

dargestellt. Wird nicht vollkommen reines Senföl genommen, so ist die nach dem Übersättigen des Reaktionsgemisches mit Lauge durch Erhitzen übergetriebene Allylaminlösung durch ein äusserst unangenehm lauchartig riechendes Öl, das sich zum Theile in Tropfen am Boden der Vorlage abscheidet und das Destillat milchig trübt, verunreinigt. Durch Ausäthern der mit Schwefelsäure neutralisirten und eingeengten Lösung lässt sich zwar der grösste Theil dieser Verunreinigung entfernen, aber der unangenehme Geruch haftet selbst dem durch nochmaliges Austreiben mit Lauge gereinigten Allylamin hartnäckig an. Das bisher noch nicht beschriebene Allylaminsulfat¹ hinterbleibt beim Eindampfen seiner Lösung als ein Syrup, der beim Erkalten zu einer fettig anzufühlenden Masse erstarrt, die erst nach längerem Verweilen über Schwefelsäure zu einem undeutlich krystallinischen Kuchen erhärtet.

Es ist in Wasser und Alkohol leicht löslich und so hygroskopisch, dass es, an die Luft gebracht, schon nach wenigen Minuten oberflächlich feucht wird.

Analyse. Zur Analyse wurde die Substanz im Vacuum getrocknet.

0.416 Grm. der Verbindung gaben nach dem Füllen mit Chlorbaryum 0.4547 Grm. BaSO₄, entsprechend 0.19125 Grm. SO₄H₂.

Berechnet für	
$(C_3H_5NH_2)_2 H_2SO_4$	Gefunden
46.23 % SO ₄ H ₂	45.97 %.

Eine andere Probe wurde mit etwas Salzsäure und Platinchlorid am Wasserbade eingedunstet; beim Erkalten krystallisirte das Platindoppelsalz in dünnen orangegelben Blättchen, welche zu kugeligen Drusen vereinigt waren, aus.

0.301 Grm. der bei 100° getrockneten Substanz hinterliessen beim Glühen 0.114 Grm. Platin.

¹ Nur C. Oeser (Ann. Chem. Pharm. **134**, 11) erwähnt in seiner Abhandlung über Allylamin, dass das neutrale Sulfat luftbeständige, federartige Krystallaggregate bilde; doch fehlen analytische Daten.

Berechnet für $(C_3H_5NH_3)_2PtCl_6$	Gefunden
$37 \cdot 57\%$	$37 \cdot 87\%$

Durch langsames Eindampfen der gemischten Lösungen von Allylaminsulfat und etwas mehr als der theoretischen Menge von Kaliumpseudocyanat, Ausziehen der trockenen Salzmasse mit Alkohol und Abdampfen erhält man den Allylharnstoff zunächst in Gestalt eines meist gelblich gefärbten Syrups, der beim Erkalten zu einer faserig krystallinischen Masse, aus concentrisch ausstrahlenden, dünnen und verfilzten Nadeln bestehend, erstarrt. Der durch Abpressen und Umkrystallisiren gereinigte Körper ist in Wasser und Alkohol sehr leicht löslich, nahezu unlöslich aber in Chloroform und Äther; sein Schmelzpunkt liegt bei $85^\circ C$. Zum Vergleiche wurde auch Allylharnstoff aus Allylisocyanat und Ammoniak dargestellt und dabei ein in allen Eigenschaften übereinstimmendes Product erhalten.

Allylharnstoffnitrat. Trägt man Allylharnstoff in starke ausgekochte Salpetersäure ein und lässt die Lösung in einem Ätzkalkexsiccator stehen, so krystallisirt das Nitrat oft schon nach Kurzem in schönen, zu sternförmigen Drusen vereinigten Nadeln aus, welche in Wasser sehr leicht und mit stark saurer Reaction löslich sind, sich aber schwer umkrystallisiren lassen, indem sie sich dabei unter Gasentwicklung zersetzen.

Zur Feststellung des Salpetersäuregehaltes durch Titration wurde die Verbindung gut abgepresst und im Vacuum über Schwefelsäure und Kalk getrocknet.

