

437 486



Chemische Untersuchungen

des Wurzelstockes und Krautes

der

Saracenia purpurea

VON

Dr. G. A. Björklund,

Apotheker und Curatorialmitglied d. Pharm. Ges. in St. Petersburg

und

Dr. G. Dragendorff,

d. z. Secretair der Pharm. Gesellschaft in St. Petersburg, Ehrenmitglied des norddeutschen Apothekervereins, correspondirendes Mitglied des allgem. oest. reichischen Apothekervereins und der freien öconomischen Gesellschaft in St. Petersburg.

(Separatabdruck aus der Pharm. Zeitschrift für Russland.)

ST. PETERSBURG.
1863.

A. L. Fournier Pöly

B. fr. Ev.

Dragendorff

2 März 64

128 124

Dem Director der Allerhöchst bestätigten Pharmaceu-
tischen Gesellschaft in St. Petersburg.

Herrn

Staatsrath, Apotheker

Rudolf Karlowitsch v. Schroeders

Mitglied der Behörde im Med. Departement des Kriegsministeriums,
Ritter mehrerer hoher Orden etc., etc.

in

284584 Hochachtung

die Verfasser.

Untersuchungen aus dem Laboratorium der pharmaceutischen
Gesellschaft in St. Petersburg.

Saracenia purpurea.

a. Chemische Untersuchung des Wurzelstockes.

Von Björklund und Dragendorff.

Ueber dieses neue Heilmittel gegen Blattern ist in letzterer Zeit so vielfach in wissenschaftlichen Journalen die Rede gewesen¹⁾ und seine medicinische Wirksamkeit ist von der einen Seite mit so grossem

¹⁾ Indem wir auf eine ausführlichere Zusammenstellung des über dieses Heilmittel Bekanntgewordenen, welche Bentley (vergl. Buchn. Rep. J. XII. p. 197) giebt, verweisen, wollen wir nur in der Kürze mittheilen, dass die erste Kunde über die Wirkungen dieses Mittels durch Herrn Miles, chirurg. Assistent der königl. Artillerie in Halifax in Neuschottland, nach Europa gelangt ist. Derselbe bemerkte, dass, als an genanntem Orte eine heftige Blatternepidemie ausgebrochen, eine Indianerfrau vom Stamme Mic Mac die ausgezeichnetesten Kuren mit dem Aufguss einer Wurzel ausführte, die er später als die vorliegende Rad. *Saraceniae* erkannte. Später hat F. W. Morris in Halifax aufs Neue die Aufmerksamkeit auf dieses Mittel gelenkt. Derselbe bezeichnet es in übertriebenen Ausdrücken als ein untrügliches, welches schon lauge einzelnen Indianischen Stämmen bekannt sei. In England wurden auf diese Empfehlungen hin in neuester Zeit Versuche mit der *Saracenia* angestellt, welche indessen keinen günstigen Erfolg gaben. Auch Aerzte die an Ort und Stelle gleich den Herrn Miles und Morris den Erfolg beobachteten konnten, waren in Betreff desselben nicht zufriedengestellt.

Eine noch nicht gelöste Streitfrage unter den Freunden der *Saracenia* ist diejenige, ob die von Einigen angewendeten Blätter derselben Pflanzen oder die erwähnte Wurzel von grösserer medicinischer Wirksamkeit, oder endlich wie Andere wollen, beide zusammen verwerthet werden müssen. Bis dahin hat man beide in Form von Pulvern (pr. dosi $\frac{1}{2}$ Drachme), Decoct (nach Morris eine Drachme auf etwa 10 Unzen, dreistündl. ein Weinglas Nach Anderen $\mathfrak{z}\beta$ auf 20 Unzen; 1—2 Unzen des Decocts pro dosi) und Tinctur (6 \mathfrak{z} auf $\mathfrak{z}\text{xx}$ Weingeist $\mathfrak{z}\mathfrak{z}\beta$ und soviel Wasser dass $\mathfrak{z}\text{v}$ erhalten werden, von denen pro dosi $\mathfrak{z}\beta$ bis $\mathfrak{z}\text{vj}$ gegeben) verwendet.

2
Tartu Riikliku Ulikooli
Raamatukogu

437486

Eclat gerühmt, von der anderen mit so grosser Bestimmtheit negirt worden, dass es uns wünschenswerth erschien, auch von chemischem Standpunkte aus einen Beitrag zur Beurtheilung der obschwebenden Fragen zu geben. Wir ergriffen desshalb mit Vergnügen die Gelegenheit von Herrn Dr. Witte in Rostock ein Quantum von etwa 8 Unzen der Radix Saraceniae acquiriren zu können, welches derselbe aus London bezogen hatte und das von einer erst vor kurzen dort eingetroffenen Sendung herrührt und von uns einer chemischen Untersuchung unterworfen wurde.

Das untersuchte Object stimmte in seinem Aussehen völlig mit den Beschreibungen, welche l. c. von der Radix Saraceniae gegeben werden. Es erwies sich als Bruchstücke eines Rhizoma, von 2—3 Zoll Länge und 2 Linien bis fast $\frac{1}{2}$ Zoll Durchmesser. An einzelnen Stücken fanden sich die Ueberreste der unteren schuppenförmigen Stengelblätter von röthlicher Farbe jedoch im Ganzen nicht zahlreich. Wurzelfasern fanden sich nur sehr vereinzelt. Die Rhizomata waren cylindrisch, hin und her gebogen, unregelmässig verdickt, runzlich, namentlich bei grösseren Exemplaren hervortretend mit Querrunzeln versehen, bei dünneren stark mit Längsrunzeln, ausserdem mit den wulstigen Narben der Wurzelfasern besetzt. Die Wurzelfasern schienen theilweise durch Abbrechen nach dem Trocknen entfernt zu sein, sie waren theilweise zu Kreisen oder zu nicht ganz geschlossenen Ringen, die den Wurzelstock in Abständen umfassen, zusammengestellt, theilweise einzeln an demselben zerstreuet. Der Bruch war unregelmässig, derb.

Die Farbe der Rhizomata war bei dickeren Exemplaren dunkelbraun, fast der Rad. Bistorta ähnlich, bei dünneren röthlich, oder gelbbraun. Die Stellen, an welchen Wurzelfasern gesessen, zeichneten sich meistens durch weisse Farbe aus.

Der Querschnitt zeigte bei den dünneren Exemplaren, wie ihn Bentley beschrieben, im Centrum ein etwa $\frac{2}{3}$ der Gesamtmasse betragendes Markgewebe von locker schwammigen Gefüge und weisslicher Farbe, innerhalb dessen sich schon mit blossem Auge zahlreiche mit Luft gefüllte Intercellularräume vorfanden. Unter dem Mikroskop fand sich dasselbe bestehend aus dünnwändig eckigen Parenchymzellen, welche sammtlich mit zahlreichen kleinen runden Amylumkörnern ausgefüllt waren. Beim Befeuchten mit verdünnten Säuren wurde

dasselbe blassröthlich, und gab bei der Einwirkung von einer verdünnten Eisenoxyduloxylösung eine geringe Reaction von eisengrünendem Gerbestoff. Umgeben fand sich die Markregion von einem Ringe von Cambium, welcher etwa $\frac{1}{3}$ des Durchmessers ausmacht. Derselbe ist an dickeren Stellen ziemlich wenig unterbrochen, an den dünneren (jüngeren) Stellen der Wurzeln dagegen oft in ziemlich regelmässigen Zwischenräumen vom Parenchym, ähnlich demjenigen des Markes und ebenfalls stärkmehlhaltig, durchsetzt. Derselbe enthält ausserdem Uebergänge in längliche Gefäss und Holzzellen, ist Stärkmehlfrei, färbt sich mit Salzsäure durch und durch prächtig violettroth und mit Eisenoxyduloxylösungen wie das Mark schwach grünlich. Wurden Scheiben der Wurzel mit Wasser ausgekocht, so wurde später das Cambium mittelst Salzsäure nicht mehr geröthet, wohl aber, wenn auch weniger schön, wenn dieselben vorher mit Alcohol extrahirt wurden. Die Cambiumzone war umschlossen von einem $\frac{1}{6}$ des Durchmessers ausmachenden Zellgewebe von ähnlicher Farbe und ziemlich demselben mikroskopischen Aussehen und Verhalten wie das Centrum. Auch hier fanden sich reichliche Stärkemehlablagerungen.

Die eigentliche Epidermis ist äusserst dünne und besteht aus einer einfachen Schicht von niedrigen Corticalzellen.

