свертываться, совершенно подобно тому, что наблюдается при введеніи альбумозъ, добытыхъ по методу Кюне.

Schmidt - Mülheim<sup>117)</sup>, вспрыкивая собакамъ въ кровь пептонъ Витте, уже черезъ 16 минутъ не могъ доказать присутствія его въ крови. Перевязка печеночныхъ сосудовъ не мѣняла результата, чѣмъ и доказывается, что печень совершенно не заинтересована въ наблюдаемомъ явлении. Но такъ какъ кровяное давленіе во время опыта настолько сильно падало, что мочеотдѣленіе совершенно прекращалось, авторъ считалъ невозможнымъ объяснить исчезновеніе пептона изъ крови выдѣленіемъ его съ мочей. Hofmeister<sup>53)</sup>, вспрыкивая въ вены или подкожно взвѣшеннага количества пептона Витте, опредѣлялъ затѣмъ количество выдѣлившагося съ мочей пептона. Въ противоположность заключенію Schmidt - Mülheim'a, авторъ находить большую часть (до 80 %) введенаго пептона въ мочѣ, если только онъ вводился не въ такомъ большомъ количествѣ, чтобы прекратить мочеотдѣленіе. Въ противномъ случаѣ, часть пептона (около 20 %) все-таки откры-

валась въ почкахъ и, какъ только мочеотдѣлѣніе вновь начиналось, эта часть пептона вымывалась токомъ мочи. (Остальная часть вспрынутаго вещества выдѣляется слизистой кишечника (*Neumeister*<sup>92</sup>), вспрыскивая кроликамъ и собакамъ альбумозы и пептоны въ кровь или подъ кожу и испытывая черезъ 10 минутъ кровь и мочу на присутствіе въ нихъ введенныхъ веществъ, находилъ кровь всегда свободной отъ нихъ; напротивъ, въ мочѣ, если только мочеотдѣлѣніе не прекращалось, они открывались въ большихъ количествахъ. Авторъ не дѣлалъ количественныхъ опытовъ, но во всякомъ случаѣ считаетъ, что выдѣлѣніе альбумозъ и пептоновъ изъ крови почками почти количественное или развѣ съ небольшими потерями. Отношеніе пептоновъ при введеніи ихъ въ кровь еще съ большей настоятельностью постулируетъ превращеніе ихъ въ ангидридную форму бѣлка; съ извѣстной долей вѣроятія приведенные опыты опредѣляютъ и самое мѣсто этого превращенія въ слизистой оболочкѣ желудочно-кишечнаго тракта. Въ самомъ дѣлѣ, *Neumeister*, вводя альбумозы въ мезентеріальныя вены, констатировалъ выдѣлѣніе ихъ мочей совершенно подобно тому, что наблюдалось при введеніи названныхъ веществъ въ подкожныя вены. Прямые опыты подтвердили это заключеніе. Такъ, уже въ 1880 году *Salvioli*<sup>114</sup>) производилъ слѣдующіе опыты. Въ вырѣзанную вмѣстѣ съ брыжейкой и завязанную съ обоихъ концовъ петлю кишечкѣ вводился растворъ пептона. Чрезъ сосуды петли въ теченіе нѣкотораго времени пропускался токъ дефибринированной крови. При этихъ условіяхъ пептонъ нацѣло исчезалъ изъ содержащаго кишки и въ то же время въ циркулирующей крови также нельзя было доказать ни слѣда пептона.

*Hofmeister*<sup>53</sup>) разрѣзаль желудокъ собаки на 2 симметричныя половины, одну изъ которыхъ онъ держалъ нѣкоторое время при температурѣ 40°, другую немедленно бросалъ въ кипящую воду. Затѣмъ обѣ половины изслѣдовались

на содержаніе пептона. Вторая половина показывала нормальное, довольно значительное содержаніе его, въ то время какъ въ первой черезъ нѣкоторое время пептонъ исчезалъ совершенно. Кратковременное (въ теченіе нѣсколькихъ минутъ) нагрѣваніе слизистой до 60° уничтожаетъ всякую разницу между двумя половинами. „Справивается, можно ли,” говоритъ авторъ: „считать тотъ процессъ, который лежитъ въ основѣ этого исчезновенія пептона, жизненнымъ процессомъ. Я думаю, что на этотъ вопросъ должно отвѣтить утвердительно. Только при такомъ взглядеѣ становится понятнымъ, почему описанное измѣненіе пептона возрастаѣтъ въ теченіе короткаго промежутка времени до замѣтной величины, что оно идетъ съ различной скоростью, смотря по стадіи пищеваренія, и что, наконецъ, столь не-продолжительное нагрѣваніе до 60° совершенно уничтожаетъ описанное свойство слизистой оболочки.“

*Neumeister*<sup>142</sup>) бросалъ въ разбавленную въ 2 раза дефибринированную кровь кролика куски промытой слизистой оболочки тонкой кишки. Сюда же прибавлялся пептонъ, въ количествѣ 1 %. Черезъ 2—3 часа дигерированія смѣси при 40° при постоянномъ взбалтываніи токомъ какого либо индифферентнаго газа, пептонъ изъ жидкости исчезалъ нацѣло. Въ контрольной пробѣ жидкости того же состава, но безъ кусковъ слизистой оболочки, пептонъ не измѣнялся какъ при обыкновенной комнатной температурѣ, такъ и при температурѣ тѣла.

Всѣми этими опытами доказывается, такимъ образомъ, что кишечная стѣнка, дѣйствительно, способна превращать пептонъ въ бѣлокъ. Дальнѣйшій вопросъ, какому, именно, элементу кишечной стѣнки слѣдуетъ приписать активную роль въ этомъ явленіи, решается разными авторами различно. *Hofmeister*<sup>53</sup>) относить разбираемое явленіе главнымъ образомъ на счетъ аденоидной ткани кишки и, въ частности, бѣлыхъ кровяныхъ клѣтокъ, содержащихся въ этой ткани, особенно во время пищеваренія. Свой взглядъ

авторъ подкрѣпляетъ слѣдующими соображеніями. Изслѣдуя распределеніе пептона въ гною, онъ нашелъ, что гнойная тѣльца содержать значительно больше пептона, чѣмъ гнойная сыворотка. Это наблюденіе толкуется авторомъ въ томъ смыслѣ, что гнойные клѣтки способны вбирать въ себя пептонъ изъ окружающей жидкости и накоплять его въ своей протоплазмѣ. Извѣстный фактъ пищеварительного лейкоцитоза авторъ ставить въ связь съ превращеніемъ пептона въ бѣлокъ и приписываетъ бѣлыемъ кровянымъ шарикамъ ту же роль при пищеварительныхъ процессахъ, какую красные играютъ при процессахъ дыханія. Наблюдение Hofmeister'a, касающееся распределенія пептона въ гною, врядъ ли можно объяснить въ только что изложенномъ смыслѣ. Въ настоящее время вопросъ о внутріклѣточномъ пищевареніи фагоцитовъ считается общепризнаннымъ въ наукѣ. Въ недавнее время д-ромъ Берестневымъ доказано присутствіе въ гнойныхъ клѣткахъ особаго протеолитического фермента, сходнаго по свойствамъ съ трипсиномъ. Принимая во вниманіе общую патолого-анатомическую картину гноинаго процесса и фагоцитарную дѣятельность лейкоцитовъ, проще всего объяснить себѣ присутствіе большихъ количествъ пептона въ гнойныхъ клѣткахъ не воспринятіемъ его изъ окружающей жидкости, а образованіемъ внутри самихъ гнойныхъ клѣтокъ, тѣмъ болѣе что и наличность протеолитического фермента въ нихъ экспериментально доказана.

Heidenhain<sup>143)</sup> главнымъ образомъ на основаніи обсужденія микроскопической картины слизистой оболочки кишечкъ переносить центръ тяжести разбираемаго вопроса на эпителіальные клѣтки, выстилающія внутреннюю поверхность кишки, и имъ приписываетъ главную роль въ процессѣ превращенія пептоновъ въ ангидридную форму. Тотъ ли, другой ли взглядъ болѣе соотвѣтствуетъ дѣйствительности, во всякомъ случаѣ Hofmeister, и Heidenhain выясняютъ только анатомическую сторону вопроса, мало способствуя освѣщенію того процесса, который лежитъ въ основѣ

регенераціи бѣлка, указанію тѣхъ силъ, при помощи которыхъ онъ осуществляется, потому что сослаться на активную дѣятельность клѣтокъ вовсе не значитъ еще объяснить явленіе. Частъ разъясненія этой стороны дѣла принадлежитъ проф. А. Я. Данилевскому.

Въ 1895 году изъ лабораторіи Данилевскаго вышла работа д-ра Окунева, который сообщаетъ объ открытии Данилевскимъ того химическаго агента, благодаря которому осуществляется переходъ пептоновъ въ бѣлокъ. Агентомъ этимъ является второй ферментъ желудочного сока, т. назыв. химозинъ или сычужный ферментъ. Уже въ 1886 году въ одной изъ своихъ вступительныхъ лекцій<sup>23)</sup> Данилевскій указываетъ, что превращеніе пептоновъ въ бѣлокъ осуществляется при помощи фермента, но не опредѣляетъ еще ближе природу этого фермента. Единственнымъ до сихъ поръ извѣстнымъ свойствомъ этого фермента было свертыванье казеина и нѣкоторыхъ другихъ бѣлковыхъ тѣлъ. Между тѣмъ, изслѣдованія Hammarsken'a показали, что сычужный ферментъ ветрѣчается не только въ желудкѣ млекопитающихъ, но также и рыбѣ, птицѣ, гадовъ; словомъ, у всѣхъ изслѣдованныхъ животныхъ Hammarsken находитъ въ слизистой оболочкѣ желудка или готовый химозинъ, или его зимогенъ. Загадочное присутствіе фермента, свертывающаго казеинъ въ пищеварительныхъ органахъ животныхъ, въ желудокъ которыхъ за всю ихъ жизнь не попадаетъ ни капли молока, побудило Neimister'a высказать предположеніе, что химозинъ дѣйствуетъ не только на казеинъ, но и на другіе нуклеоальбумины. Но, въ сущности, физиологической смыслъ самаго свертыванья молока въ желудкѣ далеко не такъ ясенъ, какъ можетъ казаться съ первого взгляда.

Въ самомъ дѣлѣ, Neimister<sup>142)</sup> предполагаетъ, что свертыванье молока препятствуетъ всасыванью неизмѣненного казеина, который, какъ извѣстно, не способенъ циркулировать въ сосудахъ животнаго и нацѣло выдѣляется почками.

Мы знаемъ, однако, что и яичный альбуминъ, всприснутый въ кровь, выдѣляется съ мочей, а между тѣмъ въ желудкѣ, не переходя, какъ казеинъ, въ нерастворимое состояніе, онъ тѣмъ не менѣе не ускользаетъ отъ дѣйствія протеолитическихъ агентовъ.

Во всякомъ случаѣ, открытие Данилевскаго гораздо удовлетворительнѣе объясняетъ присутствіе химозина въ желудкѣ, чѣмъ всѣ спекуляціи относительно казеина и нуклеопротеидовъ.

Д-ръ Окуневъ<sup>98)</sup> слѣдующимъ образомъ описываетъ виѣшніе признаки процесса превращенія пептона въ бѣлокъ при дѣйствіи сычужнаго фермента.

„Съ виѣшней стороны эта реакція представляетъ собою реакцію осажденія, т. е., свѣтлый, вполнѣ прозрачный растворъ, будучи смѣшанъ съ воднымъ настоемъ сычуга въ нѣсколько большихъ пропорціяхъ, чѣмъ это употреблялось для свертыванья молока, и нагрѣтый до 40°, начинаетъ мало по малу при этой температурѣ мутиться, давая съ теченіемъ времени небольшіе хлопья, которые собираются въ цѣлнѣя облака и постепенно осѣдаютъ на дно пробирки“ (стр. 67). „Уже спустя сутки вся масса осѣвшаго хлопьеобразнаго вещества настолько застываетъ и сгущается, что пробирку можно опрокинуть, не потерявъ ни капли вещества, что въ извѣстной степени и зависитъ отъ сгущенія не вошедшаго въ реакцію пептона (вслѣдствіе прямого испаренія воды)“\*).

Авторъ изслѣдовалъ, далѣе, сравнительно вліяніе нѣкоторыхъ химическихъ и физическихъ агентовъ на процессъ регенерации бѣлка и на ферментное свертыванье молока.

<sup>\*)</sup> Ниже будетъ показано, что и въ условіяхъ, исключающихъ скольконибудь замѣтное испареніе, когда опытъ велся въ стаканчикахъ съ притертymi пробками, наблюдалось также остуденіе всей жидкости въ невыливающемся при опрокидываніи сосуда массу. Остуденіе жидкости основано не на сгущеніи пептонового раствора, а на свойствахъ продукта ферментациіи.

Полный параллелизмъ, наблюдавшійся въ отношеніяхъ той и другой ферментациіи, авторъ считаетъ доказательствомъ въ пользу того, что регенерация бѣлка изъ пептона совершается на счетъ сычужнаго фермента. Но, строго говоря, подобный приемъ доказательства мало убѣдителенъ, потому что всѣ ферменты, несмотря на различія ихъ природы и специфического дѣйствія, относятся приблизительно одинаковымъ образомъ къ реагентамъ, вліяющимъ на ферментационные процессы, а также и къ нагрѣванію. Согласно сказанному, до тѣхъ поръ, пока прямыми опытами не будетъ доказано, что въ интересующемъ настѣ явленіи единственной причиной является сычужный ферментъ, вопросъ можно считать открытымъ.

Описывая, далѣе, свойства продуктовъ ферментациіи, авторъ квалифицируетъ ихъ, какъ свернутые бѣлки, нерастворимые въ разведенныхъ (ниже 1%) щелочахъ. Въ 1% щелочномъ растворѣ описываемыя вещества растворяются съ образованіемъ альбуминатовъ. Описывая, далѣе, болѣе детально свойства этихъ „свернутыхъ“ бѣлковъ, авторъ впадаетъ въ трудно объяснимыя противорѣчія. Такъ, нѣсколькими строками ниже, онъ говоритъ: „Въ общемъ, въ нихъ преобладаетъ группа альбуминовъ.“ Какимъ путемъ открылъ авторъ въ „свернутыхъ“ бѣлкахъ, превращающихся при раствореніи въ альбуминаты, характеръ альбуминовъ, изъ работы не видно; а между тѣмъ, въ современной методикѣ также нѣть никакихъ сколько нибудь вѣрныхъ способовъ для рѣшенія этого вопроса.

„Кислые и щелочные растворы осаждаются при нейтрализациіи,“ что вполнѣ согласуется съ характеромъ альбуминатовъ. Но слѣдующій пунктъ вновь противорѣчить данному на той же страницѣ опредѣленію продуктовъ ферментациіи. „Нейтрализованный щелочной растворъ при кипченіи и слабомъ подкисленіи уксусной кислотой даетъ свертывающемся хлопья.“ Алькаліальбуминатъ свертывается въ присутствіи очень небольшаго количества соды, но не

при кипячені, а при нагрѣваніи въ запаянныхъ трубкахъ до 120°.

Дальнѣйшія свойства продуктовъ ферментаціи авторъ описываетъ слѣдующими словами. „Водные растворы даютъ реакціи съ азотной кислотой на альбумозы. Горячій спиртъ 60°—50° извлекаетъ значительную часть бѣлковъ ( $\frac{1}{3}$ ), которые опадаютъ при охлажденіи. Часть бѣлковъ, въ водѣ растворимая, свертывается при нагрѣваніи, при подкисленіи уксусной кислотой. Наконецъ, количество фосфорнаго ангидрида, содержащагося въ этихъ бѣлкахъ, колеблется въ довольно узкихъ предѣлахъ для различныхъ объектовъ, въ общемъ 0,4%“ (что отвѣчаетъ 0,11% Р). Въ опубликованной 7 ноября 1898 года замѣткѣ<sup>144)</sup> авторъ нѣсколько менѣетъ свои указанія, приписывая регенерирующимся изъ пептоновъ бѣлкамъ растворимость въ очень слабомъ растворѣ щідкаго натра и называя ихъ веществами *scii generis*, не приводя, впрочемъ, въ подтвержденіе такого взгляда ни единаго факта. Мы намѣренно нѣсколько подробнѣе остановились на работѣ д-ра Окунѣва, чтобы не цитировать ее вновь при изложеніи нашихъ собственныхъ, весьма уклоняющихся отъ приведенного описанія, изслѣдований свойствъ регенерирующагося изъ пептоновъ бѣлка.

Въ заключеніе своей работы Окунѣвъ пытается разрѣшить вопросъ о химической природѣ процесса ферментаціи пептоновъ съ химозиномъ. Высушивая при 100° до постоянного вѣса пептонный и ферментный растворъ, авторъ опредѣлялъ % сухого остатка этихъ растворовъ. Смѣшивая, затѣмъ, опредѣленныя количества того и другого раствора и оставляя ихъ на нѣкоторое время при 40°, авторъ вновь высушивалъ смѣсь до постоянного вѣса. Найденный вѣсъ сухого остатка оказывался меньше теоретически вычисленной на основаніи первого опыта величины; разница составляла около 2% всего количества пептона. Изъ этихъ опытовъ дѣлается выводъ, что процессъ регенераціи бѣлка изъ пептоновъ связанъ съ выдѣленіемъ конституціонной воды,

т. е., по химическому характеру противоположенъ процессу пептонизаціи. Въ диссертациіи д-ра Лаврова<sup>68)</sup> находимъ нѣсколько указаній, касающихся того же вопроса. Такъ, на стр. 95 Лавровъ еще разъ подтверждаетъ заявленіе Окунѣва о свойствахъ продукта ферментаціи. „Хлопчатый осадокъ, получаемый при дѣйствіи сычужнаго фермента на указанные растворы (пептоновъ), имѣетъ свойства свернутыхъ бѣлковыхъ тѣлъ“. Далѣе, авторъ изслѣдовалъ отношеніе нѣкоторыхъ изолированныхъ имъ продуктовъ перевариванья къ сычужному ферменту. Результаты своихъ опытовъ авторъ резюмируетъ въ видѣ слѣдующихъ двухъ положеній.

1. „Тѣ продукты пептическаго и триптическаго перевариванья фибрина, которые не осаждаются сѣрнокислымъ аммоніемъ, не альбуминизируются сычужнымъ ферментомъ.

2. Смѣсь продуктовъ пептическаго перевариванья фибрина, осаждающихся сѣрнокислымъ аммоніемъ, но не осаждающихся желтой кровянной солью + уксусная кислота и вмѣстѣ съ тѣмъ не дающихъ нѣкоторыхъ цвѣтныхъ бѣлковыхъ реакцій, не альбуминизируется сычужнымъ ферментомъ, а только дегидратируется: осадки, получаемые при настаиваніи растворовъ этой смѣси съ растворами сычужнаго фермента, не даютъ реакцій Адамкевича, Либермана и Петтенкофера“ (стр. 96).

кость цѣликомъ застываетъ въ болѣе или менѣе прозрачный студень, не выливающійся при опрокидываны сосуда. Разница виѣшнаго вида осадковъ, какъ увидимъ ниже, зависитъ не отъ случайныхъ условій, а является выраженіемъ разницы въ % составѣ получающихся въ томъ и другомъ случаѣ тѣль.

Осадокъ въ присутствіи жидкости, изъ которой онъ выпадъ, будеть ли онъ студенистый или хлопьевидный, нерастворимъ въ слабыхъ кислотахъ и щелочахъ, въ чистой водѣ и въ соляныхъ растворахъ. Послѣ промыванія на фільтрѣ водой онъ растворяется въ разведенныхъ растворахъ ѳдкихъ и углекислыхъ щелочей, но въ чистой водѣ попрежнему нерастворимъ. Это свойство осадка позволяетъ воспользоваться имъ, какъ мѣриломъ энергичности ферментационнаго процесса, и выяснить зависимость послѣдняго отъ нѣкоторыхъ перемѣнныхъ, каковы, напр., кислотность жидкости, концентрація пептонового раствора, температура и пр. Въ виду того важнаго значенія, какое должно имѣть для физіологии пищеваренія дѣйствіе сычужнаго фермента на пептоны, выясненіе наиболѣе благопріятныхъ условій этого процесса казалось намъ своевременнымъ; поэтому мы и предприняли рядъ опытовъ съ указанной цѣлью. Методика опытовъ основывалась на общепринятомъ принципѣ измѣренія ферментационныхъ процессовъ по количеству продукта ферментациіи. Изучая вліяніе того или другого фактора, мы старались соблюдать всѣ прочія условія одинаковыми въ ряду параллельныхъ опытовъ, чтобы такимъ образомъ рельефнѣе выступала роль изучаемаго условія. Для измѣренія, какъ уже сказано, мы пользовались количествомъ нерастворимаго въ водѣ осадка, такъ какъ онъ является въ условіяхъ опыта единственнымъ истиннымъ бѣлкомъ; фільтратъ отъ этого осадка не даетъ осажденія ни при нейтрализаціи, ни при кипяченіи. Осадокъ отфильтровывался чрезъ взвѣшенную фільтру, промывался на фільтрѣ водой до исчезанія біуретовой реакціи въ промывныхъ

## Глава IV.

Дѣйствіе сычужнаго фермента на пептоны, являясь въ химико-фізіологическомъ смыслѣ процессомъ, обратнымъ процессу пептонизаціи, проявляется во виѣшнихъ признакахъ, прямо противоположныхъ тому, что наблюдается при перевариваны бѣлковъ. Противоположность этихъ явленій настолько наглядна, что ею можно было бы воспользоваться для демонстрацій. Въ самомъ дѣлѣ, взявъ 2 пробирки, одну съ нѣсколькими хлопьями фібрина, другую съ 10 куб. сант. крѣпкаго, напр., 15 % раствора продуктовъ перевариванья міозина \*), подкисленнаго соляной кислотой въ количествѣ 2%, прибавляютъ въ ту и другую пробирку нѣкоторое количество искусственного желудочнаго сока и ставятъ въ термостатъ. Часъ спустя нерастворимое бѣлковое тѣло перешло въ растворъ съ образованіемъ альбумозъ, и, наоборотъ, въ другой пробиркѣ прозрачный прежде растворъ альбумозъ и пептоновъ далъ обильный осадокъ нерастворимаго ангидриднаго бѣлка.

Въ этомъ образованіи нерастворимаго осадка и заключается виѣшній признакъ ферментациіи. Что касается физическихъ свойствъ этого осадка, смотря по условіямъ опыта, они различны; иногда это мелко раздробленные хлопья, висящіе въ жидкости или опускающіеся на дно, иногда же (и эти случаи мы считаемъ гораздо характернѣе) вся жид-

\*) Пептонъ Витте для цѣлей демонстраціи не пригоденъ, такъ какъ ферментация идетъ въ этомъ случаѣ довольно медленно.

водахъ, затѣмъ вмѣстѣ съ воронкой высушивался при  $110^{\circ}$  до постояннаго вѣса и взвѣшивался.

Опытъ № I. 10 % растворъ пептона Витте нейтрализовался и отпаривался до  $1/5$  первоначальнаго объема, такъ что содержаніе сухого остатка повысилось въ немъ, какъ найдено было особымъ опытомъ, до 52,9 %.

Въ стаканчики съ притертными пробками \*\*) налито по 5 куб. сант. указаннаго пептоноваго раствора. Затѣмъ приготовлена уксусная кислота такой крѣпости, которая приблизительно отвѣчаетъ 30 %  $C_2 H_4 O_2$ . 5 куб. сант. этой кислоты требовали для нейтрализаціи 23,9 куб. сант. нормальнаго раствора Ѳдкаго натра, откуда содержаніе кислоты вычисляется = 28,68 %.

Изъ этой кислоты приготовлены слѣдующія смѣси:

	куб. сант. воды.	куб. сант. кислоты.	$C_2 H_4 O_2$ .
I	11	+	1 Смѣсь содержитъ 2,39 %.
II	9	+	3 " " 7,17 %.
III	8	+	4 " " 9,56 %.
IV	6	+	6 " " 14,34 %.
V	4	+	8 " " 19,12 %.

Къ 5 куб. сант. пептоноваго раствора, содержащимся датскаго сычужнаго экстракта\*) куб. сант.

въ I стакан. прибавл.	1	I смѣси и	0,5
" II	"	II "	0,5

\*) Датскій сычужный экстрактъ получался нами изъ торговли Сандера въ г. Юрьевѣ. Жидкость содержала очень небольшія количества пепсина и весьма энергично дѣйствовала на молоко. 1 куб. сант. разведенаго въ 200 разъ экстракта свертываетъ 10 куб. сант. молока въ теченіе 1-2 минутъ. Составъ экстракта:

Воды . . . . .	74,252 %
Сухого остатка . . . . .	25,748 "
Органич. вещества . . . . .	6,000 "
Свертывающагося бѣлка . . . . .	0,760 "
Нерастворимыхъ солей . . . . .	0,538 "
Растворимыхъ солей . . . . .	19,210 "
Хлористато натрия . . . . .	18,52 "

\*\*) Во всѣхъ нижеприведенныхъ опытахъ мы пользовались, для устраненія потери воды испареніемъ, стаканчиками съ притертными пробками.

куб. сант.	датскаго сычужнаго экстракта куб. сант.
въ III стакан. прибавл.	1 III смѣси и 0,5
" IV " "	1 IV " 0,5
" V " "	1 V " 0,5
" VI " "	1 нерастворимой (28,68 %) кислоты и 0,5

Всѣ 6 порцій поставлены на 20 часовъ въ термостатъ при  $35^{\circ}$ . По истеченіи этого времени содержимое стаканчиковъ перенесено на фильтръ, осадокъ промытъ на фильтрѣ водой до исчезанія біуретовой реакціи въ промывныхъ водахъ и высушенъ при  $110^{\circ}$  до постояннаго вѣса.

№	$C_2 H_4 O_2$ %	Физическія свойства	Количество регенери- рованн. пептона грн.	Количество регенери- рованн. пептона %
I	0.37	Опалесцирующій студень . . . . .	0.0632	2.35
II	1.11	Студень; опалесценція сильнѣе . . . . .	0.1275	4.82
III	1.48	Непрозрачный студень . . . . .	0.1440	5.44
IV	2.22	" " { при опрокидываніи	0.1534	5.79
V	2.96	" " { стакана студень оста- ется неподвижнымъ	0.1628	6.15
VI	4.44	" " {	0.1715	6.48

Опытъ № II. Нейтральный растворъ пептона Витте, содержащій 27,779 % сухого остатка, распределенъ на 7 порцій по 10 куб. сант. въ каждой.