0·228 Grm. Substanz verbrauchten zur Neutralisation 5·15 CC. einer Natronlauge, wovon 1 CC. = 17·136 Mgrm. HNO_3 , entsprechend 88·25 Mgrm. Salpetersäure.

Berechnet für $C_4H_8N_2O \cdot HNO_3$	Gefunden
$38 \cdot 65\% HNO_3$	$38 \cdot 71\%$

Überführung von Thiosinamin in Allylharnstoff.

Obwohl die Ausbeute an Allylharnstoff nach dem mitgetheilten Verfahren eine befriedigende genannt werden kann,

so ist doch die Darstellung des Allylamins und des cyansauren Kaliums eine umständliche und zeitraubende Operation und ich suchte deshalb nach einer Methode, die mir erlaubte, den Allylharnstoff direct aus dem Senföl respective aus dem daraus so leichterhältlichen Thiosinamin durch Entschwefelung zu gewinnen. Quecksilber- oder Silberoxyd liess sich dabei nicht verwenden, denn, während die symmetrisch zweifach alkylirten Thioharnstoffe durch diese Oxyde leicht in die entsprechenden Harnstoffe umgewandelt werden, gelingt dies bei den einfach substituirten Thioharnstoffen, welche hiedurch in die betreffenden Cyanamide übergehen, bekanntlich nicht. Ich bewirkte deshalb die Umwandlung durch Erhitzen mit Silbernitrat, welches sich bei der Entschwefelung der Thioparabansäuren¹ gut bewährt hatte. Auch liegt eine Notiz von Hofmann² vor, nach welcher Phenylthioharnstoff durch Kochen mit Silbernitrat in Phenylcarbamid übergeführt wird; es scheint somit diese Reaction wohl allgemeiner Anwendung fähig zu sein.

Mischt man äquivalente Mengen von Thiosinamin (1 Theil) und Silbernitrat (3 Theile) in nicht zu verdünnter Lösung, so erstarrt die Flüssigkeit zu einem dicken Krystallbrei, der sich unter dem Mikroskop als ein dichtes Haufwerk langer, innig verfilzter Nadeln zu erkennen gibt; diese Verbindung wurde bereits von Loewig und Weidmann³ beschrieben, und für sie die Zusammensetzung $C_4H_8N_2S \cdot AgNO_3$ ermittelt. Schon in der Kälte, noch leichter aber am Wasserbade tritt Schwärzung durch die Bildung von Schwefelsilber ein, wobei die Flüssigkeit zugleich stark saure Reaction durch das Freiwerden von Salpetersäure annimmt; doch gelingt es nicht, die Entschwefelung auf diese Weise zu Ende zu führen, da die Silberverbindung in Gegenwart von mehr freier Salpetersäure beständiger zu sein scheint.

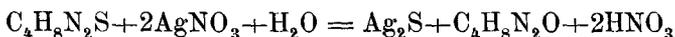
Auch macht sich die entstehende Salpetersäure dadurch unangenehm geltend, dass sie bei stärkerer Erwärmung der Flüssigkeit den gebildeten Allylharnstoff unter Gasentwicklung

¹ Monatshefte f. Chemie 2. 276.

² Jahresber. f. Chemie 1858, 350.

³ Berzelius' Jahresber. 21, 360, auch Gmelin's Handbuch 4. Aufl. 5, 227.

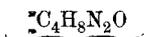
zersetzt. Desshalb wird der Masse von Zeit zu Zeit zur Abstumpfung der Säure Barytwasser zugesetzt, doch so, dass die Reaction noch stets sauer bleibt. Sobald eine abfiltrirte Probe weder beim Erkalten die verfilzten Nadeln der Silberverbindung abscheidet, noch sich auf Zusatz von Ammoniak und Silbernitrat schwärzt, fällt man etwa noch gelöstes Silber durch Schwefelwasserstoff aus, filtrirt und dampft nach Neutralisation mit Barytwasser oder Baryumcarbonat ein. Den nach der Gleichung:



entstandenen Allylharnstoff entzieht man der trockenen Salzmasse durch Behandlung mit starkem Alkohol und erhält ihn nach dem Abdestilliren des Alkohols meist schon nahezu rein.