Die dunkleren dickeren Exemplare des Wurzelstockes, welche wir untersuchten, waren auch auf dem Querschnitt bei weitem dunkler, röthlichbraun; das Mark lockerer, wie die äussere Zone, ärmer an Stärkemehl und nur $\frac{1}{2}$ des Durchmessers betragend; das Cambium stärker entwickelt, fast ein Viertel des Durchmessers ausmachend. Da dieselben immer auch dicker wie die helleren Stücke waren und keine durch Eintrocknen entstandenen Längsrunzeln zeigen, so möchten wir dieselben für die Wurzelstöcke älterer Pflanzen halten¹⁾, und müssen dahingestellt sein lassen, ob ihnen die gleiche medicinische Wirkung innewohnt, wie den helleren.²⁾

¹⁾ Hinsichtlich des Einsammelns ist bisher nur bekannt, dass man der Wurzelstock im Spätherbst nach Verwelken der Blätter oder im Frühjahr vor Entwicklung derselben graben soll. Wo die Blätter oder die ganze Pflanze verwendet wird, sammelt man dieselben im Mai kurz vor der Blüthe. Da es sich um einen stärkmehlhaltigen Wurzelstock handelt, so wird natürlich der Gehalt an diesem Stoff je nach der Zeit des Einsammelns schon sehr verschieden ausfallen.

²⁾ Wir wollen bei dieser Gelegenheit die Beschreibung der Mutterpflanze geben, wie dieselbe in der citirten Abhandlung mitgetheilt wird.:

Einen Geruch konnten wir an unseren Exemplaren der Wurzeln, welche wir im Allgemeinen dem Aussehen nach für frische und gute Waare halten möchten, nicht wahrnehmen; auch an den aufgeweichten Wurzeln konnten wir nur einen sehr schwachen Geruch erkennen.

Botanisches. — Das Genus *Sarracenia* brachte Necker in seine Catizophyta, Jussieu in seine Dubii ordines, Casset in die Papaveraceae und de la Pylais in die natürliche Ordnung Sarraceniaceae, in welche Ordnung, ihm folgend, es jetzt von den Botanikern allgemein versetzt und von ihnen als Typus derselben betrachtet wird.

Guttungscharakter. — Kelch 5 blättrig, mit einer Hülle von 3 Deckblättchen versehen. Krone 5 blättrig. Staubgefäße zahlreich, unterweibig. Fruchtknoten 5 fächerig, mit einem Griffel Narbe bleibend, blumenblattartig, schildförmig mit 5 vorspringenden Ecken.

Art Charakter. — Krautartig, ausdauernd; wächst auf schwammigem oder sumpfigem Boden. Wurzeln faserig. Blätter, gewöhnlich an sechsen mitunter mehr, aus einem Wurzelstocke entspringend, 6—9 Zoll lang, im Bogen aufsteigend, an der Basis gestielt, nach oben eine fast füllhornähnliche aufgeblasene Röhre bildend, die auf ihrer Ober- und Aussenseite einen sehr breiten kammsförmigen Flügel trägt und an der Spitze abschliesst mit einer breiten aufrechten, herzförmigen Lamina, deren Innenseite mit rückwärts gerichteten Haaren bedeckt ist.

Nebenblätter eiförmig, stachelspitzig Blütenstiel 1—2 Fuss hoch, stielrund, kahl, 1 blüthig Blüten gross, nickend, purpurroth Blumenblätter über die Narbe zusammengebogen. Farbe der Blätter mit dem Alter derselben veränderlich; so ist sie im Frühling hellgrün, geht dann allmählich in einen purpurnen Ton über und wird endlich gegen den Herbst hin tief braun.

Vorkommen. — Die *Sarracenia* ist in Canada und den Staaten Nordamerikas einheimisch, wo sie eine ausgedehnte Verbreitung von Florida bis Newfoundland zeigt. In den nördlichen Staaten ist sie sehr gewöhnlich; aber westlich der Alleghany-Gebirge wird sie nicht gefunden. Sie blüht im Mai und Juni. Wegen des eigenthümlichen Aussehens ihrer Blätter u. s. w., sieht man sie häufig in den botanischen und anderen Gärten Amerikas kultivirt.

Synonyme. — Die Pflanze ist die *Sarracenia purpurea* Linn, die *Sarraceniensis* Tournef, und die *S. heterophylla* Eaton. Gegenwärtig ist der erste Name am meisten bekannt; im gewöhnlichen Leben heisst sie wegen ihrer eigenthümlichen Form auch Frauensattel-Blume, Fliegenfänger, Indianische Becher- oder Krugpflanze u. s. w.

Etymologie. — Der Geschlechtsname *Sarracenia* stammt von Tournefort her zu Ehren des Dr. Sarracin in Quebeck, königl. Professor der Anatomie und Botanik, welcher zuerst ihm diese Pflanze zusendete. Den specifischen Namen *purpurea* verdankt sie der Farbe ihrer Blüthe.

Der Ursprung des gewöhnlichen Namens Quersattelblume ist nicht recht bekannt; nach Miller gab jener Engländer, welcher sich zuerst in Nordamerika niederliess, der Pflanze diesen Namen, weil ihre Narbe einem Frauensattel gleicht. Lindley sagt, der Name stamme von den sonderbaren schlauchförmigen Blättern, welche sie und ihr verwandte Pflanzen zeigen.

den wir eben auch nur als einen etwas säuerlichen Holzgeruch bezeichnen können. Der Geschmack ist schwach bitter und zusammenziehend und zwar sowohl der Geschmack des Markes, wie des Cambiums und des Rindenparamchyms.

Das Infusum und Decoct der gröblich gepulverten Wurzel (1 : 20) hatte die gelbliche Farbe, den schwachen Geruch und eigenthümlich bitterlichen, etwas zusammenziehenden Geschmack sowie die saure Reaction, welche auch andere Beobachter an demselben wahrgenommen; der wieder getrocknete Wurzelrückstand hatte sämmtlichen Geschmack verloren. Das Decoct wurde durch Jod tief gebläuet, Eisenoxyduloxydlösungen fällten grünbräunliche Flocken, Barytnitrat, Baryt- und Kalkwasser, Ammoniak verminderten die Färbung wenig, Salzsäure färbte kaum bemerkbar röthlich, Bleizucker und Bleiessig gab einen graugelblichen voluminösen Niederschlag, Silbernitrat gab eine graugelbe Trübung, schwefelsaures Kupferoxyd gab eine geringe grüne Trübung, Fehlingsche Flüssigkeit wurde zu Kupferoxydul reducirt, Quecksilberoxydul- und Oxydlösung gaben einen gelblichen Niederschlag. Das Decoct zur Trockne verdunstet und bei 100° ausgetrocknet gab ein sprödes rothbraunes Extract, das 24,0% der angewendeten gepulverten Wurzel betrug. Das Extract war zusammenziehend bitter, löste sich in Wasser trübe, trübte sich schwach mit Bleiessig, färbte sich mit Eisenoxydlösungen braun, mit Eisenoxyduloxyd grün. Mit Schwefelsäure und saurem chromsaurem Kali erhitzt, entwickelte es keinen besonders hervortretenden Geruch. Es war in Alcohol fast unlöslich. Mit Bleioxyd gekocht, wurde das Decoct schwach gelblich und behielt einen bitterlichen Geschmack. Das Bleioxyd später abfiltrirt, ausgewaschen mit Schwefelwasserstoff zersetzt, lieferte nach der Filtration ein Filtrat, welches durch Kochen und späteres Filtriren vom Schwefel befreiet, einen röthlichen in Wasser löslichen schwach sauer reagirenden Rückstand gab. Wurde dieser

Die Volksnamen Indianischer Becher, Waidmannsbecher, Indianische Krugpflanze u. s. w. stammen augenscheinlich von ihren eigenthümlichen röhrenartigen, etwas becherförmig oder krugähnlich gestalteten Blättern her. Den Namen Fliegenfalle erhielt sie von ihrer vermeintlichen Kraft, Fliegen u. s. w. in dem röhrenförmigen Hohlraum ihrer Blätter anzuziehen, und hernach ihr Entweichen zu verhindern. Der Name Jägermütze entstand von der vermeintlichen Aehnlichkeit des End-Anhanges des röhrenförmigen Blättertheils mit der Kopfbedeckung einer Indianischen Fran.