куб. сант. воды.	куб. сант. N HCl.	куб. сант. сычужн. экстракта.
Къ I прибавлено	3,0	и 1,3
" II "	2,5	0,5 "
" III "	2,0	1,0 "
" IV "	1,5	1,5 "
" V "	1,0	0,5 "
" VI "	0,5	2,5 "
" VII "	—	3,0 "

Всѣ 7 порцій въ стаканчикахъ съ притертными пробками поставлены въ термостатъ при  $35^{\circ}$ . Чрезъ 18 часовъ

осадокъ отфильтрованъ, промыть водой, высушенъ при  $110^{\circ}$  до постояннаго вѣса, взвѣшень.

№	HCl %	Физическая свойства		Количество регенери- рованн. пептона грм.	Количество регенери- рованн. пептона %
I	0.00	Опалесцирующ. жидкость . . . . .		0.1020	3.67
II	0.13	Подвижный студень . . . . .		0.2280	8.02
III	0.26	" "		0.3200	11.52
IV	0.39	" "		0.3460	12.45
V	0.52	" "		0.3686	13.23
VI	0.65	Неподвижный студень . . . . .		0.3916	14.09
VII	0.78	" "		0.2863	10.36

Опытъ № III. Нейтральный растворъ пептона Витте, содержацій 22% сухого остатка, распредѣленъ на 6 порцій по 10 куб. сант. Къ каждой порціи прибавлено по 1 куб. сант. съчужнаго экстракта и кромъ того:

	Нормальной HCl.	Воды.
къ I порціи	—	5.0 куб. сант.
" II "	1.0 куб. сант.	4.0 " "
" III "	2.0 " "	3.0 " "
" IV "	3.0 " "	2.0 " "
" V "	4.0 " "	1.0 " "
" VI "	5.0 " "	— " "

Послѣ 18-ти часового стоянія въ термостатѣ осадокъ отфильтрованъ, промыть водой, высушенъ при  $105^{\circ}$ , взвѣшень.

№	HCl %	Количество регенери- рованн. пептона грм.		Физическая свойства.
		Количество регенери- рованн. пептона %		
I	0.00	0.0480	2.28	Незначительный осадокъ.
II	0.22	0.1920	8.72	Объемистый осадокъ.
III	0.45	0.2100	9.54	Тоже; слегка студенится.
IV	0.68	0.1080	4.90	Осадокъ.
V	0.91	0.0000	0.00	Едва опалесцирующая жидкость.
VI	1.08	0.0000	0.00	Прозрачная жидкость.

Опытъ № IV. Условія опыта тѣ же, что и въ предыдущемъ случаѣ.

№	HCl %	Количество регенери- рованн. пептона грм.		Физическая свойства.
		Количество регенери- рованн. пептона %		
I	0.00	0.0660	3.0	Незначительный осадокъ.
II	0.22	0.1990	9.04	Объемистый осадокъ.
III	0.45	0.2120	9.59	Тоже; слегка студенится.
IV	0.68	0.1440	6.54	Осадокъ.
V	0.91	0.0000	0.00	} Прозрачная жидкость.
VI	1.08	0.0000	0.00	

Опытъ № V. Условія опыта тѣ же, что въ 2 предыдущихъ опытахъ.

№	HCl %	Количество регенери- рованн. пептона грм.		Физическая свойства.
		Количество регенери- рованн. пептона %		
I	0.00	0.0420	1.90	Осадокъ.
II	0.22	0.1940	8.82	"
III	0.45	0.2090	9.50	"
IV	0.68	0.1300	5.91	"
V	0.91	0.0000	0.00	} Прозрачная жидкость.
VI	1.08	0.0000	0.00	

Какъ видно изъ приведенныхъ опытовъ, содержаніе кислоты, при которомъ процессъ регенерации бѣлка изъ пептоновъ идетъ наиболѣе успѣшно, = 4.56—6.39%; въ среднемъ = 5.48%.

При содержаніи хлористоводородной кислоты, какъ выше, такъ и нисше противъ приведенныхъ цифръ, ферментациѣ протекаетъ менѣе энергично. Однако, даже при нейтральной реакціи химозинъ способенъ регенерировать бѣлокъ изъ пептоновъ, хотя и въ очень незначительной степени. Такъ, въ опытѣ № II количество бѣлка при нейтральной реакціи черезъ 18 часовъ послѣ начала опыта составляло всего 3.67% взятаго для опыта количества пептоновъ; въ опытахъ № III—V при тѣхъ же условіяхъ оно равнялось 1.91—3.00%. При щелочной реакціи про-

цесъ не идетъ вовсе, когда содержаніе щелочи ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ) доходитъ до 0.5 %; при меньшемъ содержаніи щелочи, напр., 0.25 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  ферментъ способенъ еще образовать бѣлокъ. Такъ, пептонъ изъ яичнаго альбумина далъ черезъ 4 часа довольно обильный осадокъ, хотя жидкость содержала 0.25 %  $\text{Na}_2\text{CO}_3$ .

Впрочемъ, когда въ качествѣ материала для опытовъ брался пептонъ Витте, намъ ни разу не удавалось получить ни слѣда бѣлка въ щелочной реакціи, хотя бы содержаніе щелочи и не превышало 0.25 %. Такую разницу можно объяснить слѣдующимъ образомъ. Регенерація пептона Витте совершаются вообще гораздо медленнѣе, чѣмъ приготовленныхъ непосредственно передъ опытомъ пептоновъ. Протекаетъ иногда 4—5 часовъ прежде, чѣмъ растворъ пептона Витте даетъ замѣтный осадокъ съ сычужнымъ ферментомъ. Изъ опытовъ Langley известно, какъ нестойки ферменты въ щелочныхъ растворахъ, особенно если къ обработкѣ щелочью присоединить еще нагреваніе. Можно думать, что въ опытахъ съ пептономъ Витте химозинъ успѣваетъ разрушиться прежде, чѣмъ реакція дойдетъ до образованія осадка — результатомъ, очевидно, будетъ неудача опыта.

При повышеніи содержанія хлористоводородной кислоты количество ферментационнаго осадка падаетъ, и, какъ только % HCl въ растворѣ достигаетъ 0.91 — ферментациія прекращается вовсе — жидкость послѣ 18-ти часового стоянія въ термостатѣ при 40° остается совершенно прозрачной и не оставляетъ на фильтрѣ ни слѣда осадка (см. опыты № III—V). Совсѣмъ иначе сказывается вліяніе высокаго содержанія кислоты органической, напр., уксусной, какъ въ опытѣ № I. Начиная съ малыхъ процентовъ кислоты, количество регенерирующагося пептона здѣсь непрерывно растетъ, сначало быстрѣе, затѣмъ медленнѣе, но даже и при содержаніи  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2 = 4.41\%$ , ферментациія не только не останавливается, а, напротивъ, становится энергичнѣй.

Нѣчто подобное имѣемъ мы въ случаѣ другого желудочнаго фермента — пепсина. Этотъ послѣдній также гораздо чувствительнѣе по отношенію къ минеральнымъ кислотамъ, чѣмъ къ органическимъ, и, въ то время какъ оптимумъ содержанія HCl = всего 1—2 % (Brücke), для органическихъ кислотъ онъ поднимается до 2 %.

Описанное отношеніе химозина къ кислотѣ проливаетъ свѣтъ на нѣкоторыя детали пищеварительного процесса въ живомъ желудкѣ. Наивыгоднѣйшее для пепсина содержаніе HCl въ пищеварительной жидкости = 1—2 %, въ то время какъ въ желудочномъ сокѣ собакъ, по опредѣленіямъ Павлова и Шумовой-Симановской, содержится 4.8—5.9 % хлористоводородной кислоты.

Варинскій<sup>145</sup>, нашель количество пептоновъ, образующихся при искусственномъ пепсиновомъ пищевареніи въ присутствії 0.2 % HCl, равнымъ 2.317 грам.; когда содержаніе HCl достигало 0.5 %, количество пептоновъ падало до 1.293 грам.; другими словами, въ послѣднемъ случаѣ ферментациія протекала почти въ два раза слабѣе, чѣмъ въ первомъ. Избыточная кислотность желудочнаго сока является, такимъ образомъ, весьма нецѣлесообразной въ отношеніи къ пептонизаціи бѣлковъ, и, можетъ быть, это было одной изъ причинъ, заставившихъ нѣкоторыхъ физиологовъ смотрѣть на свободную кислоту желудочнаго сока главнымъ образомъ, какъ на защитительное приспособленіе организма (ср. мнѣніе Винге о бактерицидныхъ свойствахъ желудочнаго сока). А между тѣмъ, на основаніи нашихъ опытовъ, можно заключить, что такое высокое содержаніе кислоты наиболѣе выгодно для другой ферментациіи, имѣющей мѣсто въ желудкѣ, для превращенія пептоновъ въ бѣлокъ.

Далѣе, являлся вопросъ, какъ относится химозинъ къ различнымъ кислотамъ, минеральнымъ и органическимъ, будетъ ли вліять природа кислоты на энергичность ферментационнаго процесса, или же, наоборотъ, одного присутствія извѣстнаго количества кислоты, все равно какого

состава и строения, достаточно для реакции между сычужнымъ ферментомъ и пептономъ.

Для рѣшенія этого вопроса мы опредѣляли количество ферментационнаго осадка въ присутствіи эквивалентныхъ количествъ различныхъ кислотъ. Кислоты примѣнялись въ нормальныхъ растворахъ; содержаніе кислоты опредѣлялось титрованіемъ.

Опытъ № VI. Нейтральный растворъ пептона Витте, содержащий 30·552 % органическаго вещества, разлить въ 4 стаканчика по 10 куб. сант. Затѣмъ въ каждый стаканчикъ прибавлено по 1 куб. сант. датскаго сычужнаго экстракта и по 2 куб. сант. нормальной кислоты; въ стаканчикъ № 1 налита была HCl, № 2 — H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, № 3 — C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub> и № 4 — C<sub>3</sub>H<sub>6</sub>O<sub>3</sub>.

Смѣси поставлены на 20 часовъ въ термостатъ при 40°. Дальнѣйшая обработка обычна.

№	Кислота			Физическія свойства.
		Количество регенерированн. пептона грам.	Количество регенерированн. пептона %	
1	Соляная	0.3893	12.74	
2	Сѣрная	0.4080	13.35	
3	Уксусная	0.3877	12.69	{ Студень.
4	Молочная	0.4538	14.85	

Опытъ № VII. Нейтральный растворъ пептона Витте, содержащий 22 % сухого остатка, распределенъ на 4 порціи по 10 куб. сант. Къ каждой прибавлено по 1 куб. сант. сычужнаго экстракта и по 1 куб. сант. нормальныхъ кислотъ хлористоводородной, сѣрной, уксусной и молочной. Всѣ порціи поставлены на 18 часовъ въ термостатъ при 40° С.

№	Кислота			Физическія свойства.
		Количество регенерированн. пептона грам.	Количество регенерированн. пептона %	
1	Соляная	0.1410	6.41	
2	Сѣрная	0.1455	6.61	
3	Уксусная	0.1175	5.34	
4	Молочная	0.1445	6.57	

Опытъ № VIII. Условія опыта тѣ же, что и въ предыдущемъ случаѣ.

№	Кислота			Физическія свойства.
		Количество регенерированн. пептона грам.	Количество регенерированн. пептона %	
1	HCl	0.1325	6.02	
2	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	0.1365	6.20	
3	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	0.1150	5.23	
4	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	0.1370	6.23	

Опытъ № IX. Условія тѣ же, что и въ опытѣ № VII.

№	Кислота			Физическія свойства.
		Количество регенерированн. пептона грам.	Количество регенерированн. пептона %	
1	HCl	0.1385	6.28	
2	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	0.1385	6.28	
3	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	0.1165	5.28	
4	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	0.1390	6.32	

Опытъ № X. Условія опыта тѣ же, что и въ опытѣ № VII.

№	Кислота			Физическія свойства.
		Количество регенерированн. пептона грам.	Количество регенерированн. пептона %	
1	HCl	0.1390	6.32	
2	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	0.1410	6.41	
3	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> O <sub>2</sub>	0.1170	5.32	
4	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub> O <sub>3</sub>	0.1390	6.32	

{ Мелко хлопчатый осадокъ.

Изъ приведенныхъ опыта можно заключить, что природа кислоты не оказываетъ сколько нибудь замѣтнаго вліянія на ферментацию. Весьма важнымъ условіемъ для послѣдней является присутствіе кислоты въ извѣстномъ количествѣ, но какую бы кислоту мы ни взяли для опыта, результатъ не мѣняется. Не то имѣемъ мы въ случаѣ пепсина. Послѣдний въ присутствіи хлористоводородной кислоты много энергичнѣе перевариваетъ бѣлки, чѣмъ въ присутствіи органическихъ или даже другихъ минеральныхъ кислотъ. Это вполнѣ согласуется съ теоріей C. Schmidt'a, согласно которой пищеварительнымъ дѣйствиемъ обладаетъ не свободный пепсинъ, а соединеніе послѣдняго съ  $HCl$ , такъ называемая пепсинохлористоводородная кислота. Что касается реакціи между химозиномъ и пептонами, конечно, здѣсь не можетъ быть и рѣчи о подобномъ соединеніи, такъ какъ реакція идетъ даже въ слабощелочной средѣ. Отсюда само собой вытекаетъ предположеніе, что кислота не входить въ соединеніе съ ферментомъ, а является однимъ изъ побочныхъ, хотя и весьма существенныхъ условій реакціи, согласно чему природа кислоты едва ли можетъ оказывать замѣтное вліяніе на ферментацию, что и подтверждается прямымъ опытомъ.

Другимъ существеннымъ условіемъ желудочного пищеваренія является концентрація пептонового раствора. Извѣстно, что по мѣрѣ накопленія продуктовъ гидролиза, переваривающая способность желудочного сока значительно падаетъ, а при достаточномъ содержаніи пептоновъ угасаетъ вовсе. Удаленіе пептоновъ діализомъ, разбавленіе водой или повышеніе кислотности жидкости вновь усиливаетъ переваривающую способность пепсинохлористоводородной кислоты. Нѣмъ бы ни обусловливалось вредное вліяніе пептоновъ — отнятіемъ ли воды (Brücke) пептонами, или нейтрализацией свободной кислоты желудочного сока (C. Schmidt \*),

\*) Въ новѣйшее время взгляды Schmidt'a получили косвенное подтвержденіе въ опытахъ Schindler'a, показавшаго, что альбумины и пептоны дѣйствительно способны связывать значительное количество кислоты.

или, наконецъ, описываемое явленіе представляетъ собой частный случай общаго закона, согласно которому всѣ ферментационные процессы ослабѣваютъ по мѣрѣ накопленія продуктовъ ферментации (Г. Тамманъ) — во всякомъ случаѣ самый фактъ замедленія пищеваренія по мѣрѣ накопленія пищеварительныхъ продуктовъ поставленъ въ сомнѣнія. Весьма интереснымъ, поэтому, представляется вопросъ, какъ относится вторая ферментация желудка къ указанному фактору. Для рѣшенія этого вопроса мы сравнивали количество ферментационнаго осадка, выраженное въ % взятаго для опыта количества пептоновъ, при различномъ содержаніи послѣднихъ въ жидкости. Всѣ прочія условія въ параллельныхъ опытахъ были, поестественному, одинаковы.

Опытъ № XI. Нейтрализованный растворъ пептона Витте, содержащий 35.328% сухого остатка, распределенъ на 11 порцій слѣдующимъ образомъ.

I	порц.	0.5	куб. сант.	пептонов.	раств.	+	9.5	к. с. воды.
II	"	1.0	"	"	"	+	9.0	" "
III	"	2.0	"	"	"	+	8.0	" "
IV	"	3.0	"	"	"	+	7.0	" "
V	"	4.0	"	"	"	+	6.0	" "
VI	"	5.0	"	"	"	+	5.0	" "
VII	"	6.0	"	"	"	+	4.0	" "
VIII	"	7.0	"	"	"	+	3.0	" "
IX	"	8.0	"	"	"	+	2.0	" "
X	"	9.0	"	"	"	+	1.0	" "
XI	"	10.0	"	"	"	+	0.0	" "

Къ каждой порціи прибавлено по 2 куб. сант. нормальной хлористоводородной кислоты и по 1 куб. сант. датской сычужной эссенціи, и затѣмъ всѣ порціи поставлены въ термостатъ при  $40^{\circ}$  на 24 часа. По истечении этого

времени осадокъ отфильтрованъ черезъ взвѣшенныя фильтры, промытъ, высушенъ и взвѣшенъ.

№	Количество пептона		Количество регенериров. пептона		Физическая свойства.
	грм.	%	грм.	%	
1	0.1766	1.36	0.0000	0.00	Осадка нѣть.
2	0.3533	2.72	0.0000	0.00	" "
3	0.7066	5.44	0.0000	0.00	" "
4	1.0599	8.15	0.0000	0.00	Осадокъ."
5	1.4132	10.86	0.0349	2.47	Осадокъ."
6	1.7664	13.58	0.1422	8.05	Подвижный студень.
7	2.1197	16.30	0.2195	10.35	
8	2.4730	19.01	0.2680	10.83	
9	2.8263	21.73	0.3715	13.15	Неподвижный студень.
10	3.1796	24.44	0.4165	13.09	" "
11	3.5328	27.16	0.4788	13.55	" "

Опытъ № XII. Нейтральный растворъ пептона Витте, содержащий 30.552% органическаго вещества, распределенъ на 6 порцій слѣдующимъ образомъ.

I	порц.	2	куб.	сант.	пептонов.	раств.	+	8	куб.	сант.	H <sub>2</sub> O
II	"	4	"	"	"	"	6	"	"	"	"
III	"	5	"	"	"	"	5	"	"	"	"
IV	"	6	"	"	"	"	4	"	"	"	"
V	"	8	"	"	"	"	2	"	"	"	"
VI	"	10	"	"	"	"	—				

Къ каждой порціи прибавлено затѣмъ по 2 куб. сант. нормальной хлористоводородной кислоты и по 1 куб. сант. датского сычужнаго экстракта, и всѣ порціи поставлены на 20 часовъ въ термостатъ при 40°. По истечении этого времени содержимое стаканчиковъ отфильтровано и обработано обычнымъ способомъ.

№	Количество пептона		Количество регенериров. пептона		Физическая свойства.
	грм.	%	грм.	%	
1	0.6110	4.70	0.0015	0.24	Прозрачная жидкость.
2	1.2221	9.40	0.0290	2.37	Осадокъ.
3	1.5276	11.75	0.0994	6.51	
4	1.8331	14.10	0.1675	9.14	Подвижный студень.
5	2.4420	18.80	0.2895	11.83	
6	3.0552	23.50	0.3905	12.78	Неподвижный студень.

Опыты даютъ весьма интересные результаты. Оказывается, что превращеніе пептоновъ въ бѣлокъ происходитъ тѣмъ успѣшнѣе, чѣмъ выше содержаніе пептона въ ферментационной жидкости; въ XI опытѣ при содержаніи пептона = 8.15 ферментація не идетъ вовсе, жидкость остается совершенно прозрачной. Въ другомъ опытѣ, правда, и при небольшихъ концентраціяхъ пептонового раствора наблюдается образованіе ферментационнаго осадка; но, во всякомъ случаѣ, и здѣсь количество его весьма незначительно; оно ростетъ параллельно съ повышениемъ содержанія пептоновъ. Такое отношеніе химозина весьма любопытно особенно потому, что позволяетъ до нѣкоторой степени ориентироваться въ пищеварительномъ процессѣ, какъ онъ происходитъ въ живомъ желудкѣ. Тотчасъ послѣ поступленія пищи въ желудокъ начинается пептонизація бѣлковъ и первое время идетъ весьма энергично; но по мѣрѣ того, какъ въ жидкости накапливаются продукты пептонизаціи, переваривание бѣлковъ замедляется болѣе и болѣе, съ тѣмъ, чтобы при достаточномъ содержаніи пептоновъ окончательно угаснуть. Но параллельно съ ослабленіемъ процесса расщепленія бѣлковой молекулы начинается и идетъ, все усиливаясь, процессъ регенерации бѣлка. Условія, неблагопріятныя для пептонизаціи, оказываются наиболѣе выгодными для превращенія пептоновъ въ бѣлокъ, и наоборотъ. Такимъ образомъ, изъ условій той и другой ферментаціи вытекаетъ сама собой преемственность этихъ двухъ процессовъ во времени. Конечно, только что описанная картина представляетъ собой лишь прибли-

зительную схему того сложного процесса, который протекает въ желудкѣ. Эта схема вполнѣ отвѣчала бы дѣйствительности, если бы въ явленіе не замѣшивалось всасыванье желудочнаго содержимаго и выдѣленіе желудочнаго сока, имѣюще мѣсто въ теченіе долгаго времени послѣ поступленія пищи въ желудокъ:

Съ цѣлью установить зависимость ферментации отъ содержанія фермента, были сдѣланы слѣдующіе опыты.

Опытъ № XIII. 30 % растворъ пептона Витте нейтрализованъ и распредѣленъ на 9 порцій по 6 куб. сант. Къ каждой порціи прибавлено по 2 куб. сант. нормальной хлористоводородной кислоты и затѣмъ

къ I порц. прибавл. 2.0 к. с. воды

" II "	"	1.8	"	"	и 0.2 к. с. сычужн. экстр.
" III "	"	1.6	"	"	0.4 " " "
" IV "	"	1.4	"	"	0.6 " " "
" V "	"	1.2	"	"	0.8 " " "
" VI "	"	1.0	"	"	1.0 " " "
" VII "	"	0.8	"	"	1.2 " " "
" VIII "	"	0.6	"	"	1.4 " " "
" IX "	"	0.4	"	"	1.6 " " "

Всѣ 9 порцій поставлены на сутки въ термостатъ при 40°. По истеченіи указаннаго времени нерастворимый осадокъ отфильтрованъ, промытъ на фильтрѣ водой, высушенъ при 110°, взвѣшено.

№	Коли- чество фермента	Количество регенерированн. пептона		Физическая свойства.
		грм.	%	
1	0	0.0000	0.00	Осадка нѣть.
2	x	0.0010	0.05	Опалесцирующая жидкость.
3	2x	0.1110	6.17	Прозрачный студень. Чрезъ слой студня въ 5 мм. толщиной можно читать.
4	3x	0.1245	6.91	Непрозрачный студень.
5	4x	0.1420	7.88	
6	5x	0.1530	8.50	
7	6x	0.1643	9.13	
8	7x	0.1775	9.86	
9	8x	0.1760	9.77	

Опытъ № XIV. Нейтральный 30 % растворъ пептона Витте распредѣленъ на 6 порцій по 7 куб. сант. Къ каждой прибавлено по 1 куб. сант. нормальной хлористоводородной кислоты и затѣмъ

къ I порц. прибавл. 2.0 к. с. воды

" II "	"	1.6	"	"	и 0.4 к. с. сычужн. экстр.
" III "	"	1.2	"	"	0.8 " " "
" IV "	"	0.8	"	"	1.2 " " "
" V "	"	0.4	"	"	1.6 " " "
" VI "	"	—	"	"	2.0 " " "

Послѣ суточнаго пребыванія въ термостатѣ при 40° нерастворимый остатокъ обработанъ обычнымъ способомъ.

№	Коли- чество фермента	Количество регенерированн. пептона		Физическая свойства.
		грм.	%	
1	0	0.0000	0.00	Прозрачная жидкость.
2	2x	0.1990	9.48	
3	4x	0.2050	9.76	
4	6x	0.2250	10.71	
5	8x	0.2230	10.62	Опалесцирующей студень.
6	10x	0.2212	10.51	

Результатъ опытовъ можно формулировать слѣдующимъ образомъ. При маломъ содержаніи фермента прибавка новаго количества сычужнаго экстракта влечетъ за собой увеличеніе количества ферментационнаго продукта въ довольно значительной степени. Вліяніе дальнѣйшихъ прибавокъ на ферментацию сказывается все слабѣе и слабѣе, и, наконецъ, наступаетъ такой моментъ, когда повышеніе содержанія фермента не оказываетъ ровно никакого вліянія на ферментацию — кривая, выражющая зависимость количества ферментационнаго осадка отъ содержанія фермента, становится параллельной абсциссе.

Точно такая же законность наблюдается, какъ извѣстно, и въ случаѣ другихъ ферментовъ — обстоятельство, лишній разъ доказывающее ферментативную природу процесса.

Другой признакъ ферментативныхъ процессовъ, усиление ферментации при повышеніи температуры до  $40^{\circ}$ , также налицо, какъ показываетъ слѣдующій опытъ.

Опытъ № XV. Пептонъ Витте въ 14,86% растворѣ съ прибавкой 5% HCl раздѣленъ на 6 порцій по 10 куб. сант.; къ каждой порціи прибавлено по 1 куб. сант. сырчужнаго экстракта. 3 изъ нихъ оставлены при комнатной температурѣ, 3 другія поставлены въ термостатъ при  $40^{\circ}$ . Черезъ 3 часа жидкость въ термостатѣ дала значительный осадокъ; въ то же самое время жидкость при комнатной температурѣ оставалась совершенно прозрачной. Черезъ 18 часовъ пробы при обыкновенной  $t^{\circ}$  дали слѣдующія количества осадка:

№	Количество регенерированн. пептона		Физическая свойства.
	грм.	%	
1	0.0520	3.50	
2	0.0550	3.70	
3	0.0470	3.16	

Хлощевидный осадокъ.

Въ то же время порціи, стоявшія въ термостатѣ, дали слѣдующія количества ферментационнаго продукта.

№	Количество регенерированн. пептона		Физическая свойства.
	грм.	%	
1	0.1550	10.43	
2	0.1510	10.16	
3	0.1510	10.16	

Хлопчатый осадокъ.