0.233 Grm. umkrystallisirter und im Vacuum getrockneter Substanz neutralisirten, mit Natronkalk verbrannt, 17 CC. Säure à CC. 3.81 Mgrm. N entsprechend.

Berechnet für



28.00%

Gefunden

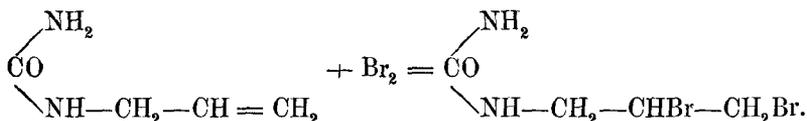
27.78% N.

Die Ausbeute betrug in einem quantitativ durchgeführten Versuche etwa 80% vom angewandten Thiosinamin, während sich nach der Theorie 86.22% ergeben sollten.

Der zu den unten beschriebenen Versuchen verbrauchte Allylharnstoff wurde theils aus Allylamin, theils nach diesem Verfahren dargestellt.

Einwirkung von Brom auf den Allylharnstoff; Dibrompropylharnstoff.

Der Allylharnstoff nimmt bei der Behandlung mit Brom in wässriger oder alkoholischer Lösung mit grosser Leichtigkeit ein Molekül davon auf; der Grund hiefür ist wohl in der ungesättigten Allylgruppe zu suchen, so dass man die entstehende Verbindung als Dibrompropylharnstoff anzusehen berechtigt ist:



Die Addition erfolgt so glatt und rasch, dass man eine wässrige Allylharnstofflösung mit Bromwasser titriren kann, da sich der Moment der Sättigung leicht an der auftretenden Gelbfärbung erkennen lässt.

0.166 Grm. Allylharnstoff wurden in wässriger Lösung so lange mit Bromwasser, wovon 1 CC. = 1.69 Mgrm. Brom enthielt, versetzt, bis die gelbe Farbe des letzteren beim Umschütteln nicht mehr verschwand und Jodkaliumpapier freies Brom anzeigte; dazu waren 157.5 CC. = 266.175 Mgrm. Brom nöthig, gegenüber den berechneten 265.6 Mgrm.

Auf 100 Theile Allylharnstoff:

Berechnet	Gefunden
160 % Br	160.3 % Br.

Um sich die entstehende Verbindung in fester Form und in grösserer Menge zu verschaffen, lässt man in eine ziemlich concentrirte, wässrige Allylharnstofflösung langsam und unter stetem Umschütteln Brom aus einer Bürette eintropfen; jeder Tropfen verschwindet sofort unter bemerklicher Erwärmung der Flüssigkeit, so dass es nothwendig ist, von Zeit zu Zeit unter einem Wasserstrahle zu kühlen, um zu starke Erhitzung der Lösung, welche secundäre Processe veranlasst, hintanzuhalten. Ist die angewandte Harnstofflösung farblos, so lässt sich der Endpunkt, wo die einem Moleküle entsprechende Menge Brom zugesetzt wurde, genau an der bleibenden Gelbfärbung erkennen; ist dies nicht der Fall, so prüft man zeitweise mit Jodkaliumpapier. Ein grösserer Überschuss von Brom ist thunlichst zu vermeiden, wie es überhaupt angezeigt erscheint, mit nicht zu grossen Mengen, höchstens 10—15 Grammen, zu arbeiten. Schon gegen das Ende des Processes beginnt die Ausscheidung der neuen Verbindung, beim vollständigen Erkalten geseht die Flüssigkeit zu einem dünnen Krystallbrei, den man mittelst der Wasserluftpumpe ab- und trocken saugt. Das Allylharnstoffbromid stellt so ein blendend weisses, krystallinisches Pulver dar, welches man zur weiteren Reinigung aus möglichst wenig

warmem, aber nicht kochenden Wasser umkrystallisirt. Stärkeres Erhitzen der Lösung sowie längeres Verweilen am Wasserbade ist zu vermeiden, weil dadurch die weiter unten zu besprechende Umsetzung herbeigeführt wird. Die Verbindung bildet zu Drusen vereinigte, dünne Blättchen oder flache Nadeln, die in kaltem Wasser sowie Chloroform schwer, in Äther unlöslich sind, aber leicht von warmen Wasser oder von Alkohol aufgenommen werden. Der Schmelzpunkt liegt bei 109° ; darüber hinaus erhitzt, tritt Zersetzung unter Verkohlung ein. Die wässrige Lösung reagirt neutral und gibt mit Silbernitrat in der Kälte keinen Niederschlag, der Körper enthält also nur gebundenes Brom.