Rückstand in Wasser gelöst, so gab derselbe mit Bleiessig und Bleizucker einen grau-röthlichen voluminösen Niederschlag, der ausgewaschen, mit Schwefelwasserstoff wiederum zerlegt und wie eben gesagt weiter verfahren, dieselbe röthliche Masse hinterliess. Es war wahrscheinlich, dass hier das Bleisalz einer nicht flüchtigen organischen Säure vorliege, welche aber nicht den bitter zusammenziehenden Geschmack des Decoctes bedingen konnte, leider war es aber auf die erwähnte Weise nicht möglich, dieselbe in einem Zustande abzuschneiden, welcher die Natur derselben zu erkennen ermöglicht hätte. Wir werden unten auf weitere Versuche zurückkommen, welche wir angestellt um die genannte Säure rein zu gewinnen. Die vom Bleioxyd abfiltrirte Flüssigkeit war schwach gelblich neutral; sie hinterliess beim Verdunsten eine gelbliche Extractmasse. Mit Salzsäure versetzt wurde die wässrige Lösung roth, namentlich nach längerem Kochen, wobei ein stark saurer an Essigsäure mit einer Chinon und Furfurolartigen Beimengung erinnernder Geruch entwickelt wurde, aber kein Destillat erhalten werden konnte in welchem man die Gegenwart eines dieser Körper hätte darthun können, dieselbe fällt dann mit Ammoniak versetzt einen violett braunen Niederschlag, während die ursprüngliche Lösung direct mit Ammoniak behandelt eine gelb-braune Fällung gab. In der Lösung wurde durch Jod keine Reaction von Stärke oder Amidulin erkannt. Das Extract hinterliess nach dem Verbrennen nur geringe Mengen bleihaltiger Asche. Seine Menge betrug 20% der angewendeten Wurzel. Der Dialyse unterworfen, gab dieses Extract eine gelb-braune Flüssigkeit, die sich mit Salzsäure gekocht röthlich färbte, sie entwickelte dabei denselben Geruch wie die Originallösung, nahm aber später mit Ammoniak, ebenso mit Kali und Natron bei geringem Ueberschuss dieser nur eine grünliche Farbe an, ohne einen Niederschlag zu geben. Sie reducirte Kupfer in alkalischer Lösung schon in der Kälte. Die diffundirte Flüssigkeit fällt mit Alcohol voluminöse Flocken, welche sich als das in Wasser lösliche Bleisalz einer flüchtigen Säure zu erkennen geben, von der weiter die Rede sein wird. Die von dem letztgenannten durch Alcohol erhaltenen Niederschlag abfiltrirte Flüssigkeit, hatte den bitterlichen Geschmack des ursprünglichen Decoctes, es war indessen nicht möglich den jedenfalls in derselben nur in geringer Menge vorhandenen bitteren und indifferenten Extraktivstoff im reinen und krystallisirten Zustande zu erhalten.

Wurde etwas der gepulverten Masse mit kaltem Wasser übergossen bei höchstens 30° C. digerirt, so wurde eine schleimig hellgelbe Flüssigkeit erhalten, die nur schwierig filtrirte und welche beim Kochen Flocken von coagulirten Eiweiss abschied und zwar 5,70% der angewendeten gepulverten Wurzel. Das Filtrat vom Alcohol abfiltrirt mit gleicher Menge absoluten Weingeist gemischt, schied einen flockigen Niederschlag von in Wasser löslichen Pflanzenschleim ab, 0,89% der gepulverten Wurzel, der mit alcoholhaltigem Wasser ausgewaschen, wieder in Wasser gelöst, Kupferoxyd fällte aber nicht reducirte. Die vom Pflanzenschleim abfiltrirte Flüssigkeit, so lange erwärmt bis der Weingeist verdunstet war, reducirte Fehlingsche Flüssigkeit schon in der Kälte und war nur schwierig zu warzigen Andeutungen einer Krystallisation zu veranlassen. Die zu geringe Menge gestattete keinen Polarisationsversuch, so dass wir vorläufig nicht entscheiden können, ob hier in der That Traubenzucker, wie wir vermuthen, oder eine andere Zuckerart vorliegt. Das Lösliche aus 2,5557 Gr. Wurzel reducirte 48,8 CC. Fehlingscher Lösung = 9,56% Zucker.

Wurde etwas der gepulverten Wurzel mit stark durch Salzsäure angesäuertes Wasser ausgekocht, so resultirte eine rothe klare Flüssigkeit, die abfiltrirt, mit Ammoniak übersättigt und eine Zeitlang erhitzt um das überschüssige Ammoniak abzdunsten, tief violettrothe voluminöse Flocken abschied, (grösstentheils verändertes Amylum) abfiltrirt trockneten die Flocken zu einer spröden Masse ein, die im gepulverten Zustande weder an Aether, Amyl alcohol noch Weingeist etwas abgab oder dieselben färbte. Die von jenen Flocken abfiltrirte Flüssigkeit von schwach alkalischer Reaction mit Amyl alcohol lange und häufig geschüttelt, gab weder ihre Farbe noch irgend einen Bestandtheil an denselben ab. Wurde dieselbe zur Trockne verdunstet bei scharfer Wärme völlig ausgetrocknet, und der gepulverte Rückstand mit Aether macerirt, so blieb derselbe ebenfalls völlig farblos, gab aber beim Verdunsten einen geringen krystallinischen Rückstand von weisser Farbe und von eigenthümlichen an Essigsäure und Furfurol erinnernden Geruch. Diese Masse wurde nach einiger Zeit geruchlos, sie war neutral, in Wasser fast unlöslich in Alcohol und Aether löslich, sie bestand aus einem weissen indifferenten Harz, welches sich in der Kälte allmählig in Schwefelsäure mit gelbrother Farbe löst und aus dieser Lösung auf Zusatz

von Wasser wieder farblos gefällt wird. Mit Eisenchlorid giebt es in alcoholischer Lösung keine Reaction. Es ist nicht unverändert flüchtig. Woher der anfänglich stets beobachtete Geruch stammt, konnte wegen der ausserordentlich geringen Menge des riechenden Stoffes hier nicht ermittelt werden. (Siehe weiter unten).

Nach dem mitgetheilten Versuch war es unwahrscheinlich, dass ein festes krystallinisches Alkaloid in der Wurzel vorhanden sei, dagegen war Möglichkeit vorhanden, dass ein flüchtig alkaloidischer Stoff in der Wurzel zugegen sei, der hier beim Abdunsten des Ammoniaks verloren gegangen. Es wurde desshalb noch einmal ein Quantum der Wurzel mit salzsäurehaltigem Wasser ausgekocht, erkaltet, mit Ammoniak schwach übersättigt und mit mehrmals erneuerten Portionen Aether geschüttelt. Die ätherischen Flüssigkeiten wurden, abgehoben, mit einander vereinigt, mit salzsäurehaltigem Wasser lange Zeit geschüttelt, die wässrige sowohl wie ätherische Flüssigkeit, erstere im Wasserbade, letztere an der Luft verdunstet. Die ätherische Flüssigkeit gab dasselbe Gemenge des oben beschriebenen riechenden Stoffes mit dem weissen Harz. Nach Verdunsten der salzsäuren Flüssigkeit die stark in blau fluorescirte, hinterblieb eine weissliche Krystallmasse bestehend aus theilweise länglichen, häufig kreuzweise (schwertförmig) gruppirtten Krystallnadeln und grösseren briefcouvertähnlichen Krystallen, mit Kalilauge entwickelte sie in der Kälte einen höchst starken mäuseähnlichen, an Coniin erinnernden Geruch. Ein anderer Theil derselben färbte sich mit conc. Schwefelsäure erst sehr allmählig gelblich, ein dritter verhielt sich mit dem Erdmannschen Gemisch von Schwefelsäure mit Salpetersäure behandelt, ebenso und erlitt auch nach dem Uebersättigen mit Ammoniak keine Farbenveränderung. Ein vierter Theil mit Platinchlorid behandelt gab ein in Wasser bedeutend leichter lösliches Doppelsalz, als Ammoniak, welches auch in Alcohol etwas löslich ist, in Aether unlöslich und das, soweit sich bestimmen lässt, nicht im regulären System krystallisirt. Dasselbe mit Kalilauge behandelt, entwickelt denselben höchst frappanten dem käuflichen Coniin sehr ähnlichen Geruch.

Nach dem angegebenen Resultat musste in der That die Vermuthung Raum gewinnen, dass hier ein flüchtiges Alkaloid vorliege, welches in der Wurzel in Form eines sauren Salzes vorhanden sei und durch Ammon aus seinen Verbindungen ausgetrieben wird.

Um für diese Vermuthung weitere Stützpunkte zu gewinnen, wurde eine Portion der gepulverten Wurzel mit Wasser scharf ausgekocht und auf ein kleines Volum eingedampft, dann die Flüssigkeit mit dem darin befindlichen Pulver erkaltet, mit Magnesia usta versetzt und mit derselben bei sehr niedriger Temperatur (etwa 40° C.) fast ausgetrocknet. Der Rückstand von neutraler Reaction wurde mit Aether extrahirt, welcher beim Verdunsten an gewöhnlicher Luft oelige Tropfen hinterliess, die im hohen Grade den angegebenen Geruch und alle die Reactionen des oben beschriebenen Körpers gaben. Die salzsaure Verbindung dieser oeligen Tropfen war in Alcohol völlig löslich. Wurde das Gefäss, in welchem die oeligen Tropfen waren, mit einer kleinen Glasglocke bedeckt und in die eingeschlossene Luft trocknes Curcuma- Lacmus- und Hämatoxylinpapier gehängt, so wurde keines derselben in seiner Farbe verändert¹⁾. Mit Salzsäure behandelt verschwand der charakteristische Geruch der Substanz sogleich, konnte aber durch Kali wiederum hervorgerufen werden.