Извѣстно, что слизистая оболочка нѣкоторыхъ холоднокровныхъ животныхъ, напр., щуки, вырабатываетъ пепсинъ, нѣсколько отличный по своему отношенію къ различнымъ температурамъ отъ пепсина теплокровныхъ животныхъ. Пепсинъ щуки перевариваетъ бѣлокъ уже при  $0^{\circ}$  и, согласно опытамъ Норре-Сейлера<sup>145)</sup>, дѣйствуетъ энер-

гичнѣе при  $15^{\circ}$ , чѣмъ при  $40^{\circ}$ . Въ этомъ любопытномъ фактѣ можно видѣть не только доказательство различной природы ферментовъ холоднокровныхъ и теплокровныхъ животныхъ, но и интересный примѣръ приспособленія къ условіямъ среды, когда измѣняется самый химизмъ процессовъ, протекающихъ въ организмѣ. Возникаль вопросъ, подтверждается ли то же явленіе и на химозинѣ холоднокровныхъ животныхъ, обладаетъ ли и этотъ второй ферментъ желудочнаго сока свойствами, отличными отъ химозина теплокровныхъ и приспособленными къ температурнымъ условіямъ животнаго. Для рѣшенія этого вопроса желудокъ только что убитой щуки (въсомъ въ 5 фунтовъ) вырѣзывался изъ трупа, вскрывался и промывался водой; слизистая оболочка отдѣлялась отъ подлежащихъ слоевъ и, изрѣзанная на мелкіе куски, настаивалась въ теченіе сутокъ съ 0,5% HCl. Черезъ сутки куски слизистой отфильтрованы и фильтратъ, безцвѣтный, какъ вода, употребленъ для опытовъ.

Опытъ № XVI. 30% растворъ пептона Витте, содержащий 0,5% HCl разлитъ въ четыре стаканчика по 10 куб. сант. Къ каждому прибавлено по 1 куб. сант. вытяжки изъ слизистой оболочки щучьяго желудка; двѣ порціи поставлены въ термостатъ при  $40^{\circ}$ ; двѣ другія оставлены при комнатной температурѣ. Осадокъ отфильтрованъ чрезъ 18 часовъ.

№	Темпера- тура	Количество регенерированн. пептона	
		грм.	%
1	$20^{\circ}$	0.348	23.41
2	$20^{\circ}$	0.297	20.05
3	$40^{\circ}$	0.225	15.14
4	$40^{\circ}$	0.277	18.69

Результатъ взвѣшиванья подтверждаетъ, такимъ образомъ, высказанное предположеніе. Изъ отношенія химозина

шукъ къ температурѣ можно заключить, что онъ предста-  
вляетъ собой вещество, отличное отъ подобнаго же фермента  
теплокровныхъ животныхъ, дѣйствуя при  $20^{\circ}$  энергичнѣе,  
нежели при  $40^{\circ}$ .

Что касается хода ферментациіи во времени, то, какъ  
показываютъ нижеприведенные опыты, количество фермен-  
тационнаго осадка возрастаетъ въ теченіе первыхъ двухъ  
часовъ; далѣе, съ третьяго и до пятаго часа, количество  
продукта ферментациіи увеличивается значительно медленнѣе  
и, наконецъ, въ теченіе слѣдующихъ часовъ оно не мѣняется.  
Другими словами, ферментациія оканчивается въ теченіе  
 $5-6$  часовъ. Изъ тѣхъ же опытовъ видна разница въ  
дѣйствіи химозина на пептонъ Витте сравнительно съ  
дѣйствіемъ его на приготовленные непосредственно передъ  
опытомъ растворы пептоновъ. Такъ, смѣсь казеозъ дала  
осадокъ уже въ теченіе первого часа, въ то время какъ  
пептонъ Витте замутился только черезъ  $1\frac{1}{2}$  часа послѣ  
начала опыта. При опытахъ съ пептонами изъ міозина эта  
разница выступаетъ еще замѣтнѣе. Нагрѣтый до  $40^{\circ}$  раст-  
воръ міозинозъ, смѣшанный съ сычужнымъ ферментомъ,  
становится на глазахъ болѣе и болѣе мутнымъ и уже  
черезъ нѣсколько минутъ выдѣляеть обильный осадокъ.  
Отъ чего зависитъ эта разница, мы не беремся решить;  
ограничиваемся констатированіемъ факта, который, между  
прочимъ, служитъ для объясненія нѣкоторыхъ ниже изла-  
гаемыхъ опытовъ.

Опытъ № XVII. Растворъ продуктовъ перевариванья  
казеина, освобожденный отъ синтонина и отъ свертываю-  
щагося бѣлка, раздѣленъ на 6 порцій по 10 куб. сант.  
Каждая порція смѣшана съ 1 куб. сант. сычужнаго экс-  
тракта и 1 к. с. нормальной хлористоводородной кислоты.  
I-я порція вынута изъ термостата черезъ 1 часъ, вторая  
черезъ 2 часа и т. д. Осадокъ обрабатывался обычнымъ  
способомъ.

№	Время	Количество регенери- рованн. пептона грм.	Количество регенери- рованн. пептона за 1 часъ.	Физическія свойства.
1	1 часъ	0.0900	0.0900	Вездѣ обильный осадокъ.
2	2 "	0.1290	0.0390	
3	3 "	0.1488	0.0198	
4	4 "	0.1760	0.0272	
5	5 "	0.1970	0.0210	
6	6 "	0.1980	0.0010	

Опытъ № XVIII. Нейтральный 16.5 % растворъ  
пептона Витте раздѣленъ на 4 порціи; къ каждой при-  
бавлено по 0.2 % HCl и по 1 к. с. сычужнаго экстракта.

№	Время	Количество регенери- рованн. пептона грм.	Количество регенери- рованн. пептона %	Физическія свойства.
1	Черезъ 2 часа	0.1520	9.21	Хлопчатый осадокъ.
2	" 3 "	0.1620	9.81	
3	" 5 "	0.1720	10.42	
4	" 24 "	0.1830	11.09	

Наконецъ, оставалось решить вопросъ объ отношеніи  
различныхъ продуктовъ перевариванья къ сычужному фер-  
менту и опредѣлить количественно % регенерирующагося  
изъ этихъ веществъ бѣлка. Съ этой цѣлью добыты были  
прото-, гетеро-, дейтероальбумоза, амфо- и антипептонъ. Для  
изолированія первичныхъ альбумозъ, 10 % растворъ пептона  
Витте осаждался насыщеніемъ поваренной солью; всплы-  
вающій на верхъ осадокъ прото- и гетероальбумозы раство-  
ренъ въ небольшомъ количествѣ воды и, съ прибавкой  
тимола, поставленъ на діализаторъ. Черезъ 3 сутокъ со-  
держимое діализатора отфильтровано отъ осадка гетеро-  
альбумозы. Изъ сгущенного фільтратуаprotoальбумоза  
осаждена спиртомъ и промыта на фільтрѣ спиртомъ и  
эфиромъ и, наконецъ, высушена при  $100^{\circ}$ . Такой же  
обработкѣ подвергался осадокъ гетероальбумозы. Для полу-  
ченія дейтероальбумозы фільтратъ отъ осадка первичныхъ

альбумозъ, подкислялся 30 %, насыщенной хлористымъ натріемъ, уксусной кислотой до тѣхъ поръ, пока отфильтрованная проба жидкости послѣ нейтрализаціи не давала болѣе осадка съ сѣрномѣдной солью. Затѣмъ жидкость отфильтрована отъ осадка смѣси первичныхъ и вторичныхъ альбумозъ и поставлена на діализаторъ. Послѣ того какъ весь хлористый натрій перешелъ въ наружныя воды, содержимое діализатора осаждено насыщеніемъ сѣрноамміачной солью. Осадокъ дейтероальбумозы растворенъ въ водѣ и растворъ продіализированъ до исчезанія реакціи на сульфаты.

Наконецъ, содержимое діализатора упаривалось, и дейтероальбумоза осаждалась спиртомъ. Осадокъ промывался спиртомъ и эфиромъ и высушивался при 100°.

Для добыванія амфопептона 400 граммъ пептона Витте подвергались 2-хнедѣльному перевариванию съ сильно подкисленнымъ желудочнымъ сокомъ, полученнымъ изъ 5 свиныхъ желудковъ. Нейтрализованная жидкость насыщалась при кипяченіи сѣрнокислымъ аммоніемъ. По охлажденіи жидкость отфильтровывалась отъ кристалловъ соли и осадка альбумозъ и вновь нагревалась до кипѣнія. Затѣмъ, послѣ прибавки амміака и углекислаго аммонія, вновь насыщалась сѣрноамміачной солью; по охлажденіи ставилась на фільтръ; новый фільтратъ кипятился до исчезанія запаха амміака, подкислялся уксусной кислотой и снова осаждался  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ , вносимымъ до насыщенія жидкости. Фільтратъ отъ кристалловъ соли, осѣвшихъ при охлажденіи раствора, сгущался выпариваніемъ и смѣшивался съ  $\frac{1}{5}$  частью по объему спирта. Верхній слой снимался пипеткой и ставился въ охладительную смѣсь, причемъ выдѣлялось еще некоторое количество соли. Наконецъ, послѣдніе слѣды ея удалялись кипяченіемъ съ углебаріевой солью. Фільтратъ отъ сѣрно-кислаго барита освобождался отъ Ва осторожной прибавкой сѣрной кислоты, и новый фільтратъ сгущался на водянной банѣ до консистенціи

сиропа, и, наконецъ, пептонъ осаждался спиртомъ. По раствореніи осадка въ водѣ растворъ выпаривался до-суха сперва на водянной банѣ, а затѣмъ въ сушильномъ шкафу при 105°.

Въ качествѣ антипептона примѣнялся продуктъ, получаемый самоперевариванью железы т. наз. Drüsenerpton. Съ этой цѣлью 200 грам. сухого препарата поджелудочной железы, приготовленной по указаніямъ Кѣнне, подвергались самоперевариванью въ теченіи 6 сутокъ при 40° съ 1 литромъ 1% содового раствора (конечно, съ прибавкой тимола.) Жидкость, отфильтрованная отъ осадка амидокислотъ, отпаривалась и ставилась на холодъ для новой кристаллизации. Фільтратъ отъ нового кристаллическаго осадка смѣшивался со спиртомъ до начала осажденія пептона, и, послѣ того какъ этотъ послѣдній осадокъ былъ растворенъ легкимъ нагреваніемъ, жидкость вновь поставлена на холодъ и черезъ сутки отфильтрована отъ нового осадка амидокислотъ. Такъ какъ проба фільтрата не давала осажденія при насыщеніи кипящей жидкости сѣрноамміачной солью при всѣхъ трехъ реакціяхъ, то жидкость выпаривалась до густоты сиропа и осаждалась спиртомъ. Осадокъ антипептона растворялся въ водѣ, растворъ выпаривался до-суха на водянной банѣ и высушивался при 105°.

Опытъ № XIX. Точно отвѣшеннія количества ниже приведенныхъ продуктовъ пептонизаціи растворялись въ 10 куб. сант. 0.5 % HCl. Къ раствору прибавлялось по 5 куб. сант. датской эссенціи и смѣси поставлены на сутки въ термостатъ. По истеченіи этого времени осадки отфильтрованы, промыты, высушены, взвѣшены.

№	Вещество	Грм.	Количество	Количество	Физическая
			ретгенери- рованн. вещества грм.	ретгенери- рованн. вещества %	
1	Протальбумоза . . .	1.9920	0.2010	10.09	
2	Гетероальбумоза . .	1.4250	0.3790	26.59	
3	Дейтероальбумоза . .	2.0000	0.0570	2.85	
4	Амфопептонъ . . . .	2.0510	0.0190	0.92	
5	Антипептонъ . . . .	2.0700	0.0000	0.00	Прозрачная жидкость.

Осадокъ.

Результатъ только что описанного опыта можно формулировать слѣдующими словами: чѣмъ ближе данный пищеварительный продуктъ протеиновыхъ тѣлъ къ нативному бѣлку, чѣмъ въ большемъ масштабѣ способенъ онъ регенерировать бѣлокъ при дѣйствіи сывороточнаго фермента. Въ самомъ дѣлѣ, антипептонъ не далъ ни слѣда осадка.

Амфопентонъ и дейтероальбумоза дали весьма незначительный % бѣлка, но во всякомъ случаѣ изъ дейтероальбумозы получилось въ 3 раза болѣе бѣлка, чѣмъ изъ амфопентона. Первичныя альбумозы дали гораздо большее процентное количество бѣлка и, притомъ, гетероальбумоза, стоящая и по условіямъ растворимости, и по способности отчасти свертываться при нагреваніи ближе къ ангидридному бѣлку, чѣмъ протальбумоза, регенерировалась въ бѣлокъ въ наибольшемъ количествѣ, равномъ 25 % взятаго для опыта вещества.

## Глава V.

Въ качествѣ матеріала для получения продукта воздействиія химозина на пептоны, мы употребляли яичный альбуминъ, казеинъ, міозинъ и фибринозы; послѣднія въ томъ видѣ, какъ онъ находятся въ продажномъ пептонѣ Витте. Для добыванія яичнаго альбумина, освобожденный отъ перепонокъ и профильтрованный яичный бѣлокъ насыщался сѣрномагніевой солью *in substantia*. Фильтратъ отъ осадка глобулина вливался въ большое количество кипящей подкисленной воды; свертокъ альбумина промывался на фильтрѣ водой до исчезанія реакціи сульфатовъ. Казеинъ добывался осажденіемъ разведенного въ 4 раза водой молока уксусной кислотой. Осадокъ повторно стирался съ водой и промывался на фильтрѣ до полнаго удаленія кислоты. Для очищенія осадокъ растворялся въ разведенной натронной щелочи, фильтратъ вновь осаждался уксусной кислотой.

Для добыванія міозина тщательно освобожденное отъ жира и видимой соединительной ткани и изрубленное въ мясорубкѣ, лошадиное мясо промывалось водой до полнаго обеззвѣживанья. Бѣлая масса настаивалась затѣмъ съ 10% растворомъ хлористаго аммонія. Фильтратъ діализировался въ трубчатыхъ діализаторахъ до исчезанія реакціи на Cl<sup>-</sup>; осадокъ міозина вновь растворялся въ 10% NH<sub>4</sub>Cl и вновь діализировался; новый осадокъ міозина по раствореніи въ нашатырѣ свертывался внесеніемъ въ большое количество кипящей подкисленной воды и промывался на фильтрѣ до исчезанія реакціи хлоридовъ. Полученный такимъ образомъ

вещества переваривались искусственнымъ желудочнымъ сокомъ, приготовленнымъ суточнымъ настаиваньемъ слизистой оболочки свиного желудка съ 0.5% HCl. Переваривание при 40° продолжалось 2—3 дня. Пищеварительная смѣсь затѣмъ нейтрализовалась, нейтрализационный осадокъ отфильтровывался, фильтратъ подкислялся уксусной кислотой, нагрѣвался до кипѣнія и отфильтровывался отъ выдѣляющагося свертка. Жидкость, освобожденная такимъ образомъ отъ бѣлка и синтонина, нейтрализовалась и отпаривалась.

Сгущенный отпариваньемъ растворъ протеозъ подкислялся хлористоводородной кислотой въ количествѣ 0.4—0.5% и смѣшивался съ 1/5—1/10 частью по объему искусственного желудочного сока или датского сычужного экстракта. Смѣсь ставилась затѣмъ на 16—18 часовъ въ терmostатъ при 40°.

Вещество, являющееся результатомъ дѣйствія сычужного фермента на пептоны, представляется, какъ уже упомянуто, въ видѣ мелко-хлопчатаго, почти порошкообразнаго осадка, который или опускается на дно, или виситъ въ жидкости, что, какъ само собой понятно, зависитъ отъ отношенія удѣльныхъ вѣсовъ раствора и осадка. Пріемъ изолированія вещества состоялъ въ общихъ чертахъ, въ слѣдующемъ. Жидкость вмѣстѣ съ осадкомъ переносилась на гладкую фильтру и, послѣ того какъ растворъ пептона совершенно стекалъ, на что требовалось 10—18 часовъ, приступали къ промыванію осадка дестилированной водой. Эта часть обработки весьма существенна. Только въ томъ случаѣ, если промываніе было ведено до конца, до тѣхъ поръ, пока промывныя воды не даютъ больше біуретовой реакціи, удается растворить снятый съ фильтра осадокъ въ небольшомъ количествѣ щелочи. Въ противномъ случаѣ, благодаря присутствію альбумозъ и пептоновъ, обволакивающихъ осадокъ, приходится для его растворенія употреблять такія количества щелочи, которая во всякомъ случаѣ нельзя уже считать индифферентными. Какъ сказано, эта разница зависитъ, повидимому, отъ одновременного присутствія аль-

бумозъ, веществъ, способныхъ связывать щелочь, образуя съ ней соединенія по типу алькаліальбуминатовъ. Благодаря этому, приходится прибавить значительный избытокъ їдкаго натра противъ того количества, которое необходимо собственно для растворенія вещества.

По окончаніи промыванія осадокъ при помощи платинового шпаделя переносится въ фарфоровую ступку, гдѣ и распредѣляется по возможности равномерно въ такомъ количествѣ воды, чтобы смѣсь была совершенно жидкой. Прибавляя теперь къ смѣси по каплямъ нормального или обыкновенного реактивнаго (10%) раствора їдкаго натра, удается перевести осадокъ нацѣло въ растворъ — жидкость мгновенно становится прозрачной. Растворъ фильтруется; фильтрація идетъ очень быстро. Фильтратъ при нейтрализаціи уксусной кислотой выдѣляетъ объемистый осадокъ вещества. При этомъ можно подмѣтить слѣдующія особенности, которая, думается намъ, могутъ бросить нѣкоторый свѣтъ вообще на условія выдѣленія т. назыв. нейтрализационныхъ осадковъ бѣлковыхъ тѣлъ.

Въ томъ случаѣ, если для растворенія не было употреблено избытка щелочи, уже первыя капли кислоты вызываютъ появленіе полупрозрачныхъ, студенистыхъ, съ округленными контурами, хлопьевъ осадка. Реакція жидкости остается при этомъ щелочной. Прибавляя при постоянномъ помѣшиваніи кислоту далѣе, наблюдаютъ увеличеніе осадка и, наконецъ, достигаютъ пункта нейтрализаціи — проба жидкости неизмѣняетъ цвѣта ни красной, ни синей лакмусовой бумажки. Если теперь предоставить осадокъ вмѣстѣ съ жидкостью въ теченіе нѣсколькихъ минутъ самому себѣ, реакція смѣси становится рѣзко кислой, а осадокъ отчасти растворяется. Явленіе зависитъ отъ того, что хлопья осадка, обволакивающая падающія капли кислоты, затрудняютъ ея диффузію въ жидкость настолько, что при обычной, довольно медленной и осторожной нейтрализації, приходится все же прибавить нѣкоторый избытокъ кислоты противъ количества,

потребного собственно для нейтрализации жидкости; кислота, захваченная хлопьями осадка, только спустя некоторое время успевает продиффундировать в жидкость — и в результате получается сильно кислая реакция, ведущая к частичному растворению осадка. Известно, что условие образования нейтрализационных осадков в общем сходны с теми, что описаными, хотя обычно и не так резко выражены: для полного выделения осадка из щелочной жидкости требуется прибавить некоторый избыток кислоты. Можно думать, что и в этих случаях дело идет только о захватывании кислоты осадком белков — а собственно для образования нейтрализационных осадков кислая реакция не необходима.

Пользуясь этим наблюдением я увеличивал промежутки между двумя следующими друг за другом каплями кислоты, все время помешивая жидкость стеклянной палочкой. Через некоторое время компактные, резко отделявшиеся от щелочной жидкости хлопья, начиная со дна, мало по малу распределялись в равномерный, замедленно увеличивающийся в объеме осадок — и реакция жидкости из щелочной без всякой прибавки кислоты переходила в нейтральную.

Осадок отфильтровывался, промывался на фильтр водой, вновь растворялся в небольшом количестве щелочи. Для растворения требовалось теперь несколько меньшее количество щелкого натра, что, впрочем, стоило в полном соответствии со свойствами вообще белковых тель. Осадки белков по мере стояния в соприкосновении с водой теряют все более и более растворимость в своих обычных растворителях; так, глобулины через некоторое время становятся вовсе неспособными растворяться в соляных растворах; Монег указывает, что свежеосажденный алькалальбуминат и синтонин требуют для своего растворения гораздо меньше щелочи, тем же вещества, полежавшие более или менее долгое время на фильтре.

Профильтированный раствор вновь осаждался уксусной кислотой; наконец, после повторения операций растворения в щелком натре и осаждения кислотой в третий раз, вещество при точной нейтрализации выпадает из раствора целиком, так что фильтрат не дает вовсе буферовой реакции.

Употреблявшаяся для растворения вещества количества щелочи были настолько ничтожны, действовали они на вещество в течение такого короткого времени, что говорить об изменяющемся влиянии щелочи на изучаемое белковое тело едва ли приходится. Тем не менее, для контроля делались пробы на содержание в фильтрате от нейтрализационного осадка отщепленной в виде сиреневой щелочи сры — и всегда с отрицательным результатом. Далее, известно, что отношение индикаторов к щелочам в присутствии белков замедлено изменяется. Профессор Л. З. Морозовец указывает, между прочим, что до тех пор, пока щелочной раствор белка не дает известного розового окрашивания с фенолфталеином, в раствор нельзя признать присутствия свободной, т. е. не связанной с белком щелочи. Мы неоднократно пробовали указанным индикатором щелочные растворы описываемого вещества; результат был тот, что для растворения собственно требуется такое количество щелкого натра, которое не изменяет окраски фенолфталеина. Как иллюстрацию описанных отношений, позволю себе привести следующий опыт.

15—16/VIII 98. 500 грамм. пептона Витте растворены в 5 литрах воды. Нейтрализованный и профильтрованный раствор выпарен до объема 900 куб. сант. По охлаждении раствор смешан с 900 куб. сант. искусственного желудочного сока и поставлен в терmostat при 40° С.

На другой день осадок отфильтрован, промыт водой до исчезновения буферовой реакции в промывных водах и растворен в 1500 куб. сант. воды при помощи 50 куб. сант. нормального раствора щелкого натра (содержание NaOH

въ растворѣ, такимъ образомъ = 0.133 %). Растворъ профильтрованъ, точно нейтрализованъ уксусной кислотой и поставленъ на фильтръ. Фильтратъ, отпаренный до  $1/10$  первоначального объема, съ уксусно-винцовой солью не даетъ ни слѣда побурѣнія. Осадокъ растворенъ въ 500 куб. сант. воды съ прибавкой 25 куб. сант. нормального Ѳдкаго натра (содержание NaOH въ растворѣ = 0.2 %). Растворъ не даетъ съ фенолфталеиномъ окрашиванья. Растворъ снова профильтрованъ. Осажденіе было повторено еще 2 раза. Полученный въ концѣ концовъ растворъ осадка въ NaOH не окрашивалъ фенолфталеина и давалъ обычные студни.

Осажденное въ третій разъ вещество обрабатывалось на фильтрѣ спиртомъ и ээиромъ. Затѣмъ влажная масса снималась съ фильтра, отжималась слегка между фильтровальной бумагой и растиралась въ ступкѣ до улетучиванья ээира; затѣмъ вещество высушивалось при  $105^{\circ}\text{C}$ . Приготовленное такимъ образомъ тѣло имѣть видъ бѣлаго или чуть-чуть желтоватаго, мелкаго, какъ пыль, порошка. Во влажномъ состояніи на фильтрѣ вещество представляется въ видѣ объемистой, содержащей большое количество воды, полупрозрачной массы.

Вещество нерастворимо въ водѣ, растворяется въ слабыхъ растворахъ щелочей и кислотъ. Растворы совершенно прозрачны и легко фильтруются черезъ бумагу. Растворъ въ содѣ иногда слегка опалесцируетъ. Опалесценція, впрочемъ, замѣчается и на щелочныхъ растворахъ, особенно въ томъ случаѣ, если они не содержать на малѣйшаго избытка щелочи — такъ, напримѣръ, растворъ вещества, полученнаго изъ яичнаго альбумина, всегда болѣе или менѣе опалесцируетъ. По характеру эта опалесценція всего ближе подходитъ къ таковой же нашатырныхъ растворовъ міозина.

Несмотря на то, что свѣжеосажденное и промытое вещество, нанесенное на чувствительную синюю лакмусовую бумагку, оставляетъ на ней красное пятно, слѣдовательно, имѣть кислотныя свойства, намъ ни разу не удалось получить раствора вещества въ щелочи, который реагировалъ

бы кисло, какъ это, напримѣръ, наблюдается въ случаѣ алькаліальбумината. Взмученное въ водѣ съ углекальціевой солью, тѣло не вытѣсняетъ угольной кислоты и не растворяется — опять обратно тому, что мы имѣемъ въ случаѣ алькаліальбумината. Растворы въ двууглекисломъ натрѣ получаются пропусканіемъ тока угольной кислоты чрезъ щелочной растворъ вещества, причемъ оно вначалѣ переходитъ въ осадокъ, но затѣмъ, при пропусканіи воздуха черезъ жидкость, вновь растворяется, причемъ получается сильно опалесцирующій, однако, фильтрующейся безъ разложенія, растворъ. Въ соляныхъ растворахъ вещество растворяется, хотя въ очень небольшомъ количествѣ. Если нейтрализационный осадокъ настаивать нѣкоторое время съ 10 % растворомъ селитры, поваренной соли или нашатыря, оказывается, что нѣкоторое количество вещества переходитъ въ растворъ и фильтраціей можно получить иногда опалесцирующую, иногда совершенно прозрачную жидкость, которая даетъ при нагреваніи свертыванье въ видѣ ясно замѣтныхъ хлопьевъ. Явленіе свертыванья получалось настолько отчетливо, что въ нѣкоторыхъ случаяхъ было возможно опредѣлить температуру свертыванья. Она колебалась въ предѣлахъ, соотвѣтствующихъ температурѣ свертыванья сывороточнаго глобулина. Въ 10 % растворѣ хлористаго натрія и аммонія образование хлопьевъ въ жидкости наблюдалось при  $69^{\circ}\text{C}$ ; препарать другого приготовленія въ 15 % растворѣ азотнокаліевой соли свертывался при  $72$ — $75^{\circ}\text{C}$ ; наконецъ, еще новый препаратъ въ 10 % растворѣ селитры выдѣлялъ свертокъ при  $75^{\circ}$ , послѣ очень слабаго подкисленія уксусной кислотой при  $65$ — $70^{\circ}$ .