Eine Brombestimmung lieferte den für einen Dibrompropylharnstoff erforderlichen Werth.

0.439 Grm. im Vacuum getrockneter Verbindung gaben, mit Ätzkalk gegläht, 0.6245 Grm. AgBr und 3.7 Mgrm, Ag, entsprechend 0.2685 Grm. Brom.

Berechnet für	Gefunden
$\underline{C_4H_5N_2OBr_2}$	$\underline{\hspace{2cm}}$
61.54 % Br	61.14 % Br.

Umsetzung des Dibrompropylharnstoffes beim Erwärmen mit Wasser.

Wie erwähnt, erleidet das Allylharnstoffbromid bei längerem Erhitzen in wässriger Lösung eine Veränderung, die theilweise schon beim Umkrystallisiren stattfindet, indem man stets nur einen Theil der angewandten Verbindung wieder erhält, während der Rest als leicht löslicher Körper in der Mutterlauge verbleibt.

Vollständig ist die Umwandlung, wenn man das Bromid mit der mehrfachen Wassermenge übergiesst und langsam am Wasserbade einengt; dabei erhält man beim Erkalten gar keine Abscheidung des schwer löslichen Bromides mehr, sondern die Flüssigkeit erstarrt bei genügender Concentration zu einer Krystallmasse, welche aus kleinen zu Rosetten angeordneten Nadeln besteht und von einer dicken syrupösen Mutterlauge durchsetzt ist. Durch Absaugen und Umkrystallisiren aus warmem Wasser erhält man das Umsetzungsproduct rein. Es ist selbst-

verständlich, dass man, wenn es sich um die Gewinnung dieser Verbindung handelt, gar nicht nöthig hat, das Allylharnstoffbromid erst rein darzustellen, sondern man versetzt die Allylharnstofflösung nach und nach mit der erforderlichen Menge von Brom, verdünnt mit etwas Wasser und dampft am Wasserbade ein.

Der neue Körper besitzt ein ausgezeichnetes Krystallisationsvermögen; beim Erkalten seiner heissen Lösung bildet er prächtige, aus wasserklaren, stark glänzenden Nadeln zusammengesetzte Krystalldrusen, bei langsamem Verdunsten über Schwefelsäure dagegen erhält man gut ausgebildete, oft 1—2 Ctm. lange, isolirte Krystalle; dieselben sind nach einer vorläufigen Untersuchung des Herrn Professor J. Rumpf rhombisch, von säulenförmigem Habitus, mit häufig an den Enden der Säule hemimorph erscheinender Ausbildung der Pyramide oder eines Macrodomas.

Wasser und Alkohol lösen den Körper besonders in der Wärme sehr leicht auf; in Äther und Chloroform ist er unlöslich. Der Schmelzpunkt liegt bei 158° C. Die wässrige Lösung reagirt neutral und gibt mit Silbernitrat sofort einen Niederschlag von Bromsilber, und zwar wird dadurch, wie aus den nachfolgenden analytischen Daten zu ersehen ist, nur die Hälfte des in der Verbindung vorhandenen Broms gefällt; die Substanz charakterisirt sich demnach als das bromwasserstoffsäure Salz einer bromhaltigen Base.

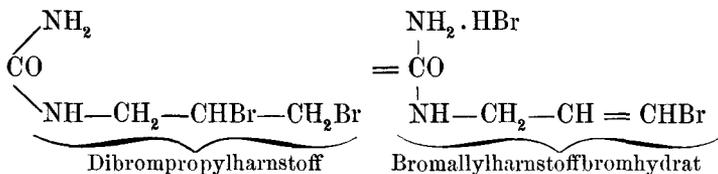
Zur Analyse wurde bei 100° getrocknete Substanz verwendet.