Zu weiterer Bestätigung wurde endlich noch etwas der gepulverten Wurzel mit Kalkmilch macerirt, nach einigen Stunden der Destillation unterworfen, das Destillat in ganz verdünnter Salzsäure aufgefangen. Die Salzsäurelösung gab beim Verdunsten dieselbe Krystallmasse, die wir oben beschrieben haben, sie zeigte, in wenig Wasser gelöst, keine Fluorescenz, selbst als die Lösung durch mehrfaches Ueberführen in Aether und verdünnte Salzsäure völlig farblos geworden; sie entwickelte mit Kali denselben flüchtigen Stoff und gab alle sonstigen oben beschriebenen Reactionen.

Wir glauben nach den obigen Erfahrungen zu dem Ausspruch berechtigt zu sein, dass in der *Saracenia purpurea* ein flüchtig amidartiger Körper von schwächerer Verwandtschaftskraft wie Ammoniak vorhanden, welcher bei gewöhnlicher Temperatur flüssig, ausserdem farblos und soweit wir jetzt sagen können, ziemlich beständig ist und dessen Geruch demjenigen des Conins etwas ähnlich.

Aus 75 Gr. gepulverter Wurzel konnten 0,271 Gr. der Salzsäureverbindung erlangt werden, welche 0,901 Gr. des Platindoppelsalzes gaben. Es berechnet sich hieraus, mit Zugrundelegung der Annahmen, dass auf 1 At. Salzsäure in dieser Verbindung 1 At. Platinchlorid

¹⁾ Feuchtes rothes Lacmuspapier wurde gebläuet.

komme, das Quantum des Alkaloides zu 0,135 Gr. = 0,18 % der Wurzel. Aus den angegebenen Daten, bei denen wir indessen zugeben, dass dieselben nur annäherungsweise einen Ausdruck der Verhältnisse darbieten können und dass bei der geringen Menge erlangten Productes, die seine sämtlichen Eigenschaften nicht zu bestimmen gestatten, ebensowenig wie sie sichere Garantie bieten dafür, dass nicht Verunreinigungen und Fehlerquellen unberücksichtigt geblieben, wir sie nur als vorläufige bezeichnen können. berechnet sich das Atomengewicht dieser alkaloidischen Verbindung zu etwa 35 oder für den Fall, dass sie ein Di-Tri oder Polyamin wäre zu einem Multiplum dieser Zahl. Es liegt auf der Hand, dass hienach der von uns dargestellte Körper als ein sehr einfach zusammengesetzter erscheinen muss, wofür auch die grosse Beständigkeit und andere Eigenschaften sprechen. Wir haben nicht unterlassen mit den bekannteren Aminen von solch einfacher Zusammensetzung unsere Substanz zu vergleichen und namentlich uns die Frage vorzulegen, ob derselbe nicht mit dem Methy-

min identisch sei, dessen Atomgewicht sich zu $\left. \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \text{H} \\ \text{H} \end{array} \right\} \text{N} = 31$ be-

rechnet. Es wäre denkbar, dass die so geringe Menge Flüssigkeit, die uns beim Verdunsten des Aethers blieb, eine concentrirte wässrige Lösung dieses so leicht löslichen Amines gewesen. Wir haben, um diese Frage zu entscheiden, uns das genannte Amin dargestellt, konnten aber weder aus dem völlig anderen Geruch desselben, noch aus dem Verhalten des von uns dargestellten Körpers, der mit Jod nicht die rothe krystallinische Substanz (Dijodmethylamin) die für Methylamin bezeichnend, giebt, noch aus der Form des Platinsalzes hiefür Anhaltspunkte gewinnen, während andere Eigenschaften: die Beständigkeit der Salzsäureverbindungen, ihre Leichtlöslichkeit in absoluten Alkohol, den wir uns zu diesen Versuchen eigens durch Rectification von käuflichem 98% Tr. haltigen bereiteten, u. s. w. übereinstimmen. Wir müssen ferner darauf hinweisen, dass das Atomgewicht unserer Substanz, da die Möglichkeit nicht völlig ausgeschlossen war, dass Spuren von Chlorammonium beigemischt seien, eher zu niedrig wie zu hoch gegriffen und dadurch die Differenz zwischen ihrem und dem Atomgewicht des Methylamins uns zu gross erscheint. Das zuletzt gesagte hat in noch

höherem Grade auf das Methylendiamin, $\left\{ \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{H}^2 \\ \text{H}^2 \end{array} \right\} \text{N}^2 \text{ At. Gw.} = 46$,

das Dimethylendiamin $\left\{ \begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \\ \text{H}^2 \end{array} \right\} \text{N}^2 = 58$, das Methylenmonomethyl-

diamin $\left(\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{CH}^2 \\ \text{H}^2 \end{array} \right) \text{N}^2 = 60$, das Aethylendiamin $\left\{ \begin{array}{c} \text{C}^2\text{H}^1 \\ \text{H}^2 \\ \text{H}^2 \end{array} \right\} \text{N}^2 = 60$) und

andere Bezug. Am besten würde unser Resultat auf das Dimethylenmonomethylamin $\left(\begin{array}{c} \text{CH}_2 \\ \text{CH}_2 \\ \text{CH}^3 \\ \text{H} \end{array} \right) \text{N}^2 = 72$) passen; leider ist aber eine Ver-

gleichung mit dieser Verbindung vorläufig nicht möglich. Während wir eine Identität unserer Substanz mit dem Aethylamin $\left\{ \begin{array}{c} \text{C}^2\text{H}^5 \\ \text{H} \\ \text{H} \end{array} \right\} \text{N} = 45$)

schon wegen des zu hohen Atomgewichtes dieses letzteren ebenfalls nicht annehmen können¹⁾. Da der uns zu Gebot stehende Vorrath der Wurzel erschöpft ist, können wir vorläufig die Versuche, welche auf nähere Erforschung der amidartigen Substanz der *Saracenia* zielen, nicht fortsetzen; wir behalten uns vor, dieselben wieder aufzunehmen, sobald neues Material zu unserer Verfügung gelangen sollte. Jedenfalls erscheint es uns nicht unwichtig, das Vorhandensein einer hierhergehörigen Verbindung auf verschiedenen Wegen nachgewiesen zu haben, deren Geruch, neben demjenigen des Ammoniaks, wie wir uns schliesslich überzeugten, man schon beobachtet, wenn man verkleinerte *Saracenia*-Wurzel mit kalter mässig concentrirter Natronlauge übergiesst.

Der Rückstand in der Retorte nach der Destillation mit Kalkmilch wurde mit Wasser ausgekocht, filtrirt. Das Filtrat trübte sich durch Bleizuckerlösung nicht: Wurde dasselbe im Wasserbade auf ein kleines Volum verdunstet, der Rückstand nach dem Erkalten mit verdünnter Schwefelsäure übersättigt, so entwickelte sich schon in der Kälte der höchst frappante Geruch einer flüchtigen Säure. Wurde das Gemenge destillirt, so resultirte ein klares farbloses Destillat von stark saurem Geruch, an Essigsäure und Furfurol erinnernd und stark saurer Reaction. Ein Theil des Destillats mit Bleizucker versetzt wurde nicht getrübt, mit Eisenoxydlösungen farbte es sich erst in der Wärme rothgelb und gab nach längerem Stehen oder Erwärmen einen voluminösen gelben Niederschlag während der saure Geruch blieb. Mit

¹⁾ Dasselbe treibt ausserdem Ammoniak aus seinen Verbindungen aus, was hier nicht der Fall.

Zinkoxyd gekocht, vom überschüssigen Zinkoxyd abfiltrirt, resultirte eine klare Lösung, die beim Erkalten keinen Absatz bildete, aber beim vorsichtigen Verdunsten eine weisse in Wasser grösstentheils wieder lösliche Krystallmasse hinterliess, diese mit Alkohol in ein Reagensglas gespült, mit Schwefelsäure versetzt und nach einiger Zeit erhitzt gab einem höchst intensiven Geruch ähnlich einem Gemisch von Essig- und Buttersäureäther.