Соляной растворъ вещества не осаждается при разбавленіи 10 объемами воды; но уже кратковременное пропусканіе тока угольной кислоты вызываетъ образование осадка, вновь растворяющагося отъ прибавленія соли. Повторяю, что вещество растворяется въ соляныхъ растворахъ въ очень небольшомъ количествѣ, согласно чему и описанные

осадки очень незначительны — но, во всяком случае, образование ихъ отмѣчалось только тогда, если они были отчетливо замѣтны, въ противномъ случаѣ опять отбрасывался. Наиболѣе растворимымъ въ соляныхъ растворахъ оказался бѣлокъ, полученный изъ пептона Витте, следовательно, происходящій изъ фибрина. Вещества, получаемыя изъ другихъ бѣлковыхъ тѣлъ, настолько мало растворимы въ соляныхъ растворахъ, что опредѣлить температуру свертыванья ихъ намъ не удалось. Можетъ быть, эта разница въ растворимости стоитъ въ связи съ разницей % состава, такъ какъ ниже будуть приведены данныя, указывающія, что вещество, получаемое изъ пептона Витте, содержитъ значительно меньше С, нежели подобная же тѣла другого происхожденія.

Отношенія вещества въ соляномъ растворѣ вполнѣ соответствуютъ характеру глобулиновъ. Можно думать, что описываемое тѣло, дѣйствительно, принадлежитъ къ глобулинамъ, но подъ вліяніемъ повышенной ( $40^{\circ}$ ) температуры и продолжительного промыванія водой утратило въ значительной мѣрѣ свойство растворяться въ нейтральныхъ соляхъ. Подкрѣпленіемъ этому предположенію могутъ, между прочимъ, служить слѣдующіе опыты.

24/IX 98. Растворъ продуктовъ двухдневнаго переваривания альбумина нейтрализованъ, осадокъ отфильтрованъ, фильтратъ снова подкисленъ, прокипяченъ, жидкость отфильтрована отъ нового осадка и послѣ нейтрализации сгущена выпариваньемъ. Сычужный экстрактъ нейтрализованъ углемагніевой солью, профильтрованъ и въ количествѣ 10 объемныхъ процентовъ прибавленъ къ сгущенному раствору альбумозъ. Смѣсь нагрѣта до  $40^{\circ}$  и поставлена въ термостатъ. При кипяченіи смѣсь не давала свертыванья, а лишь еле замѣтную муть. Черезъ часъ совершенно прозрачный до того растворъ пріобрѣтаетъ опалесцирующей видъ и при кипяченіи даетъ хлопчатый, легко отдѣляющійся отъ жидкости свертокъ. Подкисленіе уксусной

кислотой обусловливаетъ образованіе еще болѣе плотныхъ тепловыхъ свертковъ. При насыщенніи жидкости сѣро-магніевой солью образуется осадокъ, фильтратъ отъ котораго не свертывается при кипяченіи. Осадокъ растворяется въ водѣ, и растворъ также даетъ при кипяченіи свертыванье.

28/IX 98. Растворъ пептона Витте (10%) освобожденъ отъ Са-солей прибавкой при кипяченіи щавелевокаліевой соли и смѣшанъ съ сырчужнымъ экстрактомъ; смѣсь подкислена уксусной кислотой и поставлена въ термостатъ. Черезъ 2 часа жидкость пріобрѣтаетъ опалесценцію и при кипяченіи даетъ объемистые, рыхлые, полуупрозрачные хлопья свертка.

Эти опыты даютъ поводъ предполагать, что предварительной ступенью вещества, получающагося въ результатахъ въ видѣ осадка, является растворимая и свертывающаяся отъ кипяченія форма бѣлка; послѣдній, повидимому, подъ вліяніемъ повышенной температуры теряетъ отчасти свою растворимость и даетъ тотъ осадокъ, который наблюдается въ качествѣ обычнаго продукта ферментациіи. Вліяніе температуры выясняется слѣдующимъ опытомъ.

Растворъ вещества въ 10% хлористомъ натріи далъ въ одномъ опыта послѣ 12 часоваго пребыванія въ термостатѣ при  $40^{\circ}$  сильную муть, а черезъ 36 часовъ довольно обильный хлопчатый осадокъ. Извѣстно, что и другие глобулины, напр., міозинъ, послѣ болѣе или менѣе продолжительного нагрѣванія до  $40^{\circ}$  въ соляномъ растворѣ переходятъ въ нерастворимое состояніе. Послѣ изслѣдованій Arthus и Ragès стало извѣстнымъ, какую существенную роль въ процессахъ ферментативнаго свертыванья бѣлковъ играютъ соли щелочнѣхъ земель. Повидимому, и для изучаемаго нами явленія ихъ значеніе не маловажно, какъ можно судить на основаніи слѣдующихъ опытовъ.

8/VI 98. Къ 10% раствору пептона Витте прибавленъ равный объемъ 1% раствора щавелевокаліевой соли. Смѣсь оставлена на нѣкоторое время для полнаго выдѣленія щавелевоизвестковой соли и затѣмъ отфильтрована. Фильтратъ

не даетъ осадка съ щавелевокаліевою солью. Такимъ же образомъ обработанъ сычужный экстрактъ. На 85 куб. сант. пептонового раствора взято 2 куб. сант. экстракта и смѣсь поставлена въ термостатъ при 40°.

100 куб. сант. 5% раствора пептона Витте (содержащаго щелочноземельныя соли) смѣшаны съ 2½ куб. сант. сычужного экстракта — эта вторая смѣсь также поставлена въ термостатъ.

Безъ Са-солей. Съ Са-солями.

Черезъ ½ часа. Прозрачная жидкость. Мутъ.

” 1 ” ” ”	Мутъ сильнѣй.
” 6 ” { ” ”	Обильный осадокъ.
при кипяченіи мутится.	

9/VI 98. 20% растворъ пептона Витте раздѣленъ на 2 порціи. Къ одной прибавлено 3% щавелевокаліевой соли и къ фільтрату 3 объемныхъ % сычужного экстракта, освобожденного отъ Са-солей. Другая просто смѣшана съ сычужнымъ экстрактомъ въ томъ видѣ, какъ онъ находится въ продажѣ. Обѣ смѣси поставлены на сутки въ термостатъ при 40° С. Декальцинированная порція не дала осадка; порція, содержащая щелочныя земли, дала довольно значительный осадокъ.

28/IX 98. 10% растворъ пептона Витте раздѣленъ на 2 порціи. Къ одной прибавлено при кипяченіи щавелевокислаго калія и жидкость затѣмъ профильтрована, другая оставлена безъ перемѣны. Затѣмъ та и другая отпарены до половинного объема и подкислены уксусной кислотой. Первая смѣшана съ сычужнымъ экстрактомъ, обработаннымъ щавелевокаліевой солью, вторая — съ сычужнымъ экстрактомъ безо всякой обработки.

Безъ Са-солей. Съ Са-солями.

Черезъ 1 часъ. Опалесцирующая жидкость. Осадокъ.

” 2 ”	Опалесцирующая жидкость, Осадокъ.
при кипяченіи свертывается.	

На основании всѣхъ приведенныхъ опытовъ можно думать, что первоначальной формой, въ которой получается регенерирующійся изъ пептоновъ въ изучаемыхъ условіяхъ бѣлокъ, является растворимое глобулиноподобное тѣло, которое затѣмъ, соединяясь съ Са-солями, переходитъ въ нерастворимую въ нейтральныхъ соляныхъ растворахъ модификацію.

Высказаться окончательно по затронутому вопросу мы не считаемъ себя въ правѣ, вслѣдствіе недостаточности произведенныхъ нами въ этомъ направлениі опытовъ. Детальное изученіе затронутыхъ отношеній можетъ послужить темой для отдѣльного изслѣдованія, настоящей же нашей задачей служить изслѣдованіе химического характера этого тѣла, которое является окончательнымъ продуктомъ реакціи; къ этому мы и возвращаемся.

Растворъ вещества, приготовленного по вышеописанному способу, въ ъдкомъ натрѣ или въ содѣ, если только онъ не содержитъ большого избытка щелочи, даетъ слѣдующія, весьма характерныя реакціи.

При нагрѣваніи растворъ застываетъ въ прозрачную студенистую массу, не выливающуюся изъ пробирки при опрокидываніи ея.

Образованіе студня происходитъ во время самого нагрѣванія, такъ что уже горячій растворъ застуденѣваетъ въ плотную массу, которая при дальнѣйшемъ нагрѣваніи приподнимается пузырьками газа, отдѣляющимися со дна пробирки, вся цѣликомъ. Избытокъ щелочи уничтожаетъ способность вещества давать студень при кипяченіи. Студень получается въ тѣхъ случаяхъ, если содержаніе вещества не ниже 3%; болѣе разведенные растворы не даютъ сплошнаго остуденѣнія, а выдѣляются рыхлые, пронизанные пузырьками газа, прозрачные хлопья свертка, которые послѣ непродолжительного стоянія отдѣляются отъ жидкости и опускаются на дно. Консистенція студня довольно своеобразна и не походитъ ни на одинъ изъ известныхъ видовъ

свертыванья; описываемый студень не напоминает по консистенции ни свертка кровяной плазмы, ни клея; тот и другой представляют собой, какъ извѣстно, болѣе или менѣе эластичныя и, главное, когерентныя массы, въ то время какъ описываемый студень очень легко разбивается на куски, вовсе не эластичные и легко растирающіеся въ однородную массу. Какъ уже сказано, болѣе разведенныя растворы вещества не застываютъ цѣликомъ, а выдѣляютъ такие же прозрачные, какъ и описываемый студень, но уже разъединенные хлопья. Если мы представимъ себѣ количество этихъ хлопьевъ настолько увеличеніемъ, что они займутъ всю жидкость, то мы, въ сущности и получимъ студень — изъ этого сопоставленія, думается намъ, всего лучше выясняется характерная консистенція описываемаго студня: онъ состоитъ изъ прозрачныхъ, студневидныхъ хлопьевъ свертка, но при указанной концентраціи ( $3\%$ ) раствора свертокъ этотъ занимаетъ всю жидкость. Слѣдующій опытъ еще болѣе подкрѣпляетъ данное толкованіе и выясняетъ характерную консистенцію студня. При пропускании угольной кислоты въ щелочной растворъ вещества оно даетъ т. назыв. нейтрализационный осадокъ. Если же налить въ стаканъ небольшой слой крѣпкаго раствора вещества и пропускать углекислый газъ надъ растворомъ, такъ чтобы газоотводная трубка не входила въ жидкость, а оканчивалась близко отъ ея уровня — жидкость застываетъ въ студень.

Изъ условій реакціи само собой вытекаетъ, что студень этотъ состоитъ изъ отдѣльныхъ хлопьевъ нейтрализационнаго осадка: жидкость застуденѣваетъ лишь потому, что эти хлопья удерживаютъ всю воду раствора. Описанная реакція представляетъ собой типичный примѣръ теплового свертыванья — свертокъ образуется во время нагреванія жидкости, при извѣстной концентраціи онъ отдѣляется отъ жидкости и садится на дно пробирки; отличие отъ обычныхъ свертковъ бѣлковыхъ тѣль заключается въ прозрачности

свертка. Свертокъ настолько рыхль, онъ заключаетъ въ себѣ такое большое количество воды и настолько не имѣеть стремленія сокращаться, съеживаться, что его коэффиціентъ преломленія равенъ или почти равенъ коэффиціенту преломленія первоначально взятаго раствора; въ случаѣ, если содержаніе вещества не ниже  $3\%$ , вся вода раствора захватывается сверткомъ — получается студень. Въ случаѣ менѣе концентрированныхъ растворовъ свертокъ захватываетъ только часть воды раствора — въ результатѣ являются прозрачные хлопья, плавающіе въ избыткѣ воды.

Описываемое свертыванье происходитъ въ отсутствіи сколько нибудь замѣтныхъ количествъ среднихъ солей. Такъ, сухой препаратъ очищенаго троекратнымъ осажденіемъ вещества содержитъ не болѣе  $0\cdot95\%$  золы. Слѣдовательно, употребляя  $3\%$  раствора вещества, мы имѣли въ растворѣ не болѣе  $0\cdot026\%$  солей — количество настолько незначительное, что имъ можно пренебречь. Въ присутствіи же среднихъ солей даже въ очень небольшихъ количествахъ растворъ и безъ нагреванія даетъ точно такой же студень. Такъ, растворъ вещества въ соляхъ бычачьей сыворотки самопроизвольно застуденѣвалъ черезъ 10—12 часовъ при обыкновенной комнатной температурѣ. Повидимому, существуетъ нѣкоторое опредѣленное отношеніе между количествомъ щелочи и содержаніемъ солей въ растворѣ, которое особенно благопріятно для образованія студня, потому что только что упомянутый студень, напр., растворялся при прибавленіи соды или Ѣдкаго натра.

Если содержаніе среднихъ солей повысить еще болѣе (мы употребляли 2—3 капли насыщенаго раствора соли на 5—10 куб. сант. раствора вещества), остуденѣніе при обыкновенной температурѣ получается уже чрезъ нѣсколько минутъ. Студень по консистенціи и по виду совершенно соотвѣтствуетъ студню, получаемому тепловымъ свертываньемъ вещества. Единственная разница, можетъ быть, состоитъ въ нѣсколько большей опалесценціи нѣкото-

рыхъ соляныхъ студней. Этому сходству внѣшняго вида соотвѣтствуетъ и сходство смысла и причины явленій въ томъ и другомъ случаѣ. Соли даютъ студень, такъ же осаждая вещество изъ раствора, какъ и нагрѣваніе въ отсутствіи солей. Осадокъ, захватывая всю воду раствора, даетъ студень. Что это такъ, можно доказать отношеніемъ къ солямъ болѣе разведенныхъ растворовъ вещества; послѣдніе, благодаря меньшему содержанію бѣлка, не застуденѣваются цѣликомъ, а выдѣляютъ объемистые, полуопрозрачные хлопья осадка. Повышенная еще болѣе концентрацію солей, получаемъ уже непрозрачные студни и осадки; непрозрачность зависитъ, очевидно, отъ отнятія средними солями воды отъ хлопьевъ осадка.

Проф. Л. З. Морожовецъ въ своемъ труде о бѣлковыхъ веществахъ<sup>85)</sup> приводитъ синоптическую таблицу, показывающую дѣйствіе различныхъ солей въ различныхъ концентраціяхъ на растворы бѣлковъ. Изъ этой таблицы, между прочимъ, явствуетъ, что азотнокаліевая соль точно такъ же, какъ углещелочныя соли неспособны ни при какихъ концентраціяхъ осаждать бѣлка изъ раствора. Описываемое бѣлковое тѣло представляетъ исключеніе изъ этого правила. Студни получались нами при дѣйствіи углекислыхъ калія, натрія и аммонія, нитратовъ, сульфатовъ и хлоридовъ тѣхъ же оснований. Осаждаемость углещелочными солями во всякомъ случаѣ представляетъ собой весьма характерный признакъ описываемаго тѣла и иллюстрируетъ основное свойство вещества, выражющееся въ стремленіи при дѣйствіи весьма мало энергичныхъ реактивовъ переходить въ гидрогель. Изъ различныхъ солей наиболѣе легко осаждаютъ описываемое вещество сульфаты и хлориды, затѣмъ слѣдуютъ нитраты и, наконецъ, карбонаты, дающіе студни въ крѣпкихъ растворахъ, а изъ разведенныхъ не осаждающіе вещества вовсе. Растворимыя соли щелочныхъ земель (Ba, Ca, Sr, Mg) въ ничтожныхъ количествахъ вызываютъ образование студней. Точно также соли тяжелыхъ металловъ,

какъ, напр., сѣрномѣдная, средняя и основная уксусносиневая соль, сулема, окисная и закисная азотиортутная соли, азотносеребряная, хлорное желѣзо и платина — всѣ даютъ студни.

Описанныя реакціи настолько характерны, что позволяютъ безошибочно идентифицировать вещества различного происхожденія. Нами были изслѣдованы продукты, получаемые изъ фибринна, казеина, яичнаго альбумина и міозина — всѣ они давали совершенно одинаковыя реакціи. Въ виду того, что ничто такъ не характеризуетъ это вещество, какъ его стремленіе переходить въ гидрогель и притомъ образовать его въ видѣ прозрачныхъ студней, мы предлагаемъ назвать его пластеиномъ; этимъ названіемъ мы и будемъ пользоваться въ дальнѣйшемъ изложеніи.

Пластеинъ даетъ всѣ цветные реакціи бѣлковыхъ тѣлъ — особенно красиво удаются съ нимъ реакціи Адамкевича и Либермана; съ сѣрномѣдной солью и Ѣдкимъ натромъ (біуретовая реакція) получается пурпурнофиолетовое окрашиванье, напоминающее реакцію альбумозъ и пептоновъ. Впрочемъ, какъ известно, пурпуровую окраску даютъ при указанныхъ условіяхъ и истинные бѣлки, напр., кристаллический вителлинъ.

Полученіе студенистыхъ осадковъ не представляетъ собой новости въ химіи бѣлковыхъ тѣлъ, и было время (въ серединѣ 80-хъ годовъ), когда вопросъ о студенистомъ состояніи бѣлковъ сильно занималъ ученыхъ, особенно русскихъ физіологовъ. Постараемся дать сжатый исторический обзоръ работъ, посвященныхъ разработкѣ этого вопроса.

Nathanael Lieberkühn<sup>71, 72, 73)</sup> впервые получилъ студни изъ яичнаго бѣлка, дѣйствуя на послѣдній болѣе или менѣе энергичными реактивами, какъ, напр., крѣпкая уксусная кислота, крѣпкій растворъ Ѣдкаго кали и пр.; въ сущности, Lieberkühn опредѣлилъ своими классическими опытами направление всѣхъ послѣдующихъ работъ по тому же вопросу; поэтому намъ кажется умѣстнымъ

нѣсколько подробнѣе остановиться на методикѣ и результатахъ Lieberkühn'a. „Прозрачный студень“, говорить авторъ, описывая отношеніе бѣлка къ юдкому кали: „который получается прибавкой небольшого количества юдкаго кали къ крѣпкому раствору бѣлка, въ присутствіи достаточного количества щелочи растворяется при нагреваніи и послѣ охлажденія уже не застываетъ. Бѣлокъ, разведенныи равнымъ объемомъ воды, оставался жидкимъ при обыкновенной температурѣ послѣ прибавки небольшого количества юдкаго кали, но при осторожномъ нагреваніи застывалъ въ студень“ (стр. 296).

Точно такие же студни получаются при дѣйствіи юдкаго натра. Въ послѣднемъ случаѣ, благодаря тому, что опытъ велся въ серебряномъ сосудѣ, авторъ могъ констатировать отщепленіе большого количества сѣры, покрывшей тигель чернымъ налетомъ сѣриистаго серебра. Съ аммакомъ на холоду автору не удалось получить остуденія; однако, послѣ того какъ смѣсь была осторожно подогрѣта, растворъ застылъ въ прозрачную однородную массу, совершенно подобную той, какая получается съ нелетучими щелочами.

Дѣйствіемъ концентрированныхъ органическихъ кислотъ (яичный бѣлокъ, разведенный вдвое водой, смѣшивался, напр., съ равнымъ объемомъ крѣпкой уксусной кислоты), а также фосфорной кислоты, автору удавалось также получать студенистые массы; наконецъ, спиртъ и эаиръ при извѣстныхъ условіяхъ также переводили яичный бѣлокъ въ студень. Изъ приведенного описанія способовъ, примѣнявшихся Lieberkühn'омъ для получения студней, легко видѣть, что авторъ имѣлъ въ своихъ рукахъ то, что въ настоящее время носитъ название „денатурированныхъ бѣлковъ“, т. е., алькаліальбуминаты или ацидальбумины. Пріемы автора были настолько энергичны, что студни, конечно, ни въ коемъ случаѣ не могли представлять собой неизмѣненнаго альбумина, а являлись веществомъ, отличнымъ отъ него

по составу, такъ какъ содержали по крайней мѣрѣ однимъ атомомъ сѣры менѣе, чѣмъ нативный бѣлокъ. Точно также и дѣйствіе крѣпкихъ органическихъ кислотъ едва ли можно считать индифферентной реакцией, не оставляющей болѣе или менѣе глубокаго слѣда на конституціи бѣлковой молекулы. Извѣстно, что ацидальбумины и по реакціямъ, и по составу отличны отъ того вещества, изъ котораго они произошли.

По тому же, приблизительно, методу получены были желеобразныи массы изъ сывороточнаго глобулина (Brücke<sup>11</sup>). Rollert<sup>110</sup>) достигалъ остуденія бѣлковъ, діализируя сгущенную вдвое кровянную сыворотку на растворахъ кислотъ или и просто смѣшивая ее съ небольшими количествами минеральныхъ кислотъ. Fokke<sup>37</sup>) получалъ студни известковаго и магнезіального альбумината, смѣшивая яичный бѣлокъ съ MgO или нанося на поверхность его слой юдкой извести. Всѣ упомянутые изслѣдователи сами считаютъ свои препараты денатурированными бѣлками, прямо называя ихъ алькаліальбуминатами или ацидальбуминами (синтонинами), и такое отношеніе къ вопросу, на нашъ взглядъ, вполнѣ логично. Въ самомъ дѣлѣ, исходя изъ вещества, растворъ котораго не даетъ студенистыхъ осадковъ (классическимъ объектомъ опытовъ является яичный альбуминъ) и дѣйствуя на него кислотами и щелочами, авторы получали новое вещество, характернымъ свойствомъ котораго было образование студней. Изъ условій опыта само собою вытекаетъ заключеніе, что перемѣна реакціи вещества обязана своимъ происхожденiemъ измѣняющему вліянію того агента, который былъ введенъ экспериментаторомъ; другими словами, что студни получаются не на счетъ альбумина, а на счетъ его щелочного или кислотного сочетанія. Таковы и были выводы всѣхъ перечисленныхъ авторовъ.

Единственнымъ исключениемъ являются работы Михайлова и его учениковъ<sup>80, 82, 112, 124</sup>). Михайлова старается доказать, что и неизмѣненные бѣлки, въ частности

яичный альбуминъ, способны при нѣкоторыхъ условияхъ переходить въ студенистое состояніе, сохраняя при этомъ всѣ свои свойства. Спрашивается, каковы же эти условія?

„Студенистый амміакъ-альбуминатъ . . . получается по нашимъ опытаамъ при смыщленіи равныхъ объемовъ цѣженаго бѣлка и продажного (10%) воднаго амміака и при послѣдующемъ нагрѣваніи надъ пламенемъ газовой горѣлки или въ горячей водянной банѣ“ (82, стр. 307).

„Нагрѣтые такимъ образомъ растворы при охлажденіи въ снѣгу застывали въ прозрачную стекловидную массу и при повторныхъ нагрѣваніяхъ и охлажденіяхъ повторно превращались въ жидкость и повторно застывали снова. И если бѣлокъ съ амміакомъ нагрѣвался не долго и не до температуры 100° С., то въ промывныхъ водахъ отъ амміачнаго студня нельзя было при пробѣ со свинцомъ найти и слѣда отщепленной сѣры“.

„Если разведенный вдвое бѣлокъ, съ цѣлью удаленія изъ него глобулиновъ и преформированныхъ уже студней, не конденсировать до первоначального объема, а нѣсколько менѣе, напр., на 2/3 и къ такому бѣлковому раствору прибавлять раствора Ѣдкаго кали средней концентраціи съ тонкой стеклянной палочки минимальными каплями, то получается „желатинозный“ студень, какъ и отъ амміака, т. е., повторно растворяющійся и твердѣющій при нагрѣваніи и охлажденіи и однако лишенный почти всегда хотя части своей неокисленной сѣры, легко открываемой въ промывныхъ водахъ студня въ видѣ муты пробою со свинцомъ“ (стр. 307 и 308). „Если обыкновенную acid. acetic. glaciale разбавить 1/5 частью воды, то при смыщленіи равныхъ объемовъ вдвое разведенаго и процѣженаго бѣлка и разбавленной такимъ образомъ кислоты, получается, какъ на холodu, такъ и при нагрѣваніи студень съ обычными его свойствами“ (стр. 308).

Изъ приведенныхъ цитатъ явствуетъ, что способы получения студней Михайловымъ и Хлопинымъ въ

точности соотвѣтствуютъ цитированнымъ выше пріемамъ Lieberkѣhна; между тѣмъ, авторы утверждаютъ, что полученные ими продукты не тождественны съ алькаліальбуминатомъ, а представляютъ собой неизмѣненный альбуминъ. Свое заключеніе авторы основываютъ, во первыхъ, на отсутствіи сѣристыхъ металловъ въ промывныхъ водахъ амміачнаго студня, если послѣдній нагрѣвался не долго и не до 100°. Говоря другими словами, въ методѣ получения амміачнаго студня даны условия для отщепленія неокисленной сѣры, и это отщепленіе обычно наблюдается, и только съ особыми предосторожностями удается иногда получить студень, не отдающій въ промывныя воды сѣристой щелочи. Студень, получаемый дѣйствиемъ Ѣдкаго кали, въ остальномъ совершенно сходный съ амміачнымъ студнемъ, всегда отдаетъ въ промывныя воды сульфидъ. Невольно является подозрѣніе, не основано ли отсутствіе реакціи со свинцомъ въ первомъ случаѣ просто на удерживаніи сѣристыхъ щелочей студнемъ; извѣстно, какъ энергично удерживаютъ студни алькаліальбуминатовъ не только соли, но гораздо болѣе легко дифундирующую щелочь. Во всякомъ случаѣ, было бы правильнѣй испытывать на содержаніе сѣристыхъ металловъ не промывныя воды студня, а фильтратъ отъ нейтрализованаго осадка. Къ сожалѣнію, подобнаго опыта авторы не описываютъ.

Другое доказательство авторовъ въ пользу альбуминаго характера ихъ студней основано на слѣдующихъ опытахъ. „Послѣ превращенія студня въ водный растворъ и послѣ удаленія щелочи или кислоты изъ сферы реакціи, получались вещества, въ своихъ существенныхъ чертахъ тождественные съ веществами, еще не превращенными въ студень; такъ, напр., яичный альбуминъ, переведенный слабыми кислотами или щелочами въ студень и изъ студня въ состояніе воднаго раствора, оказывался свертывающимся такъ же, какъ и обыкновенный растворъ яичнаго бѣлка.“ (стр. 305.)