- I. 0.3045 Grm. Substanz gaben beim Fällen mit Silbernitrat 0.214 Grm. Bromsilber und 0.0037 Grm. Silber = 30.80% Br; das Filtrat davon, mit Schwefelwasserstoff entsilbert, mit Soda neutralisirt, eingedampft und der Rückstand mit Soda und Salpeter geschmolzen, gab nochmals 0.215 Grm. Bromsilber und 0.0022 Grm. Silber = 30.58% Br; zusammen 61.38% Brom.
- II. 0.340 Grm. Substanz lieferten, im Schiffchen mit Bleioxyd gemischt, und im Sauerstoffströme mit vorgelegtem Silber verbrannt, 0.236 Grm. CO₂ und 0.1025 Grm. H₂O.
- III. 0.46225 Grm. Substanz neutralisirten, mit Natronkalk verbrannt, 12.8 CC. Säure, wovon 1 CC. = 3.81 Mgrm. N, entsprechend 48.768 Mgrm. N.
- IV. 0.244 Grm. Substanz gaben nach dem Glühen mit Ätzkalk 0.345 Grm. Bromsilber und 4.02 Mgrm. Silber, entsprechend 0.14978 Grm. Brom.

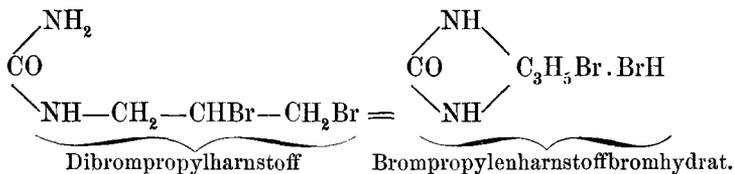
Diese Werthe führen zur Formel $C_4H_8Br_2N_2O$, welche verlangt:

	Berechnet		Gefunden			
			I	II	III	IV
C_4	48	18·46	—	18·92	—	—
H_8	8	3·06	—	3·35	—	—
Br_2	160	61·54	61·38	—	—	61·35
N_2	28	10·77	—	—	10·55	—
O	16	6·15	—	—	—	—
Mol. = 260	100·00					

Es zeigt sich also, dass das vorliegende Umsetzungsproduct dieselbe empirische Zusammensetzung wie der Dibrompropylharnstoff, aus welchem es entstanden ist, besitzt, somit kann bei seiner Bildung nur eine intramolekulare Umlagerung stattgefunden haben. Für eine solche ergeben sich mehrere Möglichkeiten, welche durch folgende Formelbilder veranschaulicht werden sollen:



oder:



Ob dem Körper wirklich eine solche Constitution zukommt, oder ob die Reaction in complicirter Weise verlaufen ist, konnte nicht entschieden werden; doch möchte ich mich vorläufig für die zweite Formel erklären. Jedenfalls bleibt die neutrale Reaction des Salzes auffallend, und es würde wohl ein alleinstehender Fall sein, dass ein Harnstoffderivat von obiger Constitution eine ausgesprochene Basis wäre.

Chlorhydrat des Brompropylenharnstoffes.

Digerirt man die Lösung des bromwasserstoffsäuren Salzes mit überschüssigem, frisch gefällten Chlorsilber, so färbt sich dieses gelb, indem es in Bromsilber übergeht, während im Filtrate das Chlorhydrat der noch bromhaltigen Base enthalten ist. In einem Versuche wurde diese Umsetzung quantitativ verfolgt und dabei nach der von Kraut¹ und Maly² in ähnlichen Fällen benützten Methode³ verfahren.

0.300 Grm. Bromhydrat, mit dem Chlorsilber aus 0.425 Grm. Silber einige Zeit digerirt, ergaben 0.616 Grm. eines Gemenges von Chlor- und Bromsilber entgegen den berechneten 0.5647 Grm. Chlorsilbers, somit eine Gewichtszunahme desselben von 0.0513 Grm., woraus sich der Gehalt des Bromhydrates an Bromwasserstoffsäure zu 31.12% berechnet.