Der Rückstand von einer zweiten Destillation von 75 Gr. gepulverter Wurzel wurde, um weiteren Aufschluss über die Natur dieser flüchtigen Säure zu erlangen, welche wir nach ihrem Geruch für identisch mit der obenbemerkten aus dem Decoct dargestellten halten mussten, wiederum mit Wasser angekocht, filtrirt, das schwach gelbe Filtrat mit verdünnter Schwefelsäure versetzt, dann vom ausgeschiedenen Gyps abfiltrirt, das Filtrat mit kohlen saurem Baryt neutralisirt, aufgekocht und kochend heiss filtrirt. Das Filtrat zur Trockne verdunstet, hinterliess einen gelblich unkrystallischen harzartigen in Wasser wiederum löslichen Rückstand. Die wässrige Lösung dieses Rückstandes wurde kalt mit verdünnter Schwefelsäure versetzt so lange dadurch schwefelsaurer Baryt gefällt wurde, letzterer abfiltrirt. Das Filtrat hatte den obenbeschriebenen Geruch in hohen Grade. Dasselbe wurde der Destillation unterworfen, wobei zuerst schwach saures Destillat, später ein immer saureres Produkt, welches farblos und klar war, erlangt wurde. Dieses Destillat hatte die obenbeschriebene Reaction auf Eisen und unterscheidet sich durch dieselbe von wässriger Essigsäure, der es sehr ähnelte. Die verdünnteren Flüssigkeiten gaben in der Kälte mit salpetersaurem Silberoxyd keine Trübung, färbten sich aber bei der Siedehitze röthlich braun. Die concentrirteren gaben in der Kälte mit salpetersaurem Silberoxyd einen weissen Niederschlag der sich beim Stehen bei gewöhnlicher Temperatur erst ganz allmählig reducirte. Bei Siedehitze des Wassers reducirte sich das Silbersalz ganz allmählig, eine Eigenschaft, welche die Säure von der Ameisensäure unterscheidet, welche sie aber mit der Acrylsäure gemein hat. In der That stimmen alle beobachteten Reactionen mit denjenigen dieser Säure gut überein, wir müssen auch namentlich die Uebereinstimmung des Geruches, die Löslichkeit der Blei-, Baryt-, Kalksalze, das gleiche Verhalten des Silbersalzes, die Flüchtigkeit, welche auf einen Siedepunkte nahe über 100° C. schliessen lässt, den

stark sauren Geschmack und die starksaure Reaction zum Beweis unserer Ansicht hinweisen.

Die aus 75 Gr. erhaltene Säure sättigte 0,508 Gr. reines Aetznatron, die Flüssigkeit behielt einen schwachen etwas aromatischen Geruch, welcher erst bei weiterer Reinigung verloren wurde und von einer höchst geringen Menge einer in Aether und Wasser löslichen aromatischen Substanz herrührte. Der vorher durch Aether aus dem Decoct abgeschiedenen Harzmasse, haftete derselbe gemeinschaftlich mit dem Geruch der Acrylsäure an, der auch an den Lösungen des Kalk- und Barytsalzes, von denen oben die Rede gewesen, bemerkt wurde. Die Substanz konnte aber nicht weiter erkannt werden. — Das Natronsalz der flüchtigen Säure reagirte neutral; beim Eindampfen wurde die Lösung schwach bräunlich gefärbt, sie hinterlässt eine syrupsdicke Flüssigkeit, welche nach einiger Zeit zu einer Krystallmasse erstarrte. Letztere schien sehr geneigt zu sein, übersättigte Lösungen zu geben, sie schmolz leicht im Krystallwasser und krystallisirte erst wieder, nachdem sie längere Zeit erkaltet war. Sie wurde durch Umkrystallisiren und Behandlung mit abs. Alcohol farblos und geruchlos; ihr Gewicht entsprach entwässert 1,520 Gr., was, wenn man berücksichtigt, dass bei diesen Manipulationen kleine Verluste nicht zu vermeiden, ziemlich gut auf acrylsaures Natron passt, welches letztere 1,547 Gr. verlangen würde. In Alcohol war sie schwerlöslich. Wir haben das Natronsalz noch einmal mit concentrirter Phosphorsäure destillirt, wodurch bei einer Temperatur von wenig über 100° ein stark saures völlig farbloses, mit dem Geruch der reinen Acrylsäure, mit welcher wir es vergleichen konnten, übereinstimmendes Destillat erlangt wurde. Einen Theil desselben haben wir in Barytsalz verwandelt, welches ganz unkrystallinisch, klebrig, harzartig war, was für Acrylsäure charakteristisch. Mit einem anderen haben wir die Silberreaction wiederholt, die ebenfalls mit der der Acrylsäure identisch ausfiel. Für Metaceton säure konnten wir die Säure schon wegen ihres Siedepunktes, der wenig über 100° liegt, nicht erkennen. Wir müssen hiernach die von uns erhaltene flüchtige Säure für Acrylsäure halten und wollen darauf hinweisen, dass unseres Wissens dies das erste Mal, wo diese Säure fertig gebildet in einem Pflanzentheile angetroffen. Dieselbe entwickelt sich, wie wir uns überzeugten, schon beim Erwärmen der gepulverten Wurzel mit mässig concentrirter Phosphor-

säure. Aus obigen Resultat berechnet sich ihre Menge zu 1,39% der Wurzel.

Der Rückstand auf dem Filter, welcher, wie oben beschrieben beim Lösen des Kalksalzes der besprochenen flüchtigen Säure hinterblieb, wurde in Wasser wiederum suspendirt, das Gemisch mit Salpetersäure bis zu deutlich saurer Reaction versetzt, aufgeköcht und kochend filtrirt. Das Filtrat trübte sich mit essigsäurem Bleioxyd, es fielen braune Flocken, welche einen beträchtlichen Theil der färbenden Materien enthielten. Das Filtrat nach dem Abfiltriren dieser Flocken wurde mit Ammon neutralisirt, worauf Bleiessig einen starken hellgelben flockigen Niederschlag gab. Letzterer ausgewaschen, mit Schwefelwasserstoff zerlegt, filtrirt, das Filtrat gekocht, vom ausgeschiedenen Schwefel getrennt und zur Trockne verdunstet, hinterliess einen hellgelben, sauren, klebrigen Rückstand, der sich in Wasser völlig löste, noch nicht unbedeutliche Mengen von salpetersauren Ammon enthielt, in kaltem Wasser wenig, in kochendem fast völlig sich löste, (bis auf einen kleinen Rückstand, den wir, soweit seine geringe Menge erkennen liess für Schleimsäure, die sich wohl durch Zersetzung während der Bearbeitung gebildet, halten möchten), in Alcohol sehr schwer löslich war und mit Schwefelsäure erhitzt keine flüchtige Säure entwickelte. Die Lösung dieses Rückstandes trübte sich mit Barytwasser, gab mit Kalkwasser auch in der Hitze nur sehr geringe Trübung, mit Chlorcalcium keinen Niederschlag, mit salpetersaurem Silberoxyd braune Flocken, mit Bleizucker geringe Menge gelber Flocken; mit Ammon übersättigt, mit Bleiessig reichlichen Niederschlag, mit Eisenchlorid gelbe Flocken. Mit Ammon übersättigt, verhinderte sie die Fällung des Eisenoxydes nicht. Fehlingsche Lösung wurde reducirt. Eisenoxyduloxyd nicht grün gefärbt.

Mit verdünnter, wie auch concentrirter officineller Salpetersäure gekocht, entstand keine Oxalsäure. In rauchender Salpetersäure löste sich die Masse fast völlig, ohne dass Anzeichen einer entstandenen Nitrossubstanz erlangt werden konnten. Für sich im Glasrohre erhitzt, entwickelte die Masse brenzliche gasförmige Producte, aber keinen Caramelgeruch, eine saure wässrige Flüssigkeit, braune theerartige Substanzen und hinterliess kohligen Rückstand.

Die angegebenen Reactionen passen weder für ein Glied der Fett- oder Oelsäurereihe, noch für ein Homologon der Oxalsäure oder für

Apfel-, Wein-, Citronen oder Mekonsäure etc., ebensowenig für eine sogenannte aromatische Säure.

Wir versuchten dieselbe dadurch weiter zu reinigen, dass wir die filtrirte wässrige Lösung aufs Neue mit Bleizucker fällten, das Filtrat von den durch diesen entstandenen gelbbraunen Flocken mit Ammon neutralisirten mit Bleiessig fällten, den entstandenen fast weissen Niederschlag abfiltrirt und ausgewaschen, wieder mit Schwefelwasserstoff zerlegten, abfiltrirten endlich erhitzten und zuletzt nach Entfernung des ausgeschiedenen Schwefels und Auskochen mit Kohle vorsichtig zur Trockne brachten. Der Rückstand war wie vorher verunreinigt mit Ammon und Salpetersäure, seine Menge war sehr gering und verschiedene andere Reinigungsversuche die kein befriedigendes Resultat gaben, erschöpften den Vorrath so sehr, dass es nicht möglich war, aus diesem Rückstand die Beschaffenheit der darin vorhandenen Säure zu erkennen, oder auch nur zu bestimmen, ob bei der beschriebenen Methode nicht eine partielle Zersetzung derselben stattgefunden. ¹⁾

Das mit Salzsäurehaltigem Wasser dargestellte Decoct einer neuen Portion Wurzeln gab ebenfalls kein befriedigendes Resultat; dasselbe war nicht von der es rothfärbenden Substanz zu befreien, welche, wie wir vermuthen müssen einer Spaltung eines im Cambium vorhandenen Körpers entstammt.

Aus diesem Grunde versuchten wir endlich noch einmal durch Auskochen einer neuen Portion gepulverter Wurzel mit Wasser, Behandeln mit Bleioxyd u. s. w. wie oben beschrieben, eine nicht flüchtige Säure zu gewinnen jedoch auch hier konnte nur die Anwesenheit geringer Mengen einer Gerbsäure dargethan werden, welche Eisenoxyduloxyd grün färbt, die durch Bleioxydlösungen, nicht durch Brechweinstein und Leim gefällt, mit löslichen Basen grün gefärbt wird und in diesen Eigenschaften mit der Kaffeegerbsäure übereinstimmt. Mit derselben hat sie auch den nicht allzustark säuerlich und etwas herben Geschmack gemein. Jedenfalls scheint uns daneben noch eine andere nicht flüchtige Säure vom säuerlichem Geschmack, die aber nicht Oxal-, Apfel-, Citronen- oder Weinsäure zu sein scheint, anwesend zu sein, deren weitere Characterisirung uns aber aus Mangel an Material nicht möglich.