Опытъ въ той постановкѣ, какъ онъ описанъ въ только что приведенной цитатѣ, вовсе не имѣетъ того значенія, которое ему придаютъ авторы, и допускаетъ объясненіе, не требующее никакихъ вспомогательныхъ гипотезъ, а потому и болѣе вѣроятное. Въ самомъ дѣлѣ, авторы не дѣлали точныхъ количественныхъ опытовъ, доказывающихъ, что реакція между бѣлкомъ и щелочью или кислотой доходитъ до конца, и весь бѣлокъ превращается въ щелочное resp. кислотное сочетаніе. Напротивъ, изъ словъ авторовъ, что калійный студень оказывается „лишеннымъ почти всегда хотя части своей неокисленной сѣры,” можно заключить, что при условіяхъ опыта только часть бѣлка превращается въ альбуминатъ, другая остается въ неизмѣненномъ видѣ. Вотъ этой то неизмѣненной части и обязанъ студень способностью свертываться по удаленіи щелочи или кислоты. Другими словами, приводимый авторами опытъ объясняется, на нашъ взглядъ, слѣдующимъ образомъ. Часть бѣлка переходитъ въ синтонинъ или алькаліальбуминатъ, и эта часть даетъ явленіе остуденія; неизмѣненная часть въ образованіи студня не участвуетъ. При послѣдующемъ кипяченіи воднаго раствора студня денатурированный бѣлокъ не участвуетъ въ образованіи теплового свертка; послѣдній получается исключительно на счетъ неизмѣненной части бѣлка; словомъ, остуденіе и тепловое свертыванье представляютъ собой реакціи не одного и того же вещества, а двухъ различныхъ веществъ, одновременно присутствующихъ въ жидкости, благодаря тому, что реакція бѣлка съ кислотой и щелочью не была ведена до конца.

Изъ всего сказанного вытекаетъ, что доказательства Михайлова въ пользу альбуминнаго характера его студней мало убѣдительны, и во всякомъ случаѣ, требуютъ дальнѣйшихъ опытовъ.

Возникаетъ вопросъ, присуща ли способность образовать студенистые осадки пластеину, какъ таковому, или же она является результатомъ обработки вещества щелочными

растворами, связанной съ переходомъ пластеина въ алькаліальбуминатъ?

Вопросъ этотъ весьма важенъ для разрѣшенія основной задачи настоящаго изслѣдованія. Въ самомъ дѣлѣ, намъ удалось показать, что бѣлковое тѣло, регенерирующееся изъ пептоновъ подъ влияніемъ сырчужнаго фермента, по своимъ реакціямъ тождественно, несмотря на различіе исходныхъ бѣлковъ, изъ которыхъ оно было получено. Если мы имѣли въ своихъ рукахъ денатурированный бѣлокъ, алькаліальбуминатъ, то вся доказательная сила тождественности реакцій веществъ различнаго происхожденія падаетъ сама собой; известно, что алькаліальбуминаты, изъ какихъ бы бѣлковыхъ тѣлъ они ни происходили, по своимъ реакціямъ въ общемъ весьма сходны. Поэтому, детальное теоретическое и экспериментальное разсмотрѣніе вопроса является въ высшей степени необходимымъ.

Изъ предпосланнаго исторического очерка нашихъ свѣдѣній о студенистыхъ бѣлкахъ можно видѣть, что все описанные авторами студни относятся къ бѣлкамъ, измѣненнымъ болѣе или менѣе энергичными реактивами и даже для получения сгустковъ „неизмѣненныхъ“ бѣлковъ Михайлова и Хлопина требовалось, однако, примѣненіе такого, далеко неиндивидифферентнаго агента, какъ 5 % растворъ амміака.

Всѣ изслѣдователи примѣняли щелочи и кислоты для полученія студней изъ такихъ бѣлковъ (классическимъ объектомъ всѣхъ подобныхъ опытовъ является бѣлокъ куриного яйца), которые уже и до обработки щелочью находились въ растворѣ и для растворенія собственно не требуютъ щелочной среды. Растворъ яичнаго бѣлка въ водѣ не даетъ студенистыхъ осадковъ, и требуется прибавить къ этому раствору реактива, чтобы онъ застылъ въ студень. Ясно, что самая постановка опыта въ указанныхъ условіяхъ наводитъ на мысль объ измѣняющемъ дѣйствіи реактива на бѣлковое тѣло, что и доказывается прямыми опытами: при полученіи калійнаго и натроннаго альбумината

отщепляется съра, и въ результатѣ реакціи получается тѣло и по реакціямъ, и по составу отличное отъ альбумина.

Въ нашемъ случаѣ едва ли можно говорить обѣ измѣняющемся дѣйствіи щелочи на пластеинъ, потому что прибавкой щелочи мы достигаемъ не перемѣны свойствъ растворенного уже вещества (какъ въ опытахъ авторовъ съ полученiemъ студней изъ яичнаго бѣлка), а только переводили въ растворъ вещество, въ чистой водѣ нерастворимое; какъ только содержаніе щелочи достигало той минимальной, въ сущности, величины, которая потребна для растворенія вещества, растворъ давалъ явленіе остановленія; прибавка избытка щелочи не только не содѣйствовала образованію студней (какъ можно было бы думать, если принимать за основаніе реакціи переходъ пластина въ алькаліальбуминатъ), а, наоборотъ, ослабляла или вовсе уничтожала способность вещества давать студенистые осадки. Въ химіи бѣлковыхъ тѣль считается установленнымъ фактъ, что очень разведенная щелочи растворяютъ бѣлокъ, не измѣня его свойствъ. Такъ, напр., Alex. Schmidt, растворяя параглобулинъ въ щелочи, нейтрализацией раствора получалъ вещество съ неизмѣнными свойствами. Словомъ, примѣненіе разведенной щелочи для растворенія нерастворимаго въ другихъ условіяхъ бѣлка едва ли можетъ возбудить подозрѣніе относительно денатурирующаго дѣйствія растворителя. Мало того, тѣ же свойства обнаруживаются пластиномъ раньше какой бы то ни было обработки, въ естественныхъ условіяхъ ферментациіи, когда вещество не встрѣчалось еще ни съ единой молекулой щелочи. Во всѣхъ опытахъ, описанныхъ въ IV главѣ, гдѣ содержаніе вещества въ жидкости достигаетъ 3 %, наблюдалось въ кислой средѣ, въ присутствії 0·18—0·73 % хлористоводородной кислоты образованіе студенистыхъ осадковъ. Образованіе студней въ самой ферментирующей жидкости наблюдалось нами многократно и можетъ быть осуществлено въ любой моментъ — стоитъ лишь выбрать, основываясь

на приведенныхъ въ IV главѣ данныхъ, такія условія, при которыхъ количество образующагося пластина не было бы ниже указаннаго %. Мы считаемъ остановленіе пептоновыхъ растворовъ при дѣйствіи на нихъ сычужнаго фермента особенно типичнымъ для разбираемаго процесса, такъ какъ въ этихъ случаяхъ характерное свойство пластина — образованіе студенистыхъ осадковъ, обнаруживается непосредственно при самой ферментациіи, подобно тому какъ раствореніе бѣлковъ при дѣйствіи пепсина и трипсина даетъ возможность заключить обѣ образованіи новыхъ, легко растворимыхъ веществъ — пептоновъ.

Далѣе, примѣняемыя нами количества щелочи были настолько незначительны, что растворъ не измѣнялъ цвѣта фенолфталеина; ясно, что онъ не содержалъ ни слѣда свободной щелочи; все количество щелочи, потребное для растворенія пластина, по всей вѣроятности, находится въ особомъ солеобразномъ сочетаніи съ бѣлкомъ, имѣющимъ свойство слабой кислоты (ср. описанную выше реакцію нейтрализационнаго осадка на лакмусъ). Тѣмъ не менѣе, мы многократно пробовали фильтратъ отъ нейтрализационнаго осадка на содержаніе въ немъ сѣрнистыхъ щелочей, но даже при выпариваніи нейтрального фильтрата до  $1/10$  первоначальнаго объема намъ ни разу не удалось констатировать ни слѣда побурѣнія при реакціи со свинцовыми солями. Таковы тѣ соображенія, которыя, на нашъ взглядъ, исключаютъ возможность образованія алькаліальбумината при употреблявшейся нами обработкѣ пластина. Но въ настоящее время, благодаря изслѣдованіямъ M ö g n e g 'а<sup>86)</sup> мы имѣемъ въ рукахъ данные, позволяющія на основаніи качественныхъ реакцій и нѣкоторыхъ количественныхъ отношеній изучаемаго вещества съ положительностью решить вопросъ, представляетъ ли оно алькаліальбуминатъ, или нѣть.

M ö g n e g слѣдующимъ образомъ характеризуетъ алькаліальбуминатъ.

Нейтрализационный осадокъ алькаліальбумината является въ видѣ непрозрачныхъ, кисло реагирующихъ хлопьевъ, въ то время какъ осадокъ синтонина болѣе студенистъ и прозраченъ и реагируетъ менѣе кисло. Алькаліальбуминатъ растворимъ какъ въ щелочахъ, такъ и въ растворѣ двухметаллическаго фосфорнокислого натра; синтонинъ въ щелочахъ растворимъ труднѣе, въ  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$  только отчасти. Алькаліальбуминатъ растворяется въ водѣ, въ которой взмучены углекислые соли кальція, барія, стронція или магнія, вытѣсня изъ этихъ солей угольную кислоту; синтонинъ не способенъ вытѣснить  $\text{CO}_2$  изъ углеземельныхъ солей и, соотвѣтственно этому, въ присутствіи ихъ, не переходитъ въ растворѣ. Алькаліальбуминатъ является такимъ образомъ довольно энергичной кислотой, повидимому многоосновной; по крайней мѣрѣ, растворѣ алькаліальбумината въ очень разведенномъ растворѣ соды реагируетъ кисло. Синтонинъ даетъ исключительно щелочно-реагирующіе содовые растворы. Алькаліальбуминатъ въ содовомъ растворѣ свертывается (при нагреваніи въ запаянной трубкѣ) при  $120^{\circ}$ , синтонинъ вовсе не способенъ давать явленіе теплового свертыванія. Хлористымъ натріемъ и сѣронатріевой солью *in substantia* алькаліальбуминатъ осаждается легко, хлористый аммоній осаждаетъ вещество съ трудомъ и не сполна. Насыщенный растворѣ поваренной соли осаждаетъ алькаліальбуминатъ гораздо труднѣе, чѣмъ синтонинъ. Небольшія количества хлористаго кальція и барія даютъ осадокъ, растворимый въ избыткѣ реактива и вновь появляющійся при разбавленіи водой — реакція, общая для алькаліальбумината и синтонина. Хлористоводородная и уксусная кислота осаждаются алькаліальбуминатъ только при кислой реакціи раствора, въ то время какъ синтонинъ даетъ съ кислотами осадокъ еще при щелочной реакціи. Особенно характерно отношеніе алькаліальбумината къ фосфорнокислымъ солямъ. Растворѣ алькаліальбумината въ содѣ въ присутствіи нейтрального натріеваго фосфата даетъ осадокъ съ кислотами только

тогда, когда весь фосфатъ переведенъ въ кислую соль. Кислымъ фосфорнокислымъ натромъ (однометаллическимъ) растворѣ алькаліальбумината въ содѣ при одновременномъ присутствіи нейтральнаго фосфата осаждается только тогда, когда на 1 молекулѣ нейтральной соли приходится 35—45 молекулъ кислой соли. Растворѣ въ фосфорнодвунатріевой соли точно также осаждается кислымъ фосфатомъ только тогда, когда 35—45 молекулъ однометаллической соли приходится на 1 молекулѣ двухметаллической. Растворѣ алькаліальбумината въ 0·1 % хлористоводородной кислотѣ даетъ осадокъ при нейтрализаціи. Этотъ осадокъ при дальнѣйшемъ прибавленіи щелочи растворяется въ присутствіи  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$  въ тотъ моментъ, когда только небольшая часть кислого фосфата перешла въ среднюю соль.

Растворы синтонина при указанныхъ условіяхъ осаждаются кислотами уже въ тотъ моментъ, когда отношеніе между молекулами нейтральнаго и кислого фосфата достигаетъ 1:5. Осадокъ синтонина, полученный при нейтрализаціи кислого раствора въ присутствіи однометаллическаго фосфата растворяется при дальнѣйшемъ прибавленіи щелочи только тогда, когда большая часть фосфата перешла въ среднюю соль.

Изслѣдованія Могнега даютъ очень характерную картину реакцій алькаліальбумината, что и позволяетъ воспользоваться ими для разрѣшенія занимающаго нась вопроса: представляетъ ли пластеинъ денатурированный бѣлокъ, алькаліальбуминатъ.

Отличія свойствъ пластина отъ алькаліальбумината охватываютъ всѣ тѣ реакціи, которыя должно считать характерными для послѣдняго бѣлка.

Перечислимъ свойства пластина въ томъ самомъ порядке, въ какомъ приведены свойства алькаліальбумината, чтобы дать возможность болѣе удобнаго сравненія этихъ тѣлъ.

Растворъ пластина въ содѣ и въ Ѣдкомъ натрѣ реагируетъ на лакмусовую бумажку всегда щелочно и, несмотря на многократныя попытки, намъ ни разу не удалось получить кислореагирующаго раствора пластина въ щелочи. Въ растворѣ двухметалльного фосфорнокислаго натра пластина не растворимъ; не растворяется онъ также и въ водѣ въ присутствіи карбонатовъ щелочныхъ земель. Пластина даетъ свертыванье при нагрѣваніи щелочного раствора ниже температуры кипѣнія. Одной изъ наиболѣе извѣстныхъ реакцій алькаліальбумината является именно отсутствіе свертыванья при кипяченіи растворовъ этого тѣла. Изъ нейтральныхъ солей не только хлористый аммоній, какъ сказано, осаждаетъ пластина, но и нитраты щелочей и даже углещелочные соли даютъ осадки въ растворахъ пластина. Отношеніе вещества къ селитрѣ и въ особенности къ углекислымъ щелочамъ можетъ служить существеннымъ признакомъ отличія пластина не только отъ алькаліальбумината, но и отъ другихъ бѣлковыхъ тѣлъ. Насыщенный растворъ хлористаго натрія, равно какъ и прочихъ вышепоименованныхъ солей, осаждаетъ пластина уже въ количествѣ 2—3 капель. Хлористые кальцій и барій въ минимальныхъ количествахъ даютъ осадки, нерастворимые въ избыткѣ реагтива. Кислоты даютъ нейтрализаціонный осадокъ задолго до полной нейтрализаціи жидкости, когда послѣдняя показываетъ еще ясно щелочную реакцію.

Наконецъ, отношеніе растворовъ пластина къ фосфорнокисловымъ солямъ можетъ служить еще болѣе рѣзкимъ отличительнымъ признакомъ отъ алькаліальбумината. Пластина вовсе нерастворимъ въ растворѣ фосфорнодвунатріевой соли; растворъ пластина въ щелочи въ присутствіи  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$  осаждается кислотой уже въ тотъ моментъ, когда отношеніе молекулъ нейтрального фосфата къ кислоту равняется всего 1:0.5. Слѣдовательно пластина осаждается кислотой въ указанныхъ условіяхъ не только несравненно легче алькаліальбумината, но въ 10 разъ легче даже син-

тонина, такъ какъ при образованіи нейтрализаціоннаго осадка послѣдняго отношеніе молекулъ  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$  къ  $\text{NaH}_2\text{PO}_4$  = 1:5.

Опыты, на основаніи которыхъ получено указанное отношеніе, дѣлались слѣдующимъ образомъ. Пластина, полученный изъ пептона Витте, растворялся въ Ѣдкомъ натрѣ, и растворъ нейтрализовался хлористоводородной кислотой, содержащей 0,1%  $\text{HCl}$ . Растворъ фосфорнокислаго натра былъ приготовленъ такой крѣпости, чтобы при смѣшаніи равныхъ объемовъ фосфорнокислаго раствора и 0,1% раствора  $\text{HCl}$  весь фосфорнокислый натръ переходилъ въ однометалльную соль.

Содержаніе  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$  опредѣлялось выпариваніемъ 100 куб. сант. раствора (для опытовъ употреблялся патрим phosphoricum purissimum pro analysi Мегека) и переведеніемъ сухого остатка въ пирофосфорную соль.

Предварительнымъ титрованіемъ опредѣлялось количество кислоты, требующееся для получения нейтрализаціоннаго осадка въ отсутствіи фосфата. Затѣмъ къ точно отмѣренному количеству раствора пластина прибавлялось опредѣленное же количество раствора фосфорнокислаго натра вышеозначенной концентраціи, и смѣсь вновь титровалась 0,1% хлористоводородной кислотой до появленія осадка. Для того, чтобы возможно болѣе точно и однообразно улавливать моментъ осажденія, мы поступали слѣдующимъ образомъ. Наклоняя стаканчикъ, мы заставляли жидкость тонкимъ слоемъ распредѣляться по стѣнкѣ; разсматривая слой стекающей внизъ жидкости на просвѣтъ, нетрудно уловить тотъ моментъ, когда въ немъ появляются правда очень мелкие и почти прозрачные, но во всякомъ случаѣ ясно замѣтные хлопья осадка. Однообразіе полученныхъ результатовъ всего болѣе говоритъ за точность опредѣленія. Изъ числа куб. сант. кислоты, потраченныхъ для осажденія пластина въ присутствіи фосфата, вычиталось число кубическихъ сантиметровъ, израсходованное въ предварительномъ опыту для нейтрализаціи щелочи раствора. Разность по-

казываетъ число куб. сантиметровъ кислоты, вошедшее въ реакцію съ фосфорнокислымъ натромъ. Отсюда нетрудно, далѣе, найти отношеніе между числомъ молекулъ нейтральнаго и кислаго фосфата, принимая во вниманіе, что растворъ кислоты эквивалентенъ фосфатному раствору. Такъ напр., указанная разность въ опытѣ № 6 = 2,9 куб. сант. Вычитая 2,9 изъ 10,0 (число куб. сант. фосфорннатріеваго раствора, употребленное для опыта) получаемъ 7,1; эта послѣдня цифра обозначаетъ въ смъ объемъ раствора, не вошедшаго въ реакцію съ кислотой, т. е. сохранившаго свой фосфатъ въ видѣ нейтральной соли; наоборотъ, фосфатъ, содержащийся въ 2,9 куб. сант. раствора, переведенъ въ кислую соль. Ясно, что отношеніе 7,1 : 2,9 и выражаетъ собой отношеніе молекулъ нейтрального фосфата къ кислому. Приводимъ описание опытовъ.

Пластеинъ распределенъ въ 150 смъ. воды и переведенъ въ растворъ при помощи 4,5 смъ. нормального раствора щідкаго натра. 10 смъ. раствора щелочи указанной концентраціи нейтрализуются 10,6 смъ. 0,1 % хлористоводородной кислоты (содержание щелочи въ растворѣ = 0,12 %). Съ этимъ растворомъ произведены были слѣдующіе опыты.

I. 10 смъ. раствора пластина + 20 смъ. воды при нейтрализаціи щелочи 0,1 % HCl дали осадокъ послѣ прибавки 8,5 смъ. кислоты.

См. 1 % HCl.	Агрегатное состояніе пластина и вицъ видѣ жидкости.		Реакція.
1,0	Жидкость совершенно прозрачна		Щелочная
2,0	" " "		"
3,0	" " "		"
4,0	" " "		"
5,0	" " "	Слабо щелочн.	
6,0	" " "		"
7,0	" " "		"
7,5	Опалесценція		"

См. 1,0% HCl.	Агрегатное состояніе пластина и вицъ видѣ жидкости.	Реакція
8,0	Опалесценція усиливается	Слабо щелоч.
8,5	Осадокъ	"
9,0	Осадокъ увеличивается	"
18,5	Частичное раствореніе осадка	Кислая
20,5	Осадокъ растворился вполнѣ	"

II. Условія опыта тѣ же, что и въ опытѣ № I.

См. 1 % HCl.	Агрегатное состояніе пластина и вицъ видѣ жидкости.	Реакція.
5,0	Жидкость совершенно прозрачна	Щелочная
6,0	" " "	"
7,0	" " "	"
7,5	Опалесценція	"
8,0	Непрозрачная жидкость	"
8,5	Осадокъ	"
19,2	Осадокъ растворился	Кислая

III. 10 смъ. раствора пластина + 10 смъ Na<sub>2</sub> HPO<sub>4</sub>.

См. 0,1% HCl.	Агрегатное состояніе пластина и вицъ видѣ жидкости.	Реакція.
5,0	Жидкость совершенно прозрачна	Щелочная
7,5	" " "	"
9,0	Легкая опалесценція	"
9,5	Опалесценція больше	"
10,0	Опалесценція увеличивается	"
11,0	Непрозрачная жидкость	"
12,0	Осадокъ	"
20,6	"	
29,5	Начало растворенія осадка	
30,3	Сильно опалесцирующая жидкость	
31,4	Слабо опалесцирующая жидкость	

Отношеніе молекулъ Na<sub>2</sub> HPO<sub>4</sub> и NaH<sub>2</sub> PO<sub>4</sub> = 13 : 7.

## IV. Условия опыта тѣ же, что и въ № III.

Сем. 0,1% HCl.	Агрегатное состояніе пластина и виѣшній видъ жидкости.	Реакція.
7,5	Жидкость прозрачна	Щелочная
8,0	Очень слабая опалесценція	"
8,5	" "	"
9,0	"	"
9,5	{ Опалесценція ростетъ	"
10,0	"	"
10,5	Очень сильная опалесценція	"
11,0	" "	"
11,5	Непрозрачная жидкость	"
12,8	Осадокъ	"
31,7	Осадокъ растворился	Кислая

Отношеніе молекулъ  $\text{Na}_2 \text{HPO}_4 : \text{NaH}_2 \text{PO}_4 = 8 : 6$ .

V. 10 ccm. раствора пластина + 10 ccm.  $\text{Na}_2 \text{HPO}_4$ .

Сем. 1,0% HCl.	Агрегатное состояніе пластина и виѣшній видъ жидкости.	Реакція.
5,0	Жидкость прозрачна	Щелочная
10,0	Опалесценція	"
10,5	Опалесценція усиливается	"
11,0	Непрозрачная жидкость	"
11,6	Осадокъ	"
31,1	Осадокъ растворился	Кислая

Отношеніе молекулъ  $\text{Na}_2 \text{HPO}_4 : \text{NaH}_2 \text{PO}_4 = 69 : 31$ .

VI. 10 ccm. раствора пластина + 10 ccm.  $\text{Na}_2 \text{HPO}_4$ .

Сем. 0,1% HCl.	Агрегатное состояніе пластина и виѣшній видъ жидкости.	Реакція.
5,0	Жидкость прозрачна	Щелочная
10,0	Легкая опалесценція	"
10,5	Опалесценція больше	"

Среднее (изъ 2 опытовъ) отношение  $\text{Na}_2 \text{HPO}_4 : \text{NaH}_2 \text{PO}_4 = 271 : 129$ , т. е. очень близко къ 2:1.

Сем. 0,1% HCl.	Агрегатное состояніе пластина и виѣшній видъ жидкости.	Реакція.
11,0	Непрозрачная жидкость	Щелочная
11,4	Осадокъ	"
31,2	Осадокъ растворился	Кислая

Отношеніе  $\text{Na}_2 \text{HPO}_4 : \text{NaH}_2 \text{PO}_4 = 71 : 29$ .  
**Среднее отношение (изъ 4 опытовъ)**  
 $\text{Na}_2 \text{HPO}_4 : \text{NaH}_2 \text{PO}_4 = 33 : 17$ , т. е. очень близко къ 2:1.

VII. 10 ccm. раствора пластина + 20 ccm.  $\text{Na}_2 \text{HPO}_4$ .

Сем. 0,1% HCl.	Агрегатное состояніе пластина и виѣшній видъ жидкости.	Реакція.
5,0	Жидкость прозрачна	Щелочная
10,0	Легкая опалесценція	"
10,6	" "	"
11,2	Опалесценція больше	"
11,5	Опалесценція увеличивается	"
12,5	Сильная опалесценція	"
13,5	Опалесценція ростетъ	"
14,0	Непрозрачная жидкость	"
14,9	Осадокъ	"

Отношеніе  $\text{Na}_2 \text{HPO}_4 : \text{NaH}_2 \text{PO}_4 = 17 : 8$ .

VIII. 10 ccm. раствора пластина + 20 ccm.  $\text{Na}_2 \text{HPO}_4$ .

Сем. 0,1% HCl.	Агрегатное состояніе пластина и виѣшній видъ жидкости.	Реакція.
5,0	Жидкость прозрачна	Щелочная
10,0	Легкая опалесценція	"
12,5	Опалесценція сильнѣ	"
15,0	Осадокъ	"
41,3	Осадокъ растворился	Кислая

Отношеніе  $\text{Na}_2 \text{HPO}_4 : \text{NaH}_2 \text{PO}_4 = 27 : 13$ .

Среднее (изъ 2 опытовъ) отношение  $\text{Na}_2 \text{HPO}_4 : \text{NaH}_2 \text{PO}_4 = 271 : 129$ , т. е. очень близко къ 2:1.

IX. 10 сст. раствора пластина + 30 сст.  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$ .

Сст. 0,1% HCl.	Агрегатное состояние пластина и видъ жидкости.	Реакція.
5,0	Жидкость прозрачна	Щелочная
7,5	" "	"
10,0	Очень слабая опалесценція	"
12,5	Слабая опалесценція	"
15,0	" "	"
16,0	Опалесценція сильнѣе	"
17,0	Опалесценція ростеть	"
17,5	Непрозрачная жидкость	"
18,0	" "	"
18,5	" "	"
18,8	Осадокъ	"
50,0	Осадокъ растворился	Кислая

Отношение  $\text{Na}_2\text{HPO}_4 : \text{NaH}_2\text{PO}_4 = 197 : 103$ .

X. 10 сст. раствора пластина + 30 сст.  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$ .

Сст. 0,1% HCl.	Агрегатное состояние пластина и видъ жидкости.	Реакція.
5,0	Жидкость прозрачна	Щелочная
10,0	Очень слабая опалесценція	"
15,0	Опалесценція больше	"
15,5	"	"
16,0	Опалесценція увеличивается	"
16,5	"	"
17,0	"	"
17,2	Непрозрачная жидкость	"
17,5	Осадокъ	"
51,0	Осадокъ растворился	Кислая

Отношениe  $\text{Na}_2\text{HPO}_4 : \text{NaH}_2\text{PO}_4 = 21 : 9$ .

Среднее (изъ 2 опытовъ) отношение  
 $\text{Na}_2\text{HPO}_4 : \text{NaH}_2\text{PO}_4 = 203 : 97$ , т. е. очень близко  
 къ 2 : 1.

Вышеизложенные факты позволяютъ заключить, что реакціи образования студней свойственны пластиину, какъ таковому, а не являются результатомъ обработки вещества щелочью.