Berechnet für $\text{C}_4\text{H}_7\text{BrN}_2\text{O} \cdot \text{HBr}$	Gefunden
$31 \cdot 15\% \text{ BrH}$	$31 \cdot 12\% \text{ BrH}$

Beim Eindampfen des Filtrates von Bromsilber erhält man das salzsaure Salz zunächst in Gestalt eines Syrups, der beim Erkalten und besonders beim Reiben mit einem Glasstabe zu einer weissen, seidenglänzenden Krystallmasse erstarrt, die aus dünnen Nadeln besteht, welche von einigen wenigen Punkten aus concentrisch auslaufen und in Wasser und Alkohol sehr leicht löslich sind. Ihr Schmelzpunkt liegt bei 143° C.

0.348 Grm. der abgepressten und bei 100° getrockneten Verbindung ergaben beim Füllen mit Silbernitrat 0.2305 Grm. Chlorsilber und 0.0022 Grm. Silber.

Berechnet für $\text{C}_4\text{H}_7\text{BrN}_2\text{O} \cdot \text{HCl}$	Gefunden
$16 \cdot 93\% \text{ HCl}$	$16 \cdot 92\% \text{ HCl}$

Platindoppelsalz. Lässt man in eine concentrirte und schwach erwärmte, alkoholische Lösung des Chlorhydrates eine ebensolche von Platinchlorid fließen, so beginnt sofort die Aus-

¹ Zeitschr. f. anal. Chem. 4, 167.

² Daselbst. 5, 68.

³ Fersenius, Quantitative Analyse II, 95.

scheidung eines Platinsalzes in Form kleiner Schüttchen, welche bei Anwendung von grösseren Mengen und langsamem Erkalten mehrere Millimeter Grösse erreichen; abfiltrirt und mit Äther gewaschen, stellt es Blättchen von hell orangegelber Farbe dar, welche in Wasser und verdünntem Alkohol besonders in der Wärme leicht löslich sind und sich daraus umkrystallisiren lassen. Absoluter Alkohol und Äther lösen die Verbindung nicht. Auch das Bromhydrat gibt beim Vermischen seiner alkoholischen Lösung mit Platinchlorid dasselbe Platindoppelsalz und nicht etwa ein Chlorobromid; doch lieferten mit solchen Präparaten ausgeführte Platinbestimmungen meist einen etwas niedrigeren Plattingehalt, welche auf eine Beimengung von Chlorobromid schliessen lassen.

- I. 0·307 Grm. der bei 100° getrockneten Substanz gaben, im Schiffchen mit chromsaurem Blei und vorgelegtem Silber verbrannt, 0·1435 Grm. CO₂ und 0·0615 Grm. H₂O.
- II. 0·256 Grm. Substanz, mit Ätzkalk und Soda geglüht, lieferten 0·4035 Grm. eines Gemenges von Chlor- und Bromsilber und 0·0037 Grm. Ag, was, in dem Verhältniss von 1 Atom Brom auf 3 Atome Chlor getheilt, 20·41% Br und 27·32% Cl ergibt.
- III. 0·2875 Grm. Substanz hinterliessen beim Glühen 0·073 Grm. Pt.
- IV. 0·193 Grm. Substanz hinterliessen 0·0495 Grm. Pt.
- V. 0·401 Grm. Substanz hinterliessen 0·102 Grm. Pt.
- VI. 0·336 Grm. Substanz aus Bromhydrat gaben beim Glühen 0·097 Grm. Pt.
- VII. 0·423 Grm. Substanz derselben Darstellung ergaben 0·107 Grm. Pt.