Wir haben bei dieser Gelegenheit auch noch einmal den durch

¹⁾ Was wahrscheinlich war, da auch die Gerbsäure eine Zersetzung erfahren.

Bleioxyd nicht absorbirten Theil des Decoctes einer erneuerten Untersuchung unterworfen und namentlich unsere Aufmerksamkeit derjenigen Substanz desselben zugewendet, welche nach dem Eindampfen der Flüssigkeit und dem Wiederauflösen derselben sich nicht mehr auflöst. Dieselbe erwies sich abfiltrirt als eine in sehr geringer Menge vorhandene rothbraune amorphe Masse, die in Wasser unlöslich, sich in Alkalien mit grünlicher Farbe löste und möglicher Weise eine dem Chinaroth ähnliche oder identische Verbindung repräsentiren könnte.

Endlich haben wir uns auch bemüht, die Ursache der rothen Färbung des Salzsäuredecoctes aufzufinden. Wir können indessen nur angeben, dass sie von einem im Cambiumring vorhandenen Körper zu entstammen scheint, der in Wasser sich leicht, in Alcohol sehr schwierig löst, der aber erst bei einer Spaltung durch Salzsäure in die rothe Materie übergeht. Geschieht die Einwirkung der sauren Flüssigkeit, während der Stoff noch in der Wurzel sich befindet, so scheint ein grosser Theil des entstandenen rothen Körpers von dem Zellgewebe so festgehalten zu werden, dass Auskochen mit Salzsäurehaltigem Wasser ihn nicht völlig entfernt. Trocknet man die mit Salzsäure ausgekochte und gut ausgewaschene Wurzel wiederum und extrahirt mit Weingeist von 90% Tr. so löst sich der rothe, Stoff leicht in diesem, Kohle entzieht ihn der alcoholischen Lösung nur unvollständig.

Aus der Lösung in Salzsäure wird der rothe Stoff durch Ammoniak mit violetter Farbe gefällt. Der getrocknete Niederschlag ist aber weder in reinem Wasser, noch Alcohol, Aether, Amylalkohol wieder löslich und scheint durch das Ammoniak auch weitergehende Zersetzungen zu erleiden, wenigstens löst ihn auch salzsaures Wasser nicht wieder mit der früheren Farbe auf.

Einwirkung von verdünnter Schwefelsäure liess ebenfalls die rothe Substanz entstehen, dagegen bildete sich dieselbe beim Kochen mit concentrirter Phosphorsäure und mit verdünnter Salpetersäure wenigstens in nicht so schöner Farbennuance.

Der Rückstand nach dem Auskochen mit Salzsäure haltendem Wasser ausgewaschen, getrocknet wurde mit absolutem Alcohol extrahirt. Die alcoholische Tinctur von blassröthlich-gelber Farbe zur Trockne gebracht, hinterliess eine röthliche Harzmasse, welche sich ziemlich leicht in einen in kaltem Alcohol leichtlöslichen rothgefärbten Theil und ein nach einigem Umkrystallisiren und nach dem Entfärben mit

Thierkohle weiss gefärbten in warzigen Krystallen krystallisirenden in kaltem Alcohol schwieriger und langsam löslichen Theil spaltete. Letzterer war in Alcohol von 56° Tr. sowohl in der Kälte wie Wärme unlöslich, in Alcohol von 77° Tr. in der Kälte langsam in der Wärme schneller völlig löslich, in kaltem Aether allmählig löslich. Er löste sich in Chloroform, nachdem er anfangs stark aufgequollen war, schon in der Kälte allmählig, in Amylalkohol quoll er in der Kälte stark auf und löste sich beim Erwärmen vollständig. In Schwefelkohlenstoff quoll er nur auf, löste sich aber nicht. Kaltes Benzin war ohne Wirkung, warmes löste; Ol. Petrae war sowohl in der Kälte wie in der Wärme ohne Wirkung, Ol. Terebinthinae löste beim Kochen. In Wasser war er nicht völlig unlöslich, sondern gab demselben etwas bitterlichen Nachgeschmack, durch Schütteln mit Aether war das in Wasser gelöste diesem wiederum zu entziehen. Die alcoholische Lösung gab mit Kali, Ammon und Salzsäure anfangs keine Reaction, später mit Salzsäure eine schwache Trübung. Mit Bleizucker entstand nach einiger Zeit eine weissliche Trübung, mit einer ammoniakalischen Lösung desselben und mit Bleiessig sogleich. Schwefelsaures Kupferoxyd gab eine Trübung, salpetersaures Silberoxyd gab anfangs keine Veränderung, wurde aber später allmählig reducirt, dasselbe geschah bei Anwendung einer ammoniakalischen Lösung von Silbersalpeter. Salpetersaures Quecksilberoxyd und Quecksilberoxydul gaben beide sofort einen reichlichen blassgelben Niederschlag. Die alcoholische Lösung reagirte neutral — sie schmeckte schwach bitterlich, während das gepulverte Harz auf die Zunge gebracht kaum Geschmack verrieth. Die trockne Masse destillirte, erhitzt, theilweise unverändert über, theilweise gab sie eine sauer reagirende brenzlich riechende Flüssigkeit und braunen Theer. Die Substanz war nicht in Krystallen, welche Messungen zugelassen zu erhalten; sie schmolz bei 118—120°C. Conc. Schwefelsäure färbte dieselbe rothgelb, während sie sich löste: aus der Lösung fiel Wasser weisse Flocken.

Der Rückstand von der Extraction mit reinem Wasser gab mit heissem Weingeist behandelt beim Verdunsten denselben Körper, aber fast frei von färbenden Bestandtheilen; seine Menge betrug 8,81% der gepulverten Wurzel. Die reine Wurzel gab sogleich mit Alcohol extrahirt einen gelben Rückstand, der mit reinem Wasser ausgezogen dieselbe weisse Masse zu 8,6% der angewendeten Wurzel hinterliess. Am reinsten konnte dieses indifferente Harz, als welches wir es nach

den angegebenen Eigenschaften bezeichnen müssen, erhalten werden, wenn man die vorher mit Wasser ausgekochte gepulverte Wurzel wiederum trocknet, mit absolutem Weingeist auskocht, die Tinctur zur Trockne verdunstet, mit kaltem Alkohol einen Theil der färbenden Stoffe entfernt, den Rückstand wieder in siedenden Alkohol löst; diese Lösung auf ein kleines Volum abdunstet und in destillirtes Wasser giesst. Die entstandenen weissen Flocken werden auf einem Filter gesammelt, nicht zu lange ausgewaschen, da sie etwas löslich in Wasser sind, zuletzt wieder in Alcohol gelöst, mit Thierkohle entfärbt, zur Trockne gebracht und bei 100°C. getrocknet; das so gewonnene Harz wurde zur Elementaranalyse angewendet. Es enthielt 77,9% Kohlenstoff, 14,1% Wasserstoff und 8,0% Sauerstoff, steht also nach Reaction und Zusammensetzung dem indifferenten, in kaltem Alkohol schwerer löslichen Harzen des Elemi und Euphorbium sehr nahe, welche letztere Rose beschrieben, sowie auch dem — etwas abweichend von dem von Rose entdeckten Harze des Euphorbium reagirenden — Harzanthelle, welchen der eine von uns als Absatz einer Euphorbiumtinctur untersucht hat*).

Dieses Harz verhielt sich identisch mit demjenigen, welches wir durch Aether dem salzsauren Decoct entziehen konnten, nur war letzteres noch verunreinigt durch eine Spur der oben beschriebenen flüchtigen Säure und ausserdem eines aromatischen Körpers, der auch der von uns für Acrylsäure gehaltenen Substanz sehr energisch anhängt und in seinem Geruch an Rad. Carlinae erinnert. Auch dieser Stoff war indessen, wie schon Oben gesagt, in so kleinen Spuren vorhanden, das wir ihn nicht weiter bestimmen konnten.

Der Rückstand der Wurzel welcher mit Wasser und Weingeist völlig erschöpft war, gab an kaltem Aether kaum etwas ab, namentlich gab der Rückstand nach dem Verdunsten des Aethers keinerlei Anzeichen von der Gegenwart eines fettartigen Körpers. Mit kochendem Aether längere Zeit extrahirt gab der ebenbezeichnete Rückstand eine geringe Menge eines gelben wachsartigen Stoffes ab, der aber nur 0,10 % der gepulverten Wurzel betrug und den wir für in der Epidermis der Wurzel vorhandenes Wachs halten.