Можно было предполагать, что отношение пластина къ реагентамъ, столь несходное съ обычными реакціями бѣлковыхъ тѣль, отразится такъ или иначе на процентномъ составѣ вещества, и данныя элементарного анализа выяснять, быть можетъ, причину отличія реакцій пластина отъ общизвѣстныхъ бѣлковыхъ реакцій. Для анализа три раза осажденное нейтрализацией щелочного раствора вещество обрабатывалось на фільтрѣ спиртомъ и эѳиромъ; эѳиръ удалялся растираньемъ въ ступкѣ слегка отжатаго между листами фільтровальной бумаги осадка. Затѣмъ почти сухое и стертое въ мелкій порошокъ вещество высушивалось при  $105^{\circ}$  до постояннаго вѣса.

Определеніе С и Н производилось въ платиновой лодочки въ открытой съ обоихъ концовъ трубкѣ въ струѣ кислорода. Трубка заряжалась слоемъ зерненої окиси мѣди и сплавленнымъ и растертымъ въ порошокъ хромовокислымъ свинцомъ; слой послѣдняго былъ значительно короче слоя окиси мѣди, во время сожженія накаливался до слabo краснаго каленія и послѣ 2-хъ определеній замѣнялся новымъ. Наконецъ, передняя часть трубки наполнялась мѣдными пробками, возстановленными парами метилового спирта.

Азотъ опредѣлялся по методу Kjeldahl'я, причемъ окислителемъ служила смѣсь крѣпкой сѣрной кислоты съ фосфорнымъ ангидридомъ съ прибавкой металлической ртути. Въ приемникъ наливалась сѣрная кислота, каждый куб. сант. которой соотвѣтствовалъ 0.001345 грам. N; содержание  $\text{H}_2\text{SO}_4$  было опредѣлено взвѣшиваньемъ въ видѣ  $\text{BaSO}_4$ ; наконецъ, индикаторомъ при обратномъ титрованіи оставшейся несвязанной сѣрной кислоты служила спиртовая настойка кошенили. Сѣра опредѣлялась по способу Либиха



о/о составь безольного вещества.

**Составъ пластина изъ мюзина.**

Составъ пластина изъ казеина.

№	Ве-щество грн.	CO <sub>2</sub> грн.	C %	H <sub>2</sub> O грн.	H %	$\frac{1}{10}$ N H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> , куб.сант.	N %	BaSO <sub>4</sub> , грн.	S %	Зола грн.	Зола %
I	0.3460	0.7040	55.49	0.2225	7.14	—	—	—	—	—	—
II	0.2550	0.4150	55.22	—	—	—	—	—	—	—	—
III	0.3900	—	—	—	—	33.0	14.78	—	—	—	—
IV	0.3840	—	—	—	—	37.8	14.38	—	—	—	—
V	1.0080	—	—	—	—	—	—	0.0520	0.71	—	—
VI	1.0000	—	—	—	—	—	—	0.0570	0.78	—	—
VII	1.0020	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0070	0.70

0/0 составъ беззольнаго вещества.

Близкое сходство % состава пластеиновъ различного происхождения можетъ служить достаточной гарантіей химической индивидуальности вещества. Наибольшая разница въ содержаниі углерода между пластеиномъ изъ міозина и изъ казеина не превышаетъ 0,85 %; для веществъ кристаллическихъ, можетъ быть, такая разница не допускала бы заключенія объ идентичности вещества. Въ химії бѣлковыхъ тѣль, благодаря трудности изолированія ихъ, такая разница не принимается въ расчетъ, примѣровъ чemu можно привести весьма много. Такъ, сывороточный альбуминъ, добытый изъ плеврального экссудата содержитъ 52·25С., въ то время какъ то же тѣло, добытое и анализированное тѣми же изслѣдователями (Hammarsten и Starke) и по тому же самому методу изъ кровяной сыворотки, найдено содержащимъ 53.05 С (разность = 0.80 %), фибринъ въ анализахъ Hammarsten'a<sup>43)</sup> давалъ колебанія С отъ 52.34—53.00 %, сывороточный глобулинъ по анализамъ того же автора содержитъ 52.32—53.30 % С (разница = 0.98 %).

Колебанія въ содержаниі Н пластеиновъ изъ различныхъ бѣлковыхъ тѣль не выходятъ изъ предѣловъ 0.41 %; наибольшая разница въ % количествѣ Н равна 0.17 %; кислородъ даетъ наибольшую разницу въ 0.62 %. Словомъ, на основаніи данныхъ элементарнаго анализа мы можемъ сдѣлать выводъ, что окончательнымъ продуктомъ дѣйствія сыворожнаго фермента на пептоны, изъ какого бы бѣлковаго тѣла послѣдніе ни происходили, является одно и то же вещество, обладающее кромъ тождественныхъ, весьма характерныхъ реакцій, одинаковымъ процентнымъ составомъ, который въ среднемъ выводѣ выражается слѣдующими цифрами:

C —	54.93
H —	7.29
N —	14.73
S —	1.29
O —	21.27

При вычислениі средняго % содержанія сѣры намѣренно не была принята въ разсчетъ цифра для казеинъ-пластеина; сдѣлано это на основаніи слѣдующихъ соображеній.

Казеинъ, приготовленный по способу Hammarsten'a, не содержитъ, какъ извѣстно, отцепляемой щелочами сѣры, и процентное содержаніе S въ казеинѣ по анализамъ Hammarsten'a = 0.80 %.

Въ продуктахъ переваривания казеина Chittenden нашелъ въ среднемъ 0.94 % S. Ясно, что вещество, образующееся изъ казеозъ, содержащихъ небольшое количество сѣры, и притомъ исключительно въ видѣ т. наз. „окисленной“, т. е., не отцепляемой щелочами, не можетъ содержать въ своемъ составѣ больше сѣры, чѣмъ исходный матеріалъ. Согласно съ этимъ, анализъ казеинъ-пластеина дадъ для него 0.74 % S. Принимая во вниманіе формулы бѣлковыхъ тѣль, данные Schützenberger'омъ и A. Gautier, въ которыхъ S находится въ количествѣ 3 паявъ, можно думать, что казеинъ-пластеинъ, точно также какъ казеинъ, содержитъ 2 пая сѣры и притомъ вся она находится въ видѣ т. наз. окисленной сѣры. Другіе пластеины, происходя изъ бѣлковыхъ веществъ, содержащихъ какъ окисленную, такъ и неокисленную сѣру, заключаютъ въ своеі составѣ два пая первой и 1 пай второй. Аналитическія данныя подтверждаютъ это предположеніе. Принимая въ міозинъ и альбуминъ-пластеинъ 3 S, вычисляемъ для 2 S казеинъ-пластеина % содержаніе S = 0.86; анализъ даетъ 0.74 %.

Высокое содержаніе С и небольшое сравнительно съ продуктами пептонизаціи содержаніе кислорода позволяютъ съ полнымъ правомъ заключить о вѣроятномъ смыслѣ реакціи, происходящей при ферментациіи пептоновъ съ химозиномъ. Уже a priori, основываясь на общепринятомъ взглядѣ на пептоны, какъ на продукты гидролитического расщепленія бѣлковыхъ тѣль, можно было ожидать, что

процессъ обратнаго перехода пептоновъ въ бѣлокъ долженъ сопровождаться выдѣленіемъ элементовъ воды; аналитическимъ результатомъ этого выдѣленія воды и является повышеніе % содержанія С и пониженіе содержанія О.

Но регенерациѣ вещества изъ продуктовъ его гидролиза, кромѣ выдѣленія элементовъ воды, характеризуется еще, какъ процессъ синтетической, усложненіемъ частицы. Отношеніе пластеина къ реактивамъ, весьма легкая осаждаемость его съ помощью такихъ солей ( $KNO_3$  и карбонаты щелочей), которая не осаждаются ни одно изъ извѣстныхъ бѣлковыхъ тѣлъ, не говоря уже объ альбумозахъ и пептонахъ, наконецъ, характерное стремленіе образовать студенистые осадки — всѣ эти свойства даютъ косвенное доказательство въ пользу усложненія частицы пептоновъ при переходѣ ихъ въ пластеинъ.

Повидимому, процессъ регенерациї бѣлка, подобно процессу гидролиза его, протекаетъ съ образованіемъ нѣсколькихъ промежуточныхъ стадій дегидратациї, отличныхъ другъ отъ друга по своему химическому составу. Мы уже раньше имѣли случай замѣтить, что ферментація идетъ гораздо медленнѣй въ томъ случаѣ, если въ качествѣ материала взять продажный пептонъ Витте. Изслѣдуя продукты ферментаціи въ этомъ послѣднемъ случаѣ, можно замѣтить нѣкоторую разницу сравнительно съ вышеописанными тѣлами. Именно, намъ ни разу не удалось наблюдать образованія студней уже во время самой ферментаціи въ случаѣ казеинъ-, альбуминъ- и міозинъ-пластеина. Наоборотъ, въ опытахъ съ пептономъ Витте остуденѣніе ферментационной жидкости при извѣстныхъ условіяхъ составляетъ правило. Впрочемъ, это единственное различіе, которое намъ удалось подмѣтить между тѣмъ и другимъ тѣломъ; данные элементарнаго анализа подтверждаютъ, однако, это предположеніе о нетождественности продуктовъ регенерациї бѣлка въ томъ и другомъ случаѣ, какъ это видно изъ нижеприведенной таблицы.

#### Составъ пластина изъ пептона Витте.

№	Вещество грм.	CO <sub>2</sub> грм.	C %	H <sub>2</sub> O грм.	H %	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> куб.сант.	N %	BaSO <sub>4</sub> грм.	S %	Зола грм.	Зола %
I	0.3100	0.6085	53.15	0.2045	7.32	—	—	—	—	—	—
II	0.3050	0.5970	53.41	0.1970	7.18	—	—	—	—	—	—
III	0.3255	—	—	—	—	37.0	15.27	—	—	—	—
IV	0.3280	—	—	—	—	37.25	15.27	—	—	—	—
V	1.0400	—	—	—	—	—	—	0.0950	1.25	—	—
VI	0.9990	—	—	—	—	—	—	—	—	0.004	0.4
0/0 составъ беззолынаго вещества.											
C	53.36	53.62	—	—	—	—	—	—	—	53.49	
H	7.35	7.20	—	—	—	—	—	—	—	7.27	
N	—	—	—	—	—	15.33	15.33	—	—	15.33	
S	—	—	—	—	—	—	—	—	1.25	1.25	
O	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	22.66

Содержание углерода въ веществѣ отличается отъ средней цифры для вышеприведенныхъ пластеиновъ на 1.44%; прочіе элементы содержатся въ количествахъ, отвѣчающихъ составу міозинг-, казеинъ- и альбуминъ-пластеиновъ. Можно поэтому думать, что, благодаря медленности, съ которой, какъ сказано, протекаетъ реакція въ случаѣ пептона Витте, процессъ останавливается на образованіи менѣе дегидратированной молекулы, что и сказывается меньшимъ % углерода и болѣе высокимъ содержаніемъ кислорода.

Возвращаясь къ вопросу, который мы поставили на разрѣшеніе путемъ элементарныхъ анализовъ, именно: зависитъ ли вышеописанное характерное отношеніе пластина къ реактивамъ отъ состава вещества, мы считаемъ себя въ правѣ отвѣтить на него утвердительно. При высокомъ содержании углерода пластиинъ заключаетъ въ составѣ своей частицы небольшое количество азота. Невольно является предположеніе, что именно этой характерной комбинаціи и присущъ тотъ въ высокой степени коллоидальный характеръ, который свойственъ пластиину и который обнаруживается легкой осаждаемостью вещества, образованіемъ студенистыхъ осадковъ и, наконецъ, способностью въ присутствіи небольшихъ количествъ солей самопроизвольно свертываться.

Конечно, это предположеніе, хотя оно естественнымъ образомъ вытекаетъ изъ фактическихъ данныхъ, не имѣть само по себѣ большої убѣдительности. Если, однако, намъ удастся показать на примѣрахъ другихъ бѣлковыхъ тѣлъ, что вышеприведенное отношеніе углерода къ азоту обусловливаетъ собой подобная пластиину качественные реакціи, предположеніе это приобрѣтетъ большую степень вѣроятности.

Среди пищеварительныхъ продуктовъ мы встрѣчаемъ тѣло, описанное Кюнне<sup>62)</sup>, которому присущи свойства, сходныя въ нѣкоторыхъ отношеніяхъ съ пластииномъ, и составъ котораго также близокъ къ составу пластина. Это

т. называемый антиальбумидъ и, въ частности, тотъ свертокъ, который даетъ антиальбумидъ при дѣйствіи на него искусственного панкреатического сока. Подвергая тепловой свертокъ бѣлковыхъ тѣлъ сыворотки кипяченію съ разведенной сѣрной кислотой, Кюнне получилъ, между прочимъ, нерастворимый остатокъ, который онъ и назвалъ антиальбумидомъ. Для очистки вещество повторно переваривалось искусственнымъ желудочнымъ сокомъ, непереваренный остатокъ растворялся въ содѣ и осаждался кислотой.

„Антіальбумидъ легко растворимъ въ 1% содовомъ растворѣ и въ 1/2% растворѣ щадкаго натра; при нейтрализаціи раствора онъ сполна выдѣляется въ видѣ осадка и щелочные растворы осаждаются 30% NaCl. Въ крѣпкой, также какъ и въ разведенной уксусной кислотѣ до растворенія въ содѣ альбумидъ не растворимъ; наоборотъ, послѣ обработки содой растворяется уже въ 2% уксусной кислотѣ. Въ сѣрной кислотѣ (4—5%) альбумидъ нерастворимъ ни до, ни послѣ растворенія въ содѣ. Растворъ въ 2% HCl не измѣняется при кипяченіи, даетъ обильный осадокъ съ желтой кровянной солью въ присутствіи уксусной кислоты; HNO<sub>3</sub> даетъ объемистый бѣлый осадокъ, растворимый только отчасти въ избыткѣ, даже при нагреваніи; въ послѣднемъ случаѣ осадокъ окрашивается въ интенсивный желтый цвѣтъ. Реактивъ Миллона окрашиваетъ альбумидъ въ красный цвѣтъ, сѣриомѣдная соль и щадкій натръ въ пурпуровый. Растворъ въ баритовой водѣ свертывается отчасти при кипяченіи. Солянокислый растворъ, послѣ осажденія содой, при дальнѣйшемъ прибавленіи ея иногда даетъ не совсѣмъ прозрачную жидкость вслѣдствіе осажденія щелочнаго раствора образующимся при реакціи хлористымъ натріемъ.... Мы растворили альбумидъ въ 1/2% растворѣ соды, смѣшали растворъ съ очень разведеннымъ и совершенно свободнымъ отъ лейцина и тирозина

настоемъ поджелудочной железы и поставили смѣсь въ термостатъ. Черезъ 2 часа растворъ замутился, черезъ 20 часовъ застылъ въ желеобразную массу." (Прокипяченный растворъ трипсина не давалъ явленія свертыванья).

Такимъ образомъ, антіальбумидъ представляетъ собой тѣло, свертывающееся при кипяченіи въ щелочномъ растворѣ, легко осаждаемое изъ этого раствора ничтожными количествами  $\text{NaCl}$  и съ настоемъ поджелудочной железы (всегда содержащимъ химозинъ) дающее студень. Эти свойства вполне соответствуютъ свойствамъ пластина и въ тоже время настолько характерны, что, напр., Кѣнне основнымъ признакомъ антіальбумида считаетъ способность его застывать въ желеобразную массу при обработкѣ настоемъ поджелудочной железы.

Процентный составъ вещества даетъ ту же характерную картину, что и составъ пластина.

100 грам. беззольного антіальбумида изъ сыворотки содержать

C — 54.51
H — 7.27
N — 14.31.

Составъ свертка того же тѣла, полученного настаиваниемъ съ искусственнымъ поджелудочнымъ сокомъ:

C — 58.09
H — 7.60
N — 12.61.

Антіальбумидъ изъ яичного альбумина содержитъ

C — 53.79
H — 7.08
N — 14.55.

Свертокъ этого антіальбумида

C — 55.54
H — 7.30
N — 14.20

Основываясь на сопоставленіи свойствъ и состава пластина и антіальбумида, мы думаемъ, что вышеописанныя реакціи первого, отчасти наблюдаемыя и съ антіальбумидомъ, слѣдуетъ отнести на счетъ своеобразнаго строенія вещества, выражающагося въ высокомъ содержаніи C и небольшомъ % N. Другими словами, образованіе студней характерно для пластина, какъ такового, и основывается на особенностяхъ химического строенія этого тѣла.

Вопросъ о тканеобразовательныхъ, пластическихъ функцияхъ бѣлковыхъ тѣлъ съ давнихъ поръ занимаетъ умы физиологовъ. Способность бѣлковъ переходить изъ растворимаго въ нерастворимое состояніе, образовать т. назыв. гидрогель рассматривается, какъ химической субстратъ формативной функции бѣлковыхъ тѣлъ. Основное вещество организованного міра — протоплазма представляется въ видѣ студенистаго прозрачнаго гидрогеля. Въ то же время источникомъ, изъ которого черпаютъ живыя ткани матеріалъ для построенія своихъ элементарныхъ составныхъ частей, является кровь и лимфа, та „внутренняя среда организма“, въ которой протекаетъ жизнедѣятельность всѣхъ его тканей и органовъ. Кровь заключаетъ въ себѣ растворы тѣхъ веществъ, которыхъ въ дальнѣйшемъ послужатъ для образования протоплазматического бѣлка. „Въ крови находятся гидрозоли, а въ тѣлѣ, мускулахъ и тканяхъ, и особенно на поверхности тѣла — гидрогели тѣхъ же самыхъ

веществъ. Изъ крови образуются всѣ ткани, и въ этомъ случаѣ гидрозоли переходятъ въ гидрогели. Отсутствіе кристаллизаціи, способность подъ вліяніемъ, повидимому, слабыхъ дѣятелей переходить изъ растворимаго состоянія въ нерастворимое, а также и студенистое состояніе гидрогелей составляютъ основныя свойства всякихъ коллоидовъ. Легкость перехода изъ гидрозоля въ гидрогель есть первое условіе возможности развитія организмовъ" (Д. Менделѣевъ. Основы химіи, 5-е изд., стр. 529).

Приведенная цитата какъ нельзя болѣе соотвѣтствуетъ свойствамъ пластина и какъ бы указываетъ ту роль, которую описываемое вещество призвано играть въ физіологическихъ процессахъ живого организма. Въ самомъ дѣлѣ, ничтожныя вліянія, какъ, напр., присутствіе среднихъ солей въ тѣхъ количествахъ, которыя содержатся нормально въ кровяной сывороткѣ и которая издавна носятъ название "физіологическихъ" количествъ, достаточны, чтобы вызвать образование студенистаго сгустка пластина, другими словами, осуществить переходъ этого тѣла изъ гидрозоля въ гидрогель, т. е., выполнить то основное условіе, которое предъявляется химиками ко всякому тканеобразовательному процессу.

Резюмируя все вышесказанное, мы можемъ охарактеризовать пластиинъ, какъ вещество, въ силу присущаго ему свойства при наличности условій, встрѣчающихся нормально въ организмѣ, давать студенистые сгустки, изъ всѣхъ бѣлковыхъ тѣлъ наиболѣе приспособленное къ тканеобразовательнымъ функциямъ организма.

Является, далѣе, вопросъ, какова дальнѣйшая судьба пластина въ организмѣ? Детальное разрѣшеніе этого вопроса должно составить тему для отдельного изслѣдованія, но нѣкоторыя соображенія по этому поводу мы считаемъ возможными высказать въ настоящее время.

Какъ приведено выше, Вгѣске<sup>10)</sup>, вскрывая трупы животныхъ, убитыхъ черезъ 6—8 часовъ послѣ приема

пищи, находилъ въ мельчайшихъ хилоносныхъ сосудахъ и въ центральномъ лимфатическомъ пространствѣ ворсинки довольно плотный бѣлковый свертокъ. Въ то же время лимфа животнаго найдена не только не свернувшейся въ просвѣтѣ сосудовъ, но даже и выпущенная свертывалась довольно медленно. Вгѣске объяснилъ образованіе этого свертка осажденіемъ синтонина изъ щелочнаго раствора въ хилусѣ прошедшіей насчетъ посмертныхъ измѣненій тканей кислотой. Объясненіе слишкомъ натянутое; синтонинъ осаждается при нейтрализаціи въ видѣ болѣе или менѣе легко отдѣляющихся отъ жидкости хлопьевъ, которые, конечно, не дали бы того довольно плотнаго, выдавливаемаго изъ либеркюновыхъ ампулъ въ видѣ червячка свертка, который описывается Вгѣске. Наблюденіе Вгѣске объясняется всего проще свойствами пластина. Всосанный хилоносными сосудами пластиинъ встрѣчаетъ въ лимфѣ такое отношеніе между щелочью и средними солями, при которомъ, какъ указано выше, описанное тѣло самопроизвольно свертывается и свертывается именно въ компактный, обнимающій всю жидкость студень. Словомъ, мы считаемъ наблюденіе Вгѣске прямой находкой пластина по ту сторону кишечной стѣнки, на пути къ кровеноснымъ сосудамъ.

Нѣсколько предварительныхъ опытовъ, поставленныхъ нами, даютъ поводъ предполагать, что при переходѣ въ кровяную сыворотку пластиинъ циркулируетъ въ ней въ качествѣ одной изъ составныхъ частей той смѣси, которая описывается подъ именемъ сывороточнаго глобулина и которую Намтарстенъ, наиболѣе подробно изучивший ея свойства, не считаетъ единичнымъ веществомъ. Температура свертыванья пластина въ соляныхъ растворахъ какъ разъ соотвѣтствуетъ температурѣ свертыванья сывороточнаго глобулина. Что касается растворимости въ соляхъ, то не говоря о томъ, что пластиинъ уже въ томъ видѣ, какъ онъ описанъ выше, хотя весьма мало, все же растворимъ въ

растворахъ среднихъ солей, можно думать, что въ кровянай сывороткѣ находятся вещества, которые способствуютъ растворенію бѣлковъ въ соляныхъ растворахъ. Такъ, казеинъ Hammarskѣn'a пріобрѣтаетъ свойство растворяться въ соляхъ послѣ прохожденія черезъ сыворотку. Повторяемъ, что эти соображенія высказываются только въ видѣ предварительныхъ и мы сочли умѣстнымъ заявить о нихъ, чтобы имѣть право на дальнѣйшую разработку вопроса.

## Глава VI.

Описанныя въ предыдущей главѣ свойства продукта, получаемаго при дѣйствіи сычужнаго фермента на пептоны, своеобразное отношеніе его къ реактивамъ, характерная способность образовать студенистые осадки, наконецъ, его процентный составъ, во всякомъ случаѣ, не позволяютъ подвести названное тѣло подъ то понятіе, которое мы разумѣемъ подъ именемъ альбумина и въ частности сывороточнаго альбумина. Какъ уже сказано, изъ всѣхъ извѣстныхъ бѣлковыхъ тѣлъ пластеинъ и по составу, и по реакціямъ ближе всего подходитъ къ продукту, найденному Кѣннѣ среди смѣси веществъ, получающихся при гидролитическомъ расщепленіи бѣлка, и названному авторомъ антіальбумидомъ. Между тѣмъ, въ наукѣ существуетъ мнѣніе, правда, не напечатанное себѣ много сторонниковъ, тѣмъ не менѣе и до сихъ поръ цитируемое въ учебникахъ, согласно которому ближайшимъ продуктомъ регенераціи пептоновъ въ желудкѣ является сывороточный альбуминъ.

Мнѣніе это основано ни на изолированіи альбумина изъ продуктовъ превращенія пептоновъ, ни даже на доказательствѣ его присутствія путемъ общеупотребительныхъ химическихъ реакцій, а выведено косвеннымъ путемъ изъ изученія условій питанія лягушечьяго сердца.

Работами Кронекер'а и его учениковъ Starling'a и Martius'a<sup>76)</sup> было доказано, что единственнымъ питательнымъ въ истинномъ смыслѣ слова веществомъ для

лягушечьяго сердца можетъ быть названъ сывороточный альбуминъ. По крайней мѣрѣ, растворы сывороточнаго альбумина въ состояніи вызвать къ новой дѣятельности, оживить, такъ сказать, лягушечье сердце, послѣ того какъ оно продолжительнымъ пропусканіемъ физиологического раствора поваренной соли доведено до полнаго истощенія запаса питательнаго матеріала въ сердечной мышцѣ и остановилось въ діастолѣ. Ни міозинъ, ни синтонинъ, пептонъ, казеинъ, яичный бѣлокъ, муцинъ, ни гликогенъ не имѣютъ, по опытамъ *Martius'a*, этого свойства. Пользуясь такимъ характернымъ отношеніемъ лягушечьяго сердца къ раствору сывороточнаго альбумина, ученики *Kronecker'a* пытались изслѣдоватъ химизмъ пищеварительныхъ процессовъ.

Ф. Оттъ<sup>99)</sup> нашелъ, что не только кровяная сыворотка, но и хилусъ собаки обладаетъ тѣми же питательными свойствами, которыя вообще характерны для сывороточнаго альбумина. Изъ этого наблюденія невольно рождалась мысль, не образуется ли альбуминъ внутри самаго пищеварительнаго канала и не переходитъ ли въ хилусъ уже въ готовомъ видѣ. Прямые опыты подтвердили это предположеніе. Діализированное содержимое желудка оказывалось способнымъ возстановлять пульсаціи сердца точно такъ же, какъ и хилусъ и кровяная сыворотка. Кровяная сыворотка, пептонизированная при помощи искусственного желудочного сока, утрачиваетъ это свойство и вновь его приобрѣтаетъ послѣ кратко-временного (въ теченіе  $1/2$  часа) пребыванія въ желудкѣ собаки.

Надежда Попова<sup>108)</sup> подтвердила и расширила наблюденія ф. Отта. По опытамъ Поповой только продукты пептическаго пищеваренія способны претерпѣвать превращеніе въ сывороточный альбуминъ, въ то время какъ антипептонъ какъ до, такъ и послѣ  $1/2$  часового пребыванія въ желудкѣ только что убитой собаки оказывается не только не питательнымъ, а прямо таки ядовитымъ для лягушечьяго сердца веществомъ. При пролусканіи раствора антипептона

сердце послѣ нѣсколькихъ судорожныхъ сокращеній оставалось въ систолѣ.