Die Formel (C₄H₈BrN₂O)₂PtCl₆ verlangt:

Berechnet		Gefunden							
		I	II	III	IV	V	VI	VII	
C ₈ ..	96	12·46	12·75	—	—	—	—	—	—
H ₁₆ .	16	2·08	2·22	—	—	—	—	—	—
Br ₂ ..	160	20·77	—	20·41	—	—	—	—	—
N ₄ ..	56	7·27	—	—	—	—	—	—	—
O ₂ ...	32	4·15	—	—	—	—	—	—	—
Pt. . .	197·4	25·62	—	—	25·39	25·60	25·44	25·19	25·30
Cl ₆ ..	213	27·65	—	27·32	—	—	—	—	—
Mol.	770·4	100·00							

Brompropylenharnstoff. Behandelt man das Bromhydrat mit der berechneten Menge von Silberoxyd, so verwandelt

sich letzteres in Bromsilber, während das stark alkalisch reagirende Filtrat beim Eindampfen am Wasserbade die freie Basis in Gestalt kleiner, rundlicher Körner oder kurzer, weisser Nadeln liefert. Da sie in kaltem Wasser ziemlich schwer löslich ist, so kann man sie noch bequemer in der Weise darstellen, dass man eine concentrirte warme Lösung des bromwasserstoffsauren Salzes mit der berechneten Menge Ätzkali, ebenfalls in wenig warmem Wasser gelöst, zusammenbringt. Alsobald beginnt die Ausscheidung von halbcentimeterlangen, seidenglänzenden Nadeln, deren Menge sich bei vollständigem Erkalten noch bedeutend vermehrt. Nach dem Abfiltriren und Waschen mit wenig kaltem Wasser ist die Substanz, die wir unserer Ansicht gemäss als Brompropylenharnstoff bezeichnen müssen, vollkommen rein. Zur Analyse wurde sie bei 100° getrocknet, wobei kein Gewichtsverlust eintrat.

- I. 0.2745 Grm. Substanz, im Schiffschen mit vorgelegtem Silber verbrannt, gaben 0.270 Grm. CO₂ und 0.102 Grm. H₂O.
 II. 0.321 Grm. Substanz gaben 45 CC. N bei 20° C. und 731.3 Mm. b.
 III. 0.250 Grm. Substanz, mit Soda und Ätzkalk geglüht, gaben 0.2525 Grm. Bromsilber und 0.0052 Grm. Silber.

Diese Werthe stimmen zu der erwarteten Formel C₄H₇BrN₂O wie aus folgender Zusammenstellung hervorgeht:

	Berechnet		Gefunden
C ₄	48	26.82	26.83
H ₇	7	3.91	4.12
Br	80	44.69	44.67
N ₂	28	15.64	15.79
O	16	8.94	8.59
Mol.	179	100.00	100.00

Die freie Basis ist in kaltem Wasser schwer, in heissem leicht mit stark alkalischer Reaction löslich; Alkohol sowie siedendes Chloroform oder Benzol nehmen sie ebenfalls auf, beim Erkalten fällt sie in langen Nadeln wieder aus; in Äther ist sie unlöslich. Von Säuren wird sie leicht aufgenommen, indem sie mit diesen neutral reagirende Salze bildet; so hinterbleibt das Sulfat, als in Wasser und Alkohol leicht lösliche, schwer

krystallisirende Masse beim Abdampfen der mit Schwefelsäure neutralisirten Lösung der freien Base. Wird dieselbe in wässriger Bromwasserstoffsäure gelöst, eingeeengt und krystallisiren gelassen, so erhält man wohl ausgebildete Krystalle, welche in allen Eigenschaften mit dem oben beschriebenen Bromhydrat übereinstimmen. Der Brompropylenharnstoff schmilzt bei 120° C.; die wässrige Lösung gibt mit Silbernitrat einen weissen, dem Chlorsilber ähnlichen Niederschlag, der sowohl im Ammoniak wie in Salpetersäure löslich ist; aus Sublimatlösung wird einschwerer, flockiger Niederschlag gefällt.

Versuche, dem Körper das gebundene Brom zu entziehen, blieben erfolglos: Zinn und Salzsäure wirken nicht ein, Natriumamalgam reducirt zwar, doch liessen sich keine fassbaren Producte erhalten. In ähnlicher Weise verlief die Einwirkung von alkoholischem Ammoniak, die Spaltung durch Alkalien, sowie auch mit der freien Base und deren Salzen ausgeführte Oxydationsversuche; es bleibt somit die endgiltige Entscheidung über die Constitution der Verbindung weiteren Versuchen vorbehalten.