Die Cellulose der Wurzel haben wir dadurch isolirt, dass wir nach der Schulzeschen Methode mit Chlorsaurem Kali und Salpetersäure

von 1,16 in der Kälte ein gewogenes Quantum der Wurzel 8 Tage hindurch macerirten, dann durch Decantiren mit Wasser, später mit schwachem Aetzammoniak und endlich auf einem vorher bei 100°C. getrockneten und tarirten Filter mit Alcohol, zuletzt mit Aether auswaschen. Die so behandelte Substanz stellte ein Gemenge der verschiedenen in der Wurzel vorkommenden Zellen dar, in welchem namentlich schöne Treppen- und Spiralgefässe unter dem Mikroskop die Aufmerksamkeit fesselten. Bei 100° getrocknet gab die Masse 19,82% der gepulverten Wurzel.

Die quantitative Bestimmung des Stärkemehls wurde nach der von dem einen von uns (vergl. Ph. Zeitschr. J. 1 № 3. pag. 41) mitgetheilten Methode ausgeführt. Die Stärkemehlkügelchen bewahrten bei der Behandlung mit einer Lösung von Kali in absol. Alcohol völlig ihre ursprüngliche Form. Der Amylumgehalt berechnet sich nach den von uns erlangten Resultaten zu 25,55% der gepulverten Wurzel. Die Stärkemehlkügelchen sind ziemlich klein etwa ein Drittel von der Grösse ausgewachsenen Weizenstärkemehles dabei rundlich. Das Plus der hierbei gefundenen Lignin und Pflanzenschleimhaltigen Cellulose gegen die directe Cellulosebestimmung wurde als Lignin und unlöslicher Pflanzenschleim in Rechnung gebracht. Seine Menge betrug 3,17%.

Um auch einen ungefähren Massstab für die Menge der in der Wurzel vorhandenen unlöslichen Albuminate zu gewinnen haben wir eine Stickstoffbestimmung der gepulverten Wurzel ausgeführt. Dieselbe ergab 2,09% Stickstoff, welches correspondiren würde 13,06% eiweissartiger Substanz. Zieht man hievon ab 5,70% mit 0,91% Stickstoff des wie oben gesagt bestimmten löslichen Pflanzeneiweiss; nimmt man weiter an, dass höchst wahrscheinlich in 1 Atom des Amines nur 1 Atom Stickstoff vorhanden sein können, also in 35 Th. 14, so berechnet sich als im diesem vorhanden 0,07% Stickstoff, der Rest des Stickstoffs mit 6,4 multiplicirt gäbe als ungefähre Menge des unlöslichen Pflanzeneiweiss 7,10 %. Dasselbe kann durch Kochen mit Essigsäure extrahirt und aus dieser Lösung grösstentheils wieder durch Neutralisiren mit Ammoniak gefällt werden.

Die Aschenmenge betrug 2,25% der Wurzel. Dieselbe vertheilt sich auf etwa 0,21% Kieselerde, 0,91% Eisenoxyd + Phosphorsäure, 0,09% kohlensauren Kalk, 0,25% schwefelsaures Kali, 0,45% Chlornatrium, 0,03% kohlensaure Magnesia, 0,10% schwefelsaures Natron.

*) Pharm. Zeitschr. f. Russland J. II. № 10.

Das zu sämtlichen Bestimmungen angewendete Wurzelpulver verlor bei 100° 12,08% hygroskopischer Feuchtigkeit.

Es stellt sich demnach die Zusammensetzung der Wurzel folgendermassen heraus.

100 Theile enthalten:

Hygroskopische Feuchtigkeit	12,08	
Cellulose	19,82	
Amylum	25,55	
Lignin Cuticularsubstanz + unlöslichen		
Pflanzenschleim	3,17	
Löslichem Pflanzenschleim	0,89	
Zucker	9,56	
Losliches Pflanzeneiweiss	5,70	
Unlösliches Pflanzencasein	7,10	
Flüchtiges Amid	0,18	
Flüchtige Säure (Acrylsäure)	1,49	
Unbekannte Substanz, die durch Kochen in wässriger Lösung einen dem Chinaroth ähnlichen Körper liefert		} Nicht bestimmbar.
Nicht flüchtige Säure		
Gerbsäure, der Kaffeegerbsäure ähnlich		
Unkrystallinischen Extractivstoff		
Chromogen durch Salzsäure rothen Far- stoff liefernd		
Flüchtige aromatische Substanz im Geruch der Rad. Carlinae ähnlich,		
Indifferentes weisses Harz	8,81	
Wachs	0,10	
Aschenbestandtheile	2,25	
Kieselerde	0,21	
Eisenoxyd + Phosphorsäure	0,91	
Kohlensauren Kalk	0,09	
Schwefelsaures Kali	0,25	
Chlornatrium	0,45	
Kohlensaure Magnesia	0,03	
Schwefelsaures Natron	0,15	

b. Chemische Untersuchung der Blätter.

Bei einem hiesigen Droguisten konnten wir in letzterer Zeit die Blätter der Saracenia, für sich gesammelt, acquiriren. Wir haben dieselben, sowie die von uns untersuchte Wurzel mit sehr gut erhaltenen Exemplaren der mit der Wurzel gesammelten Pflanze verglichen, die uns aus einer dritten Bezugsquelle zugegangen war, und uns von der Uebereinstimmung der einzelnen gleichartigen Objecte untereinander und mit der schon oben abgedruckten Beschreibung überzeugt.

Die von uns zu den folgenden Versuchen angewendeten Blätter waren verhältnissmässig sehr gut erhalten, und viele derselben erwiesen sich beim Erweichen völlig unbeschädigt. Die Farbe der mit dem seitlichen Theil des Blattrandes verwachsenen Blätter war auf der Aussenseite meistens blassgelbgrüne, nur hie und da nach der Spitze zu violett. Wo letzteres der Fall war, zeigten sich auch die (übrigens nur sehr wenig über die Lamina erhabenen) Blattnerven violett gefärbt. Die untersten Theile des Blattstieles, der röhrenförmig und oben fast farblos war, erwiesen sich durchgehends röthlich. Die Innenseite der Blätter (obere Blatt-Seite der lamina) waren durchgehends violett geadert und der obere Theil, welcher sich über die durch theilweise Verwachsung des Blattrandes gebildete füllhornartige Röhre erhebt und von etwas dunklerer Farbe ist, mit rückwärtsggerichteten Haaren besetzt. Wo die Verwachsung des Blattrandes beginnt, also in der dadurch entstandenen Röhre fehlen die Haare vollständig, die Farbe der Lamina ist hier wie die der Aussenseite und es finden sich hier die violetten Blattadern ebenfalls nur an einzelnen Exemplaren.

Wir glauben im Hinweis auf die oben gegebene botanische Beschreibung der Saracenia annehmen zu müssen, dass die Blätter im Frühjahr gesammelt worden und wollen namentlich noch bemerken, dass unter unseren Exemplaren der mit Wurzel gesammelten Pflanze wo die Blätter wie gesagt in demselben Entwicklungsstadium sich befinden wie die ebenbeschriebenen, an keinem Exemplare mehr wie 4, bei den meisten nur 3 Blätter vorkommen. Einige Wurzelstöcke erwiesen sich aber mehrköpfig. Bei unsern Exemplaren ist der oberirdische Stengel noch nicht gestreckt. Es findet sich eine reichliche zollange Knospe aus schuppenartigen nach oben zugespitzten blasröthlichen Hochblättern gebildet, die die etwa 8 Linien lange Anlage des kahlen

Blüthenstieles umschliessen. Auf der Spitze dieses letzteren erkennt man in Form eines fast erbsengrossen rundlichen Köpfchens die Anlage der Blüthe, an der man bereits die einzelnen Theile der späteren Blume, die drei äusseren Hüllblätter, den 5 th. Kelch, die 5 th. Krone und die Anfänge der Staubgef. und des 5 theiligen Fruchtvierfels unterscheidet.

Weder das Mikroskop, noch die Prüfung des Decoets der Blätter und der Stengelknospe mittelst Jod ergaben die Anwesenheit von Amylum. Der Geschmack der Blätter war demjenigen der Wurzel ähnlich, aber bedeutend weniger zusammenziehend bitter, dagegen vielleicht etwas mehr aromatisch. Das sehr wenig gelblich gefärbte Decoet war weniger schleimig wie das Wurzel-Decoet und gab mit Alkohol nur geringe Schleimflocken, es reagierte eher etwas schwach alkalisch wie sauer, reducirte in der Kälte Fehlingsche Lösung, wurde durch Kalk- und Barytwasser schwach getrübt; durch Silberlösung wurde derselbe braun gefällt, Bleizucker fällte wenig flockigen Niederschlag, Bleiessig etwas mehr, oxalsaures Ammon gab nach einiger Zeit eine Trübung, Eisenoxyduloxylösung eine grüne Färbung. Mit Phosphorsäure erhitzt entwickelte sich aus dem Blätter der bei der Wurzel unter denselben Umständen beobachtete Geruch der flüchtigen Säure in kaum bemerkbarer Weise. Dagegen gaben die Blätter mit Kalilauge schon in der Kälte neben Ammoniak auch den Geruch der in der Wurzel vorhandenen stickstoffhaltigen flüchtigen Substanz, grösstentheil wie es schien sogar noch stärker als die Wurzel.