*Julia Brink*<sup>8)</sup> достигла такой же регенерациіи бѣлка изъ пептоновъ другимъ путемъ. Авторъ замѣтила, что загнившія растворы альбумозъ могутъ служить такимъ же хорошимъ питательнымъ матеріаломъ для сердца, какъ и сывороточный альбуминъ. Воспользовавшись этимъ наблюденіемъ *Brink* выдѣлила изъ гниющеї смѣси 2 вида микробовъ: 1) *micrococcus restituens* и 2) *bacillus virescens*; обоимъ имъ приписывается способность синтезировать сывороточный альбуминъ изъ продуктовъ пищеварительного разложенія бѣлковыхъ тѣлъ.

Таковъ методъ и таковы пріемы доказательства учениковъ *Kronecker'a*. Къ сказанному надо прибавить, что когда *Julia Brink* выдѣлила по способу *Nammarsten'a* сывороточный альбуминъ и попробовала дѣйствіе раствора изолированного вещества на сердце, оказалось, что такой растворъ вовсе не въ состояніи служить питательнымъ матеріаломъ для сердечной мышцы. Заключенія авторовъ, какъ и можно было ожидать, не вызвали довѣрія физиологовъ. Такъ, *Nammarsten*, реферируя работу Поповой и *Brink*, замѣчаетъ: „Für diese Ansicht sind indessen strenge bindende Beweise nicht beigebracht worden“ (*Lehrbuch*, S. 291).

Проф. Л. З. Мороковецъ<sup>85)</sup> по тому же поводу, между прочимъ, пишетъ: „Не менѣе странныи зачастую отношенія авторовъ и къ реагентамъ на протеинъ! Какихъ только реагентовъ не предлагалось! Однако, равнаго такому, какой предложенъ Ott'омъ и другими учениками *Kronecker'a*, неѣтъ! Лягушечье сердце, какъ чрезвычайно чувствительный реагентъ на сывороточный альбуминъ?! . . . Несмотря на то, что самъ же Ott опровергаетъ заключеніе *Martius'a*, находя, что и молоко такъ же хорошо служить для возбужденія сердца къ дѣятельности, какъ и сыворотка, Ott тѣмъ не менѣе признаетъ, какъ сказали выше, лягушечье

сердце за реагентъ на сывороточный альбуминъ!! Пробовалъ-ли Ott хотя какимъ нибудь путемъ приготовленный „сывороточный альбуминъ“ по Schmidt'у что-ли, или по Hammarsten'у? Нѣтъ!! Ott бралъ либо просто нормальную жидкости, либо сухую сыворотку съ боенъ! Этимъ однако не удовольствовался K ronecker и заставляетъ своихъ ученицъ Попову и Brink продѣлывать тѣ же опыты со всевозможными жидкостями, причемъ даже гніючія (!) протеиновыя жидкости вызывали сердце къ дѣятельности . . . Все приведенное о работахъ учениковъ K ronecker'a характеризуется фразою Brink, которую она заканчиваетъ описание своихъ отрицательныхъ опытовъ съ „чистымъ сывороточнымъ альбуминомъ“: „должны ли мы сказать, что не сывороточный альбуминъ питаетъ (въ данныхъ условіяхъ) сердце?“ (стр. 891 и 892)

Мнѣ не остается прибавить ни одного слова къ горячей, но вполнѣ справедливой критикѣ моего глубокоуважаемаго учителя. Позволю себѣ сдѣлать только слѣдующее замѣчаніе. Выводы учениковъ K ronecker'a основывались, между прочимъ, на томъ фактѣ, что естественные бѣлковые жидкости, употреблявшіяся авторами, по выдѣленіи изъ нихъ послѣдовательно всѣхъ бѣлковыхъ веществъ, за исключениемъ альбумина, не утрачивали своихъ питательныхъ свойствъ, но какъ только изъ жидкости выдѣлялось и это послѣднее остававшееся въ ней бѣлковое тѣло, жидкость становилась совершенно индифферентной по отношенію къ лягушечьему сердцу. Спрашивается, если бы существовали методы выдѣленія альбумина изъ кровяной сыворотки и молока прежде выдѣленія изъ нихъ глобулина resp. казеина, каковы были бы свойства полученныхъ "жидкостей", лишенныхъ альбумина, но сохраняющихъ въ себѣ другое нормально имъ присущіе виды бѣлковыхъ тѣлъ? Отрицательные результаты опытовъ съ растворами изолированного сывороточного альбумина, во всякомъ случаѣ, даютъ поводъ предполагать, что, быть можетъ, лишенная альбу-

мина, но содержащая другое присущіе имъ бѣлки сыворотка и молоко такъ же хорошо питають лягушечье сердце, какъ и натуральная кровь или сыворотка.

Словомъ, мы хотимъ сказать, что употреблявшіяся цитированными авторами приемъ доказательства заключалъ въ самомъ себѣ источникъ ошибки. Однако, открытый Ott'омъ и др., несмотря на ложное толкованіе его, сохранияетъ все свое значеніе: пептонъ, послѣ пребыванія въ желудкѣ, получаетъ способность служить питательнымъ материаломъ для работающей мышцы и вызывать къ дѣятельности истощенное лягушечье и черепашье сердце. Такъ какъ растворы альбумозъ и пептоновъ сами по себѣ вовсе не способны поддерживать пульсацію сердца, естественно думать, что послѣ пребыванія въ желудкѣ пептонъ претерпѣлъ какое то измѣненіе, перешелъ въ новое вещество, однимъ изъ довольно, пожалуй, характерныхъ свойствъ котораго можетъ служить упомянутое отношеніе къ лягушечьему сердцу.

Послѣ открытія Данилевскаго, регенерацію бѣлковъ изъ пептоновъ при тѣхъ условіяхъ, при которыхъ работали Ott и пр., можно себѣ объяснить исключительно воздействиѳмъ синтетичнаго фермента на пептоновые растворы, тѣмъ болѣе, что д-ръ Окуневъ специальными опытами доказалъ, что пептонъ, введенныи въ желудокъ, претерпѣваетъ то же превращеніе, какъ и *in vitro* при дѣйствіи раствора химозина. Однако, какъ мы видѣли выше, бѣлокъ, получаемый при этихъ условіяхъ, носить своеобразный химическій характеръ, совершенно отличный отъ свойствъ сывороточнаго альбумина. Являлся вопросъ, каково будетъ отношеніе пластина къ лягушечьему сердцу, окажется-ли онъ, подобно продуктамъ пептонизаціи бѣлковъ, совершенно индифферентнымъ веществомъ, или, наоборотъ, физиологически важнымъ тѣломъ, служа питательнымъ материаломъ для сердечной мышцы. Для разрѣшенія этого вопроса нами были произведены опыты, обстановка которыхъ въ точности отвѣ-

чала опытомъ Ott'a, Поповой и Brink, съ тѣмъ, однако, отличиемъ, что мѣсто пептонового раствора, регенерированного послѣ  $\frac{1}{2}$  часового пребыванія въ желудкѣ собаки, заступалъ изолированный и очищенный троекратнымъ осажденіемъ изъ щелочнаго раствора пластеинъ. Выше было указано, что послѣ такой обработки препарата фильтратъ отъ осадка при точной нейтрализаціи не даетъ ни слѣда біуретовой реакціи, что позволяетъ до нѣкоторой степени судить о чистотѣ вещества. Напомнимъ, что такой же обработкѣ подвергались и тѣ порціи пластеина, которыя шли для элементарнаго анализа.

На обезглавленной лягушкѣ вскрывалась грудная полость; послѣ разрѣза сердечной сорочки, ligamentum cordis перевязывалась и отрѣзывалась; при помощи лигатуры сердце откидывалось кверху; канюля Konecker'a вводилась въ разрѣзъ стѣнки венозной пазухи и фиксировалась лигатурой, проходящей по срединѣ предсердій и захватывающей bulbus aortarum. Всегда затѣмъ сердце изолировалось отъ окружающихъ тканей, ставилось на аппаратъ Konecker'a и соединялось съ бюреткой, содержащей физіологическій растворъ поваренной соли, причемъ начальныя сокращенія сердца записывались на врачающемся барабанѣ съ помощью барабанчика Mareya, соединенного съ замкнутой камерой, въ которой помѣщается сердце (методъ сердечной пletismografii).

Какъ только сокращенія сердца становились настолько слабыми, что уровень жидкости въ трубкѣ, соединяющей сердечный пletismographъ съ барабанчикомъ Marey не изменялъ своего положенія и сердечныя пульсациі можно было уловить только въ видѣ фибрillлярныхъ подергиваний поверхностныхъ мышечныхъ пучковъ, чрезъ полость сердца начинали пропускать физіологическій растворъ поваренной соли, подщелоченный щѣдкимъ или углекислымъ натромъ (содержаніе щелочи = 0,005 грам. на 100 куб. сант. раствора). Тотчасъ же пульсациі сердца начинались вновь и притомъ въ нѣкоторыхъ опытахъ достигали большей силы,

чѣмъ даже начальныя пульсациі, но уже вскорѣ сердце переставало биться вовсе, и перышко Mareeva барабанчика чертило прямую линію.

Помощью такого комбинированного прополаскиванья сердца нейтральнымъ и щелочнымъ растворомъ хлористаго натрія удается довести сердечную мышцу до полнаго истощенія, причемъ, однако, она не умираетъ, какъ не умираютъ и нервные элементы сердца. Доставка бѣлковаго питательнаго материала, напр., въ видѣ кровяной сыворотки, вновь вызываетъ энергичныя и правильно координированныя сердцебіенія.

Чрезъ истощенное сердце мы пропускали далѣе растворъ пластеина въ углекисломъ натрѣ. Спустя уже короткое время (5—6 мин.) сердце начинаетъ сокращаться сначала слабо, затѣмъ все болѣе и болѣе энергично; сердцебіенія продолжаются все время, пока въ полости сердца циркулируетъ растворъ пластеина; если вслѣдъ затѣмъ пропускать щелочной растворъ хлористаго натрія, сердце продолжаетъ нѣкоторое время сокращаться, но уже скоро успокаивается — доказательство того, что явленіе зависитъ не отъ раздражающихъ, а отъ питательныхъ свойствъ пластеина.

Всего было сдѣлано 4 опыта, причемъ первый, какъ предварительный, не регистрировался графически. Въ слѣдующихъ трехъ опытахъ, протоколы и регистрацію которыхъ мы приводимъ ниже, чтобы еще болѣе приблизиться къ нормальнымъ условіямъ, пластеинъ растворялся не въ углекисломъ натрѣ, а въ соляхъ сыворотки бычьей крови.

Какъ известно, Gaule приписывалъ питательное дѣятельствіе кровяной сыворотки исключительно ея минеральнымъ составнымъ частямъ. Дѣйствительно, если примѣнять въ началѣ опыта прополаскиванье сердца только нейтральнымъ растворомъ хлористаго натрія, то послѣдующее пропусканіе раствора солей сыворотки вновь вызываетъ къ дѣятельности остановившееся въ діастолѣ сердце.

Если же комбинировать промываніе нейтральнымъ ра-

створомъ поваренной соли съ послѣдующимъ пропусканиемъ щелочного раствора той же соли, то, какъ только сердце послѣ нѣсколькихъ пульсаций снова останавливается, соли сыворотки не оказываютъ ровно никакого дѣйствія, и перышко барабанчика Магеу'я остается неподвижнымъ. Стѣбль однако пропустить теперь нѣсколько куб. сант. раствора пластилина въ соляхъ сыворотки, чтобы сердце начало снова довольно энергично сокращаться. Для болѣе удобнаго ориентированья въ условіяхъ и ходѣ опыта мы приводимъ ниже протоколы 3-хъ опытовъ и въ приложениіи полученные кривыя.

Опытъ № I 19/IX 98. Сыворотка бычачьей крови сверталась и высушивалась на водяной банѣ. Сухой остатокъ обугливался въ той же платиновой чашкѣ, въ которой происходило высушивание. Уголь повторно извлекался кипяченой водой, вытяжки отфильтрованы, и соединенные фильтраты разбавлены до объема, равнаго объему взятой для опыта сыворотки (100 куб. сант.). Свѣжеосажденный пластилинъ растворялся въ этомъ растворѣ и давалъ совершенно прозрачную жидкость, имѣющую слабо-щелочную реакцію и при кипяченіи выдѣляющую характерные для пластилина рыхлые, полупрозрачные свертки. На другой день остатокъ раствора найденъ самопроизвольно свернувшимся.

Два послѣднія обстоятельства указываютъ, что описываемый растворъ не содержитъ избытка щелочи.

Обезглавленной лягушкѣ вскрыта грудная полость, сердце отворочено кверху, ligament cordis перерѣзана, въ надрѣзъ, сдѣланный въ стѣнкѣ sinus venosus, введена канюля Кронекера и укрѣплена лигатурой, проходящей по срединѣ предсердій. Приготовленное такимъ образомъ сердце поставлено на аппаратъ Кронекера. Прежде всего примѣнялось промываніе сердца физіологическимъ растворомъ поваренной соли, причемъ пульсации записывались пле-тизмографическимъ способомъ съ помощью барабанчика Марея.

Черезъ нѣкоторое время (1 ч. 20 м.) пульсации становятся все слабѣе и слабѣе и наконецъ исчезаютъ совершенно. Пропускается растворъ пластилина --- очень скоро сердце начинаетъ снова пульсировать. Когда было пропущено всего 25 куб. сант. пластилина, пропускается физіологический растворъ, но па этотъ разъ съ прибавкой соды (0,005 грм. на 100 куб. сант.) Черезъ нѣкоторое время сердце успокаивается. Пропусканіе раствора пластилина снова вызываетъ довольно энергичныя сокращенія сердца, продолжающіяся все время, пока пропускается пластилинъ. Вновь пропускается щелочной растворъ хлористаго натрія, и опять сердце черезъ нѣкоторое время успокаивается.

Опытъ № II 19/IX 98. Въ тотъ же день и съ тѣмъ же самымъ растворомъ пластилина былъ сдѣланъ еще опытъ. Постановка опыта была слѣдующая. Сперва пропускался физіологический растворъ поваренной соли, подщелоченный содой (5 грм. на 100 куб. сант.). Сердце успокаивается довольно быстро. Уровень жидкости въ стеклянной трубкѣ, соединяющей ванну съ барабанчикомъ Марея, остается совершенно неподвижнымъ. Пропускается растворъ пластилина. Тотчасъ же появляются пульсации и продолжаются все время, пока питающая жидкость омываетъ сердечную полость. Въ теченіе 14 минутъ пропущено всего 40 куб. сант. Подщелоченный содой физіологический растворъ поваренной соли вновь приводить сердце къ остановкѣ въ діастолѣ, но тотъ же физіологический растворъ съ прибавкой Ѣдкаго натра (0,005 грм. на 100 сант.) вызываетъ очень частыя и энергичныя сокращенія, которыя, однако, довольно скоро прекращаются. Снова пропускается пластилинъ, и вновь появляются сердечныя сокращенія, дѣйція все время, пока продолжается промываніе этимъ послѣднимъ растворомъ (25') и еще въ теченіе 35' послѣдующаго пропусканія физіологического раствора соли.

Опытъ № III 27/IX 98. Сердце промывается сперва физіологическимъ растворомъ поваренной соли съ прибавкой

5 мгр. NaOH на каждые 100 куб. сант. жидкости и доводится при этомъ до полнаго истощенія. Послѣдующее пропусканіе солей сыворотки не даетъ ни слѣда сокращенія, а пропусканіе раствора пластина въ соляхъ сыворотки вновь вызываетъ довольно энергичную работу сердца. Пропускаются опять соли сыворотки — сердце вновь успокаивается съ тѣмъ, однако, чтобы при послѣдующемъ вторичномъ пропусканиі раствора пластина опять начать довольно энергичная пульсациі.

Вышеописанные опыты опровергаютъ экспериментальнымъ путемъ взглядъ Кронекера на регенерацию бѣлковъ изъ пептоновъ въ желудочно-кишечномъ трактѣ. Такимъ образомъ, и a priori, и на дѣлѣ мысли Кронекера не оправдывается, и теорію превращенія пептоновъ непосредственно въ сывороточный альбуминъ можно считать лишенной всякихъ основаній. Съ другой стороны, тѣ же опыты даютъ положительный и, на нашъ взглядъ, довольно существенный результатъ, который вкратцѣ можно формулировать слѣдующимъ образомъ. Ни одинъ изъ изслѣдованныхъ бѣлковъ, изолированный и затѣмъ растворенный въ соответствующемъ растворителѣ, не способенъ, согласно даннымъ Martius'a, поддерживать жизнедѣятельность сердца; до сихъ поръ считается доказаннымъ, что только естественные протеиновые жидкости, т. е. смѣси весьма сложного и подчасъ не совсѣмъ точно изслѣдованного состава, могутъ служить питательнымъ материаломъ для сердечной мышцы. Съ другой стороны, пластинъ, изолированный и освобожденный, насколько это возможно, отъ всѣхъ примѣсей, т. е. тѣло, которое, на основаніи близкаго сходства % состава пластиновъ разнаго происхожденія, можно считать химическимъ индивидуумомъ, растворенный въ индифферентномъ растворѣ солей, способенъ вызывать къ дѣятельности истощенное лягушечье сердце.

Не вдаваясь въ болѣе или менѣе рискованныя спекуляціи, во всякомъ случаѣ, можно считать найденный фактъ не лишнимъ физиологического значенія. Путемъ опытовъ,

произведенныхъ исключительно *in vitro*, удается добыть вещество, обладающее свойствами, которыми до сихъ поръ характеризовались исключительно естественные жидкости организма. Ясно, что и вещество это приобрѣтастъ особенный физиологический интересъ и не можетъ считаться случайной находкой, пласкомъ, побочнымъ продуктомъ тѣхъ сложныхъ реакцій, которые имѣютъ мѣсто въ пищеварительномъ аппаратѣ. Словомъ, можно думать, что въ пластинѣ мы имѣемъ дальнѣйшую стадію того претворенія въ кровь и плоть пищевыхъ веществъ, которое издавна считается основной задачей пищеваренія и разъясненіе всѣхъ деталей котораго является идеаломъ физиологии питания. Мы ни на минуту не упускаемъ изъ вида, что интересующее настѣнное вещество по составу и по свойствамъ весьма далеко отъ тѣхъ бѣлковъ, которые нормальнымъ образомъ входятъ въ составъ кровяной плазмы. Но мы не думаемъ также, чтобы процессъ ассимиляціи оканчивался тамъ же, гдѣ онъ только начинается, т. е. внутри специально пищеварительныхъ органовъ. Резорбированный пластинъ встрѣтить на своемъ пути такой мощный и по истинѣ загадочный по своимъ функциямъ органъ, какимъ является печень, уже въ самой крови онъ можетъ претерпѣть такія превращенія, предсказать которыхъ, думается намъ, не возьметъ на себя ни одинъ химикъ въ мірѣ.

Словомъ, въ высшей степени вѣроятно, что бѣлокъ, получаемый дѣйствіемъ съчужнаго фермента на пептоны, подвергается въ дальнѣйшемъ цѣлому ряду болѣе или менѣе сложныхъ превращеній, но, во всякомъ случаѣ, онъ долженъ заключать въ себѣ такую группировку, которая характеризуетъ, между прочимъ, бѣлки крови, такъ какъ онъ одинаковымъ съ ними образомъ относится къ живому сердцу.

## Глава VII.

Бѣлковыя вещества пищи, прежде чѣмъ перейти въ составъ соковъ и тканей организма, распадаются подъ вліяніемъ пищеварительныхъ агентовъ на рядъ продуктовъ, носящихъ еще бѣлковый характеръ, но обладающихъ гораздо менѣе сложнымъ составомъ и меньшей величиной частицы. Непосредственно вслѣдъ за распадомъ, однако, начинается обратный процессъ, процессъ синтеза бѣлка изъ альбумозъ и пептоновъ. Оба эти процессы протекаютъ внутри пищеварительного канала и идутъ, можно сказать, рука обь руку. Такимъ образомъ, громадная сравнительно трата живыхъ силъ, расходуемая организмомъ на пищеварительные процессы, кажется какъ бы неимѣющею вовсе физиологического значенія, такъ какъ дѣйствіе одного фермента уничтожаетъ результаты другого, и по окончаніи пищеварительного акта все приходитъ къ тому же состоянію, которое было до поступленія пищи въ желудокъ. Ангидридный бѣлокъ, принятый животнымъ въ качествѣ питательного материала, послѣ цѣлаго ряда метаморфозъ, превращается вновь въ ангидридный бѣлокъ, и вся та сумма весьма сложныхъ химическихъ реакцій, которая имѣла мѣсто внутри пищеварительного аппарата, не можетъ быть направлена даже на облегченіе всасыванья коллоидальныхъ бѣлковыхъ тѣлъ, такъ какъ и неизмѣненные бѣлки всасываются въ очень значительномъ размѣрѣ. Физическая теорія пептонизаціи *Finkе*, сводящая весь смыслъ пищеварительныхъ процессовъ на образованіе легко дифундирующіхъ

и способныхъ резорбироваться веществъ, не выдерживаетъ, какъ показано выше, ни теоретической, ни экспериментальной критики. А между тѣмъ, мы привыкли видѣть, что животный организмъ, благодаря тѣмъ условіямъ, въ которыхъ онъ поставленъ, носить печать высокой цѣлесообразности даже въ побочныхъ своихъ функцияхъ, въ мельчайшихъ подробностяхъ строенія своего тѣла. Нецѣлесообразность такого капитального факта, какъ пищевареніе бѣлковыхъ веществъ, является поэтому очевидной нелѣпостью, *nonsense*. Постараемся же на основаніи всего вышеизложенного фактическаго и литературнаго матеріала выяснить физиологической смыслъ бѣлковаго пищеваренія, обосновать такие противоположные и другъ друга уничтожающіе процессы, какъ пептонизация и регенерація бѣлка изъ пептоновъ, на условіяхъ жизнедѣятельности и насущныхъ потребностяхъ животнаго организма, и прежде всего разберемъ, напр., условія питанія новорожденнаго, получающаго весьма простую и въ то же время самую, такъ сказать, нормальную бѣлковую пищу, указанную самой природой — молоко матери. Преобладающимъ въ количественномъ отношеніи бѣлкомъ въ молокѣ является какъ известно, казеинъ; количество другихъ бѣлокъ настолько ниже количества казеина, что мы можемъ пренебречь ими, считаясь только съ главной бѣлковой составной частью пищи новорожденнаго, казеиномъ. Согласно опытамъ *Eichhorst*'а (см. I главу) казеинъ молока всасывается почти цѣликомъ безъ участія какихъ либо протеолитическихъ ферментовъ, т-е. въ неизмѣненномъ коллоидальномъ видѣ. Другими словами, со стороны физическихъ условій организма нѣть никакихъ препятствій для перехода неизмѣненного казеина въ ткани и органы животнаго. Однако, если бы онъ дѣйствительно всасывался въ томъ видѣ, въ какомъ онъ находится въ молокѣ и выдѣляется изъ послѣдняго по общепотребительнымъ методамъ, онъ не могъ бы служить питательнымъ и формативнымъ цѣлямъ организма, такъ какъ онъ цѣликомъ выдѣлился

бы почками. Организмъ относится къ неизмѣненному казеину, какъ къ веществу чуждому и даже ничтожныя количества его (Neimister, напр. вспрыскиваль собакъ средней величины 0·82 грам. казеина и получилъ бѣлокъ въ мочѣ) не переносятся организмомъ и выдѣляются тѣмъ органомъ, назначеніе которого состоитъ вообще въ выведеніи качественно или количественно чуждыхъ организму веществъ. Ясно, что не въ физическихъ свойствахъ казеина нужно искать причины, дѣлающіе необходимымъ пищеварительное превращеніе вещества, а въ его химическомъ строеніи, которое не отвѣчаетъ условіямъ, предъявляемымъ организмомъ къ питательному веществу въ истинномъ смыслѣ слова.

Возьмемъ другой примѣръ. Изъ работъ Tégar, Brown-Séquard, Bessuerel et Barreswil, Hammond, Bernard, Lehmann, Ferret, Landois, v. Noorden и Stewart известно, что при чрезмѣрномъ принятіи въ пищу яичного бѣлка часть его выдѣляется почками, получается, такъ сказать, пищевая альбуминурія. Этотъ примѣръ еще болѣе убѣдителенъ. Въ самомъ дѣлѣ, не только дана теоретическая возможность всасыванія неизмѣненного яичного альбумина, но и на дѣлѣ онъ перешелъ въ кровь и притомъ при совершенно нормальномъ (т. е. регос), только нѣсколько форсированномъ приемѣ пищи. Та часть яичного бѣлка, которая подверглась измѣняющему дѣйствію пищеварительныхъ агентовъ, ассимилировалась; наоборотъ, часть, прошедшая, благодаря т. сказать функциональной недостаточности пищеварительного тракта, неизмѣнной чрезъ кишечную стѣнку, не могла утилизироваться организмомъ и, какъ питательный материалъ, для него пропала. Здѣсь условия опыта непосредственно указываютъ на необходимость химического превращенія пищевого бѣлка въ новую модификацію, строеніе которой отвѣчаетъ нормальнымъ условіямъ жизнедѣятельности организма.

Какими же средствами осуществляется эта переработка пищи, какимъ химическимъ реакціямъ подвергается бѣл-

ковое вещество, чтобы стать способнымъ замѣщать трату тканевого бѣлка? Принимая во вниманіе большую сложность и большое разнообразіе даже истинныхъ бѣлковыхъ тѣлъ, не говоря уже о протеїдахъ, можно уже теоретически думать, что процессъ ассимиляціи не можетъ быть осуществленъ, минуя болѣе или менѣе глубокое расщепленіе бѣлковой молекулы. Опытъ показываетъ, что и на дѣлѣ процессъ ассимиляціи начинается съ разложенія бѣлка на рядъ меньшихъ молекулъ, сохраняющихъ однако еще химический характеръ, присущій бѣлковымъ веществамъ — происходитъ процессъ пептонизаціи. Всестороннее полувѣковое изученіе продуктовъ гидролиза бѣлковыхъ тѣлъ показало ихъ полную тождественность, не смотря на различіе исходнаго бѣлковаго тѣла (ср. главу II). Отсюда самъ собою становится ясенъ физиологический смыслъ пептонизаціи.