Die Abkochung der Blätter mit salzsaurem Wasser war schön roth; sie gab mit Ammoniak neutralisirt, mit Aether geschüttelt an letzteren von derselben amidartigen Substanz wie die Wurzel ab, die beim Verdunsten des Aethers an der Luft zurückblieb. Der in dieser Abkochung enthaltene Farbstoff scheint identisch zu sein mit dem durch Auskochen der Wurzel mit salzsaurem Wasser erhaltenen und ist wie wir mit Wahrscheinlichkeit vermuthen müssen, in dem Kraute nur noch zum kleinsten Theil in Form seines Chromogens, sondern fertig gebildet vorhanden.

Das wässrige Decoet mit Bleioxyd erhitzt, von diesem abfiltrirt und weiter untersucht, zeigte wohl die Gegenwart des unkrystallinischen indifferenten Bitterstoffs an, sowie diejenige des durch Alkohol fallbaren Bleisalzes der flüchtigen Säure. Letzteres aber in

weit geringerer Menge als das Decoet der Wurzel. Das Bleioxyd hatte von derselben eisengrünenden Gerbsäure gebunden, welche wir als Bestandtheil der Wurzel bezeichneten, ausserdem fanden sich auch hier sehr geringe Andeutungen einer anderen nicht flüchtigen Säure sowie etwas Pflanzenschleim.

Die mit Wasser extrahirte und wieder getrocknete Masse gab an Alkohol weit geringere Mengen des indifferenten Harzes ab, dessen wir bei der Wurzel erwähnten, dasselbe war hier durch Chlorophyll grün gefärbt. Dagegen war das durch Aether extrahirbare (Wachs etc.) in grösserer Menge vorhanden, als in der Wurzel.

Das zu den folgenden quantitativen Versuchen angewendete Kraut enthielt 8,6% Feuchtigkeit, dasselbe ergab 47% wässrigen fast brüchigen Extractes. Das wässrige Extract wieder gelöst mit Bleioxyd längere Zeit in der Siedehitze behandelt, von diesem abfiltrirt, und das Filtrat wieder zur Trockne verdunstet hinterliess 36,6% des Gewichtes der angewendeten Wurzel extractiver Materien + dem Bleisalz der flüchtigen Säure, Zucker und Feuchtigkeit, die ohne weitere Zersetzung nicht verjagt werden konnte. Letztere Masse wieder gelöst gab mit Alkohol einen Niederschlag von dem Bleisalz der flüchtigen Säure, der 0,72% der angewendeten Wurzel ausmachte und 0,12% Acrylsäure entsprechen würde.

Der Rückstand der Wurzel mit absolutem Alkohol zu verschiedenen Malen ausgekocht und die Tincturen zur Trockne gebracht, lieferten 5,47% des angewendeten Krautes an Harz und Chlorophyll.

Der Rückstand des Krautes, der hier erhalten wurde, gab noch 0,53% des angewendeten Krautes in Aether löslicher Materien (Wachs etwas Fett u. s. w.)

In einer neuen Menge des Krautes wurde in derselben Weise wie bei der Untersuchung des Wurzelstockes beschrieben, Zucker und Albumin bestimmt (der hiebei lösliche Pflanzenschleim war wegen zu geringer Menge nicht zu ermitteln). Die Menge des Zuckers betrug 3,95%, die des in Wasser löslichen Pflanzenalbumin 1,02% des angewandten Krautes. Im Rückstand der Maceration haben wir durch Auskochen mit Essigsäure das unlösliche Pflanzencasein zu extrahiren gesucht, dasselbe aus der Lösung durch Sättigen mit Ammoniak wieder gefällt, auf einem bei 100° getrockneten Filter abfiltrirt und ausgewaschen. Bei 100° getrocknet betrug seine Menge 1,40% des Krautes.

Durch Auskochen der Wurzel mit Salzsäurehaltigem Wasser, Behandeln mit Ammoniak und nach mehrmaligem Ueberführen aus der wässrigen in ätherische Lösung und umgekehrt und zuletzt durch Verdunstung der Salzsäurelösung wurde 1,55% Chloramid erhalten = cc, 0,77% der reinen amidartigen Verbindung.

Die Menge der Cellulose betrug 14,55%. Nach geschehener Isolirung zeigte sich dieselbe in Form vielfältig hin und hergebogener Parenchymzellen, untermischt mit länglichen Gefäßzellen und den Spaltöffnungen der innern Blattseite.

Die Asche betrug 2,14% des Gesamtgewichtes, sie enthielt viel Eisenoxyd, meistens an Phosphorsäure gebunden (0,50% des Gesamtgewichtes des Krautes an Eisenoxyd + Phosphorsäure); 0,31% Kieselerde; 0,71% schwefelsaure Kalkerde, wenig Magnesiasalze; 0,64% schwefelsaures Kali; 0,03% Chlornatrium und nur Spuren von kohlsauren Salzen.

Das Quantum des in Wasser unlöslichen Pflanzenschleimes, Lignin und der Cuticularsubstanzen wäre in Summa = 19,9%.

Die einzelnen Bestandtheile vertheilen sich demnach folgendermassen.

100 Theile enthalten:

Hygroskopische Feuchtigkeit	8,60%	
Cellulose	14,55 »	
Lignin, Cuticularsubstanz, unlöslichen	»	
Pflanzenschleim	19,90 »	
Zucker	3,95 »	
Pflanzenalbumin	1,02 »	
Pflanzencasein	1,40 »	
Flüchtiges Amid	0,77 »	
Flüchtige Säure (Acrylsäure)	0,12 »	
Nicht flüchtige Säure + Gerbsäure und in kochendem Wasser löslichen Pflanzenschleim	}	Nicht bestimmbar.
Unkrystallinischen Extractivstoff		
Rothen Farbstoff, durch verdünnte Salz- säure löslich		
Indifferentes Harz + Chlorophyll		
Wachs etc.	0,53 »	
Aschenbestandtheile	2,14 »	

Kieselerde	0,31
Eisenoxyd + Phosphorsäure	0,50
Schwefelsaurer Kalk	0,71
Schwefelsaures Kali	0,64
Chlornatrium	0,03
Kohlensäure und Magnesia .	Spuren.

Schon vom pflanzenphysiologischen Gesichtspunkte aus dürfte es nicht uninteressant sein, Wurzelstock und Kraut, beide im Herbst gesammelt, einer Untersuchung zu unterziehen und die Verschiedenheiten zwischen den im Frühjahr gesammelten Exemplaren zu ermitteln.

Es schien uns die Frage wichtig, ob der Amidartige Stoff, welchen wir aus Wurzel und Kraut isoliren konnten, giftige Wirkungen besitze. Wir haben aus diesem Grunde einen kleinen Theil der Chlorverbindung desselben, die zu unserer Disposition stand (etwa 1 Centigramm), dazu benutzt, die Wirkung auf eine Maus zu studiren. Die genannte Substanz wurde in sehr wenig Wasser gelöst, durch etwas (etwa 0,5 Gramm) Weisbrod aufgenommen und dem Thiere vorgeworfen. Dasselbe frass etwa die Hälfte der Masse begierig auf, hörte aber allmählig auf und zeigte später keine Neigung den Rest zu verzehren. Nach etwa einer halben Stunde stellte sich Trägheit ein, welche etwa 20 Minuten erhielt, nach Verlauf welcher Zeit wiederum das Thier sich normal verhielt, es kehrten jedoch derartige Anfälle von Stumpfheit und Trägheit mehrmals wieder; Neigung zum Trinken war nicht vorhanden, wohl aber zeigte sich hier und da Lust anderes vorgesetztes Weisbrod zu verzehren, wobei zu bemerken, dass der Rest von dem mit der Chlorverbindung imprägnirten Brode fortwährend im Behälter blieb. Das Thier musste  uriniren. Nach 12 Stunden erfolgte der Tod. Die Section  fast völlige Leere des Herzen, starke Extravasation von Blut in den Lungen, geringe Blutmenge im Gehirn. Der Magen enthielt etwas zähe schwarze an den Wandungen haftende Materie, der Darmcanal abwechselnd schwarzen Koth und auch im obersten Theile viele Darmgase. Die Blase war völlig gefüllt.

Wenn wir auch zugeben, dass der vorliegende einzelne Versuch

nicht geeignet, schon eine bestimmte Meinung über die toxicologische Wirkung des untersuchten Stoffes zu gestatten, so möchte derselbe dennoch vorläufig der Vermuthung Raum geben, dass derselbe hinsichtlich seiner Wirkung nicht zu den eigentlich giftigen Alkaloiden gehöre, dagegen die diuretischen Wirkungen der Wurzel wenigsten theilweise bedingen möge.