Разъ продукты, получаемые дѣйствіемъ протеолитическихъ ферментовъ на различные бѣлковыя тѣла, тождественны, то можно думать, что обратнымъ, синтетическимъ процессомъ отъ нихъ можно перейти къ любой разновидности бѣлка, получить какое угодно бѣлковое тѣло. Далѣе, само собою понятно, что, комбинируя альбумозы и центоны по одному и тому же плану и въ одинаковыхъ количественныхъ отношеніяхъ, мы всегда получимъ въ результатѣ синтетического процесса одно и тоже бѣлковое тѣло, обладающее одинаковыми свойствами и одинаковымъ составомъ, несмотря на разницу состава и свойствъ исходнаго материала — пищеваго бѣлка. Большинство химическихъ реакцій, происходящихъ въ живой клѣткѣ, осуществляется на счетъ загадочныхъ по своей природѣ дѣятелей — ферментовъ. Основной химической характеристикой ферментовъ служить постоянство специфического измѣненія, производимаго ими въ соответствующихъ химическихъ веществахъ. Такъ, приводя инвертинъ въ соприкосновеніе съ тростниковымъ сахаромъ, мы каждый разъ неизбѣжно полу-

чаемъ въ результатѣ ферментациіи двѣ молекулы гексозъ; эмульсии, дѣйствуя на амигдалинъ, роковымъ образомъ вызываетъ образованіе ціановодородной кислоты и проч. Словомъ, разъ мы имъемъ одинъ и тотъ же химической субстратъ ферментациіи и дѣйствуемъ на него однимъ и тѣмъ же ферментомъ, въ результатѣ ферментациіи мы получимъ всегда одно и тоже вещество. Превращеніе пептоновъ въ бѣлокъ въ томъ видѣ, какъ оно осуществляется въ живомъ организмѣ, принадлежитъ также къ ферментнымъ реакціямъ — оно обязано дѣйствию на пептоны сычужного фермента. Ферментирующее вещество — альбумозы и пептоны — всегда одинаковы, несмотря на различие тѣхъ бѣлокъ, которые приняты въ пищу. Неизбѣжнымъ логическимъ выводомъ изъ этихъ условій является предположеніе, что и вещество, которое явится результатомъ воздействиія одного и того же фермента на одни и тѣ же химическія вещества, будетъ всегда тождественно. Факты, какъ мы видѣли въ главѣ V, находятся въ полномъ согласіи съ только что высказаннымъ взглядомъ. Конечнымъ продуктомъ двухъ послѣдовательныхъ пищеварительныхъ ферментаций — протеолитической и протеосинтетической (*sit venia verbo!*) — является одно и то же вещество, какимъ бы материаломъ мы ни пользовались для его полученія.

Пептонизація, такимъ образомъ, является подготовительнымъ процессомъ къ процессу регенерациіи бѣлка; она разлагаетъ различные бѣлковые тѣла на рядъ одинаковыхъ по составу и свойствамъ продуктовъ и тѣмъ выполняетъ необходимое условіе для послѣдующей ассимиляціи, употребленія бѣлка. Только изъ этихъ всегда одинаковыхъ фрагментовъ различныхъ бѣлковыхъ частицъ при помощи сычужного бродила, можетъ образоваться новый ангидридинный бѣлокъ, по своему составу и свойствамъ подходящій къ условіямъ жизнедѣятельности организма, независимо отъ состава и свойствъ пищи. Не въ устраниеніи физическихъ препятствій ассимиляціи бѣлковъ (мы видѣли, что такихъ

препятствій не существуетъ) нужно поэтому искать физиологический смыслъ пищеварительного протеолиза, а въ созданіи химическихъ условій, позволяющихъ изъ разнообразнаго по свойствамъ бѣлковаго матеріала пищи создать всегда равную самой себѣ бѣлковую частицу,ющую въ дальнѣшемъ послужить для образованія крови и тканей, бѣлковый запасъ которыхъ качественно постояненъ, несмотря ни на какія различія питательнаго матеріала.

Мы видѣли, что этотъ бѣлокъ обладаетъ наиболѣе рѣзко выраженными коллоидальными свойствами изъ всѣхъ извѣстныхъ бѣлковыхъ тѣлъ (что до извѣстной степени опредѣляетъ его тканеобразовательную роль), что ему присущи своеобразныя отношенія къ живой мышцѣ сердца, до сихъ поръ наблюдавшіяся только на естественныхъ жидкостяхъ организма. Извѣстна вопросъ, выполняетъ ли онъ самое первое требование, предъявляемое къ веществу, способному ассимилироваться, способенъ ли онъ циркулировать въ сосудахъ живого животнаго.

Опыты, поставленные нами для разрѣшенія этого вопроса, даютъ на него положительный отвѣтъ. Пластеинъ, введенный въ кровь собакамъ и кроликамъ, не выдѣляется съ мочей. Какъ примѣръ, изъ котораго можно видѣть экспериментальную обстановку, позволю себѣ привести протоколъ одного изъ опытовъ.

Собакѣ дворовой породы, вѣсомъ 17,3 кило, введенны канюли въ мочеточники; *vena jugularis* соединена при помощи канюли съ бюреткой, содержащей растворъ пластилина въ содѣ.

15 куб. сант. раствора дали 0.6460 грам. сухого остатка	0.1230 грам. золы, что отвѣчаетъ
	3.546 % пластина.

Вспрыкиваніе раствора производилось очень медленно: въ теченіе 45 минутъ (съ 4 часовъ 45 минутъ до 5 часовъ 30 минутъ) вспрынуто было 30 куб. сант.; количество введенного въ кровь пластилина равняется, такимъ образомъ,

1.0638 грам. Моча собиралась въ теченіе  $3\frac{1}{4}$  часовъ отъ начала опыта. За это время животное отдѣлило 22.5 куб. сант. щелочно реагирующей мочи, которая при изслѣдованіи на бѣлокъ не давала осадковъ ни при кипяченіи, ни съ желѣзистосинеродистымъ каліемъ въ присутствіи уксусной кислоты. Съ азотной кислотой моча осадка также не давала. при примѣненіи азотной кислоты въ модификації Геллера моча дала легкое кольцо мути, которое, однако, при микроскопическомъ изслѣдованіи оказалось состоящимъ изъ кристалловъ азотнокислой мочевины.

Примѣнявшійся для вспрыскиванья растворъ пластина давалъ всѣ указанныя реакціи уже при разведеніи въ 100 разъ водой; при разведеніи въ 50 разъ (меньше 1 : 1000) осадки получались въ видѣ объемистыхъ хлопьевъ.

Другіе опыты (числомъ 4) были поставлены при сходныхъ условіяхъ и дали совершенно согласный съ вышеописаннымъ результатъ: моча животныхъ не содержала ни слѣда бѣлка. Съ физіологической точки зрењія результатъ приведенныхъ опытовъ показываетъ, что вещества, являющиеся результатомъ пищеварительного синтеза бѣлка, не можетъ считаться чуждымъ организму и, всасываясь изъ кишечника, очевиднымъ образомъ должно служить, циркулируя въ сокахъ организма, питательнымъ и пластическимъ цѣлямъ послѣдняго.

Попытаемся теперь разобрать условія пищеварительной метаморфозы другого класса пищевыхъ веществъ, углеводовъ, и сравнить процессъ ассимиляціи послѣднихъ съ процессомъ ассимиляціи бѣлковъ.

Однимъ изъ преобладающихъ въ количественномъ отношеніи углеводовъ пищи является крахмалъ, вещество, принадлежащее къ весьма сложнымъ углеводамъ, къ такъ называемымъ сахароколлоидамъ или полисахаридамъ и биологически являющееся характерной составной частью растительного организма и въ то же время совершенно чуждымъ веществомъ для организма животнаго. Первой ступенью

гидролитического расщепленія крахмала является, какъ известно, т. назыв. амидулинъ, или растворимый крахмалъ. Если бы пищеварительные процессы имѣли своей задачей выработку веществъ, физическая свойства которыхъ допускаютъ переходъ ихъ въ соки организма, можно думать, что на этой ступени гидролиза процессъ можетъ остановиться: образовалась растворимая форма вещества, другими словами, условія для всасыванья осуществлены. Однако, процессъ расщепленія крахмала идетъ далѣе и останавливается только на образованіи мальтозы и изомальтозы. Тѣ же самыя вещества (мальтоза и изомальтоза) получаются, какъ показываетъ непосредственный опытъ, и при пищеварительномъ расщепленіи гликогена. Можно думать, что и обратно изъ мальтозы и изомальтозы возможно образование какъ крахмала, такъ и гликогена. Мы видимъ, такимъ образомъ, что изъ крахмала и изъ гликогена путемъ воздействиія амилолитическихъ ферментовъ пищеварительного тракта, образуются вещества, тождественные между собой, не смотря на различие тѣхъ полисахаридовъ, которые послужили для нихъ исходнымъ матеріаломъ. Физіологический смыслъ разщепленія крахмала становится ясенъ: онъ сводится на приготовленіе такихъ продуктовъ, изъ которыхъ возможно получение другого сахароколлоида, свойственного животному организму, т. е., по своей конституціи отвѣчающаго условіямъ обмѣна веществъ послѣдняго. И на дѣлѣ, вслѣдъ за расщепленіемъ крахмала наступаетъ, т. сказать, регенерація полисахарида въ печени — образуется гликогенъ.

Какие бы углеводы животное ни принимало въ пищу, все равно, конечно, продуктомъ ассимиляціи является животный крахмалъ, гликогенъ. Но необходимой предварительной ступенью является расщепленіе сложныхъ углеводовъ, разложеніе ихъ на болѣе мелкія углеводныя молекулы, и только благодаря этому расщепленію является возможность перехода отъ одного полисахарида къ другому.

Только что изложенный процессъ ассимиляціи угле-

водовъ не только дѣлаетъ болѣе нагляднымъ совершенно сходный съ нимъ процессъ бѣлковой ассимиляціи, но и даетъ намъ право заключить, что пицевареніе, по крайней мѣрѣ, бѣлковъ и углеводовъ совершаются по одному и тому же типу, по одинаковой схемѣ, которую можно обрисовать слѣдующими чертами.

Пицевыя вещества животнаго организма, принадлежа къ тому же классу веществъ, къ которому принадлежать и составныя части его клѣтокъ, отличаются, однако, отъ послѣднихъ болѣе или менѣе детальными, т. сказать групповыми признаками.

Различія эти физиологически оказываются настолько важными, что не допускаютъ непосредственного перехода неизмѣнныхъ бѣлковъ и углеводовъ въ протоплазму клѣтокъ животнаго организма. Для того, чтобы осуществить превращеніе пищи въ такія модификаціи, которыхъ соответствуютъ условіямъ жизнедѣятельности животнаго, бѣлки и углеводы прежде всего распадаются на рядъ болѣе простыхъ веществъ, сохраняющихъ, однако, химическій характеръ свойственный бѣлкамъ resp. углеводамъ. Эти продукты расщепленія оказываются тождественными, изъ какого бы бѣлка они ни происходили. Реакція, помошью которой осуществляется процессъ регенерациіи бѣлка изъ этихъ продуктовъ, всегда одна и та же, такъ какъ это реакція ферментная. Благодаря тому, что одинъ и тотъ же ферментъ дѣлаетъ на одни и тѣ же вещества, результатомъ регенерациіи бѣлка является всегда одно и то же тѣло — пластинка, а продуктомъ регенерациіи углеводовъ — гликогентъ.

Считаю долгомъ выразить глубокоуважаемому проф. В. П. Курчинскому глубокую благодарность за постоянную готовность помочь мнѣ, при исполненіи настоящей работы, своими совѣтами и указаниями.

## Литература.

1. Adamkiewicz, Die Natur und der Nahrwerth des Peptons. Berlin. 1877.
2. — Virchow's Archiv. 81. 1880.
3. — Virchow's Archiv. 75. 1879.
4. Bauer и Voit, Zeitschr. f. Biologie. 5.
5. Beaumont, Neue Versuche und Beobachtungen über den Magensaft und die Physiologie der Verdauung. Deutsch von Luden. Leipzig. 1834.
6. Bernard, Mémoire sur le pancréas. Paris. 1856.
7. Biffi, Virchow's Archiv. 152. 1898.
8. Brinck, Zeitschr. f. Biologie N.F. 7. 1889.
9. Brücke, Maly, Jahresberichte. 13. 1883.
10. — Sitzungsber. der Wien. Akad. 59, 2 Abth. 1869.
11. — Sitzungsber. d. Wien. Akademie. 55.
12. — Sitzungsber. d. Wien. Akad. 37. 1859.
13. Cahn, Berliner klinische Wochenschr. 1893.
14. Chittenden, Studies from the Laboratory of physiological Chemistry Yale University.
15. Chittenden u. Bolton, Studies from the Laboratory of physiologic. Chemistry Scheffield Scientific School. II. 1887.
16. Chittenden u. Hart, Zeitschr. f. Biologie. 25. 1889.
17. Chittenden и Lafayette Mendel, Maly, Jahresber. 22.
18. Chittenden и Painter, Hermann u. Schwalbe, Jahresbericht über die Fortschritte der Physiologie. 15. 1886.
19. Chittenden и Ernest Ellsworth Smith, Maly, Jahresbericht. 20. 1891.
20. Ciamician и Zanetti, Annali di Chim. e di Farm. 16. Maly, Jahresber. 22.
21. Cohnheim, Zeitschr. f. Biologie. 33. 1896.

22. Czerny и Latschenberger, Virchow's Archiv. 59.
23. Данилевскій, Очеркъ органопластическихъ силъ организмовъ. Харьковъ. 1886.
24. — Archives des sciences physiques et naturelles. 1880.
25. — Журн. русск. физико-химич. общ. 1879.
26. Deiters, Ueber die Ernährung mit Albumose-Pepton. Diss. Berlin. 1892.
27. Дроздовъ, Zeitschr. f. physiolog. Chemie 1. 1877.
28. Eberle, Physiologie der Verdauung nach Versuchen auf natürlichen und künstlichem Wege. Würzburg. 1838.
29. Eichhorst, Pflüger's Archiv. 4.
30. Ellinger, Zeitschr. f. Biologie. 33.
31. Ewald u. Gumlich, Berliner klin. Wochenschr. 1890.
32. Fano, Du Bois' Archiv. 1881.
33. Оедоровъ, Труды физиологической лабораторіи Московского Университета. Т. II. 1890.
34. Fick, Pflüger's Archiv. 5. 1872.
35. Fiquet, Archives de médecine expérimentale et d'anatomie pathologique. 1899.
36. Fiquet, Comptes rendus. 124. 1897.
37. Fokker, Pflüger's Archiv. 7. 1873.
38. Folin, Zeitschr. f. physiol. Chemie. 25. 1898.
39. Fränkel, Maly, Jahresber. 26.
40. Friedländer, Zeitschr. f. Biologie. 33. 1896.
41. Funke, Virchow's Archiv. 13. 1858.
42. Ganz, Ein Fütterungsversuch mit Paal'schem Glutinpepton. Diss. Erlangen. 1894.
43. Hammarsten, Pflüger's Archiv. 22. 1880.
44. Hammarsten, Zeitschr. f. physiol. Chemie. 9. 1885.
45. Hasebroeck, Zeitschr. f. physiol. Chemie. 11. 1887.
46. Heidenhain, Pflüger's Archiv. 56. 1894.
47. Henninger, Comptes rendus. 86. 1878.
48. Herrmann, Zeitschr. f. physiolog. Chemie. 11. 1887.
49. Herth, Zeitschr. f. physiologische Chemie. 1. 1877.
50. Hildebrandt, Verhandl. des XII. Congress. für innere Medicin. Цит. по Ellinger.
51. Hofmeister, Zeitschr. f. physiol. Chemie. 2. 1878.
52. — Zeitschrift f. physiol. Chemie. 2. 1878.
53. — Zeitschr. f. physiol. Chemie. 4, 5, 6. 1880—1882.
54. Кистяковскій, Pflüger's Archiv. 9. 1874.
55. Klung, Pflüger's Archiv. 48. 1891.

56. Kossel, Zeitschr. f. physiol. Chemie. 3. 1879.
57. — Pflüger's Archiv. 13. 1876.
58. Kuhn u. Völker, Deutsche medicin. Wochenschr. 1894.
59. Kühne, Zeitschr. f. Biologie. 19. 1883.
60. — Virchow's Archiv. 39. 1867.
61. — Zeitschr. f. Biologie. N. F. 11. 1892.
62. Kühne и Chittenden, Zeitschr. f. Biologie. 19. 1883.
63. — Zeitschr. f. Biologie. 20. 1884.
64. — Zeitschr. f. Biologie. 22. 1886.
65. — Zeitschr. f. Biologie. 22. 1886.
66. — Zeitschr. f. Biologie. 25. 1889.
67. Kutschner, Zeitschr. f. physiol. Chemie. 25 и 26. 1897—98.
68. Лавровъ, Къ вопросу о химизмѣ пептическаго и триптическаго перевариванья бѣлковыхъ тѣлъ. Дисс. С.-Петербург. 1897.
69. Lehmann, Lehrbuch der physiologischen Chemie. II Aufl. Leipzig. 1853.
70. Leuret et Lassaigne, Recherches physiologiques et chimiques pour servir à l'histoire de la digestion. Paris. 1825.
71. Lieberkühn, Müller's Archiv für Anatomie, Physiologie und wissenschaftliche Medicin. 1848.
72. — Poggendorff's Annalen. 86. 1852.
73. — Virchow's Archiv. 5. 1853.
74. Любавинъ, Medicinisch - chemische Untersuchungen von Hoppe-Seyler. 4. 1871.
75. Maly, Pflüger's Archiv. 9. 1874.
76. Martius, Du Bois' Archiv. 1882.
77. Meissner, Zeitschr. f. rationelle Medic. 7, 8, 10. 1859—1862.
78. Meissner u. Büttner, Zeitschr. f. ration. Medic. 12. 1862.
79. Mialhe, Chimie appliquée à la physiologie. Paris. 1856.
80. Михайловъ, О студенистомъ состояніи бѣлковыхъ веществъ. Дисс. С.-ПБ. 1888.
81. — Журналъ русск. физико-химич. общ. 18. 1886.
82. Михайловъ и Хлопинъ, Журн. русск. физико-химич. общ. 18. 1886.
83. Меленфельдъ, Pflüger's Archiv. 5. 1872.
84. Мороховецъ, Законы пищеваренія. Дисс. С.-ПБ. 1881.
85. — Единство протеиновыхъ тѣлъ. Т. I. ч. 1. Москва 1892.
86. Mörgner, Pflüger's Archiv. 17.
87. Mulder, Archiv. f. holländische Beitr. 2. 1860.

88. Müller, Zeitschr. f. physiol. Chemie. 26. 1898.
89. Müller u. Schwann, Müller's Archiv. 1836.
90. Munk, Deutsche medicin. Wochensch. 1889.
91. — Therapeut. Monatshefte. 1883.
92. Neumeister, Zeitschr. f. Biologie N. F. 6. 1888.
93. — Zeitschr. f. Biologie. 23. 1887.
94. — Zeitschr. f. Biologie N. F. 8. 1890.
95. — Zeitschr. f. Biologie 26. 1889.
96. — Zeitschr. f. Biologie. N. F. 6. 1888.
97. — Zeitschr. f. Biologie 23. 1887.
98. Окуновъ, Роль съчужнаго фермента при ассимиляционныхъ процессахъ организма Дисс. С.-ПБ. 1895.
99. Ott, Du-Bois' Archiv. 1883.
100. Otto, Zeitschr. f. physiol. Chemie. 8. 1883.
101. Paal, Berichte d. deutsch. chemisch. Ges. 25. 1892.
102. — Berichte d. deutsch. chemisch. Ges. 27. 1894.
103. Pfeiffer, Berliner klinische Wochenschr. 1885.
104. Plósz, Pflüger's Archiv. 9. 1874.
105. Plósz u. Gyergyai, Pflüger's Archiv. 10. 1875.
106. Pollitzer, Pflüger's Archiv. 37. 1885.
107. Poehl, Ueber das Vorkommen und die Bildung des Péptons. Diss. Dorpat. 1882.
108. Ионова, Zeitschr. f. Biologie. N. F. 7. 1889.
109. Réaumur, Mémoires de l'académie royale des sciences. 1752.
110. Rollett, Sitzungsber. d. Wien. Akad. Abth. 3. 84. 1881.
111. Сабаньевъ, Журналъ русск. физико-химич. общ. 25. 1893.
112. Савинъ, Журналъ русск. физико-химич. общ. 19. 1887.
113. Salkowski, Virchow's Archiv. 81. 1880.
114. Salvioli, Du-Bois Archiv. 1880.
115. Sebelien, Maly, Jahresber. 20. 1891.
116. Schmidt, De digestionis natura. Diss. Dorpat. 1846.
117. Schmidt-Mülheim, Du-Bois' Archiv. 1880.
118. — Virchow's Archiv. 81. 1880.
119. — Du-Bois' Archiv. 1879.
120. Schwann, Müller's Archiv. 1836.
121. Siegfried, Zeitschr. f. physiol. Chemie. 21. 1895—96.
122. — Du-Bois' Archiv. 1894.
123. Скребицкий, De succi pancreatici ad adipes et albuminates vi atque effectu. Diss. Dorpati 1859.

124. Соловьевъ, Журналъ русск. физико-химич. общ. 19. 1887.
125. Spallanzani, Versuche über die Verdauungs-Geschäfte des Menschen und verschiedener Thier-Arten; deutsch von Michaelis. Leipzig. 1785.
126. Straub, Maly, Jahresber. 14. 1885.
127. Thierfelder, Zeitschr. f. physiol. Chemie. 10. 1886.
128. Thiry, Zeitschr. f. ration. Medic. 14. 1864.
129. Tiedemann u. Gmelin, Die Verdauung nach Versuchen. Heidelberg u. Leipzig. 1826.
130. Wassmann, De digestione nonnulla. Diss. Berolini. 1839.
131. Zuntz, Pflüger's Archiv. 37. 1885.
132. Corvisart, Sur une fonction peu connue du pancréas. Paris. 1857—1858.
133. Chittenden u. Amermann, Maly, Jahresber. 23 Bd. 1894.
134. Виттихъ, Физіология всасуванія, образованія лімфи и уподобленія. Перев. Ішербакова. V т. Руководства къ физіології Л. Германна. С.-ПБ. 1887.
135. Heidenhain, Pflüger's Archiv. 56. 1894.
136. Hoppe-Seyler, Physiologische Chemie. Berlin. 1881.
137. Hermann, Ein Beitrag zum Verständniss der Verdauung und Ernährung. Zürich. 1869.
138. Chittenden u. Hartwell, Maly, Jahresber. 20.
139. Schrötter, Zeitschrift f. physiol. Chemie. 26. 1898.
140. Pick, Zeitschr. f. physiol. Chemie. 24. 1897.
141. Фойтъ, Физіология общаго обмѣна веществъ и питанія. VI т. Руководства къ физіології Германна. Перев. Ішербакова. С.-ПБ. 1885.
142. Neumeister, Zeitschr. f. Biologie, 27.
143. Heidenhain, Pflüger's Archiv. 43.
144. Okunew, Physiologiste russe. № 3—4.
145. Мали, Хімія піщеварительнихъ жidкостей и піщеваренія, V т. Руководства къ Физіології Германна. Перев. Ішербакова. С.-ПБ. 1886.

## Объяснение таблицы.

- I. а Опыт № II А. Начальная пульсациі.  
Б. Остановка.  
С. Начало пропускания пластилина: черезъ 8 минутъ сердце начинаетъ снова пульсировать (конецъ строки).

- I. б. Продолженіе того-же опыта.  
Д. Пропускается нейтральный растворъ NaCl.  
Е. " щелочной " "  
F. Остановка.  
G. Пластилинъ.  
 $\alpha$  -- начало пропускания раствора пластилина.  
 $\beta$  -- черезъ 5 минутъ (сердце вновь начинаетъ пульсировать).

- II. а Опыт № I А. Начальная пульсациі.  
Б. Пластилинъ послѣ остановки сердца.  
С. Пропускается щелочной растворъ NaCl.

- II. б. Продолженіе того-же опыта.  
Д. Пластилинъ.  
 $\alpha$  -- начало пропускания раствора пластилина.  
 $\beta$  -- черезъ 7 минутъ (пульсациі сердца вновь начинаются).  
Е. Щелочной растворъ NaCl.

- III. Опыт № III А. Начальная пульсациі.  
Б. Пропускается щелочной растворъ NaCl., причемъ сердце черезъ иѣкоторое время успокаивается ( $\omega$ ).  
С. Пропускается растворъ солей сыворотки.  
Д. Пропускается растворъ пластилина.  
 $\alpha$  -- начало пропускания.  
 $\beta$  -- черезъ 6 минутъ сердце возвращается къ дѣятельности.

I a

A

B

C



I b

D

E

F

G

$\alpha$

$\beta$



II a

A

B

C



II b

D

$\alpha$

$\beta$

E



III

A

B

$\alpha$

$\omega$

C

D

$\alpha$

$\beta$



## Оглавлениe.

<b>Глава I.</b>	Исторический обзоръ ученія о пищевареніи бѣлковъ. Критика современныхъ теорій пищеваренія	3
<b>Глава II.</b>	Продукты перевариванья бѣлковыхъ тѣлъ . . .	34
<b>Глава III.</b>	Обратный переходъ пептоновъ въ бѣлокъ . . .	96
<b>Глава IV.</b>	Условія реакціи между химозиномъ и пептонами	116
<b>Глава V.</b>	Продуктъ реакціи между химозиномъ и пептонами	139
<b>Глава VI.</b>	Отношеніе пластина къ работающей мышцѣ . .	187
<b>Глава VII.</b>	Введеніе пластина въ кровяное русло. Заключеніе	198

## Положенія.

1. Ассимиляція бѣлковъ и углеводовъ совершаются по одному и тому же типу.
2. Питательное значение клеевого пептона и антипептона находится въполномъ соотвѣтствіи съ неспособностью ихъ регенерироваться въ бѣлокъ подъ вліяніемъ сычужнаго фермента.
3. Оцѣнка содержанія сычужнаго фермента въ желудочномъ сокѣ пріобрѣтаетъ, послѣ открытия Данилевскаго, большую важность съ клинической точки зрењія.
4. Препараты пептоновъ, предназначенные для питанія больныхъ, должны быть освобождены отъ токсическихъ примѣсей.
5. Ученіе о т. назыв. истинныхъ пептонахъ Кюнне требуетъ пересмотра какъ съ физіологической, такъ и съ химической точки зрењія.
6. Продукты перевариванья бѣлковыхъ тѣль тождественны, не смотря на различія исходнаго матеріала.
7. Витализмъ не удовлетворяетъ основнымъ требованіямъ, предъявляемымъ къ научной гипотезѣ.
8. Вся совокупность свойствъ неорганизованныхъ ферментовъ укладывается въ рамки біологического понятія о живомъ веществѣ.