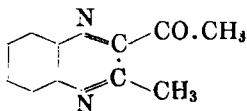
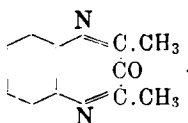


Einwirkung von *o*-Phenylendiamin, Methyl-aceto-chinoxalin,



Beim Zusammengeben molekularer Mengen *o*-Phenylendiamin-chlorhydrat in Natriumacetatlösung und Triketopentan in wässriger Lösung erfolgt Trübung und Ausscheidung eines gelblichen Körpers. Dieser stellt nach dem Umkrystallisiren aus Alkohol fast farblose, schwach gelbliche Nadeln dar, die bei 86.5° schmelzen. Sie sind in concentrirter Schwefelsäure mit intensiv gelber Farbe löslich. Auch hier liegen für die Formel des Condensationsproductes zwei Möglichkeiten vor, von denen die oben gewählte aber die wahrscheinlichere ist, da man in dem anderen Falle zu einem Siebenring,



gelangen würde.

0.1813 g Sbst.: 0.4698 g CO<sub>2</sub>, 0.0800 g H<sub>2</sub>O. — 0.1478 g Sbst.: 19.6 ccm N (25°, 760 mm.).

C<sub>11</sub>H<sub>10</sub>ON<sub>2</sub>. Ber. C 70.90, H 5.37, N 15.08.

Gef. » 70.64, » 4.95, » 14.95.

Die Untersuchung des Triketopentans wird fortgesetzt und auf andere Polyketone, sowie auf Ketocarbonsäuren ausgedehnt.

#### 466. P. Duden und D. Heynsius:

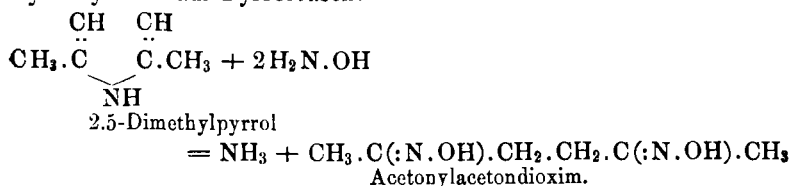
##### Ueber eine eigenthümliche Aufspaltung des Pyrrolringes.

[Aus dem chemischen Institut der Universität Jena.]

(Eingegangen am 15. August 1901.)

Während Abkömmlinge des Furfuranringes, wie in zahlreichen einzelnen Fällen festgestellt worden ist, unter der Einwirkung von Mineralsäuren ziemlich leicht ein Molekül Wasser aufnehmen und die  $\gamma$ -Diketoverbindungen regeneriren, aus denen sie zu erhalten sind, ist für den Pyrrolring eine gleiche Aufspaltung durch Säuren nie beobachtet worden. Sieht man von der complicirter verlaufenden, durch Säuren zu bewirkenden Umwandlung einiger Pyrrolbasen in Indol-abkömmlinge ab, so kennen wir als einzige Reaction, bei welcher unter Eliminirung des Pyrrolstickstoffs eine glatte Sprengung des

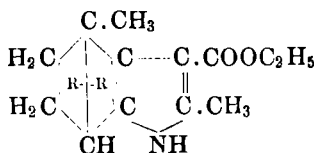
Pyrrolringes eintritt, die von Ciamician<sup>1)</sup> studierte Einwirkung von Hydroxylamin auf Pyrrolbasen:



Die Leichtigkeit, mit welcher sich diese Spaltung vollzieht, ist, wie Ciamician<sup>2)</sup> gezeigt hat, sehr abhängig von der Natur der Substituenten im Pyrrolring; bei einigen, einfachen, alkylirten Pyrrolbasen lieferte sie fast quantitative Ausbeuten an Dioxim.

Wir waren deshalb überrascht, als wir bei der Untersuchung einiger Pyrrolverbindungen der Camphergruppe einer ähnlichen, glatten, durch Mineralsäuren zu bewirkenden Aufspaltung einer Pyrrolbase in Ammoniak und das entsprechende Diketon begegneten, die im Folgenden kurz beschrieben sei.

Acetessigester und Amidocampher vereinigen sich, wie Duden und Treff<sup>3)</sup> vor Kurzem gezeigt haben, in Gegenwart von Natriumäthylat unter Austritt von zwei Molekülen Wasser glatt zu einem Pyrrolderivat der Zusammensetzung  $\text{C}_{16}\text{H}_{23}\text{NO}_2$ , das als Methylcamphenpyrrolcarbonsäureester bezeichnet wurde<sup>4)</sup>:



Das Verhalten der Verbindung gegen Alkalien und Säuren, gegen Essigsäureanhydrid, nascirenden Wasserstoff u. s. f. steht mit dieser Constitutionsauffassung in völligem Einklang, ebenso wie die Eigenschaften der analogen, aus Acetylaceton, Benzoylaceton und anderen  $\beta$ -Diketoverbindungen zu erhaltenden Pyrrolderivate.

Destillirt man die aus dem Methylcamphenpyrrolcarbonsäureester durch Verseifung entstehende Carbonsäure im Vacuum, so zerfällt sie glatt in Kohlensäure und Methylcamphenpyrrol, eine schwach basische, an der Luft sich rasch röthende Substanz, die bei der Reduction leicht zwei Atome Wasserstoff aufnimmt, indem sie in die stark alkalische, beständige Pyrrolinbase übergeht. Das Methylcamphenpyrrol nun wird bereits durch längeres Stehen seiner mineral-

<sup>1)</sup> Diese Berichte **22**, 1968 [1889].      <sup>2)</sup> Diese Berichte **23**, 1787 [1890].

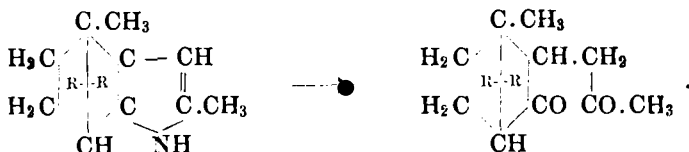
<sup>3)</sup> Ann. d. Chem. **313**, 25.

<sup>4)</sup> In den nachstehenden Formeln ist für die Brücke  $\text{CH}_3 \cdot \text{C} \cdot \text{CH}_3$  des Campherringes die abgekürzte Schreibweise  $\text{R}^1 \cdot \text{R}$  benutzt.

sauren Lösungen, rascher durch Erwärmen derselben, glatt unter Abgabe von Ammoniak zerlegt:

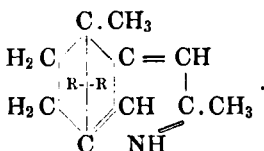


Die bei dieser Spaltung entstehende sauerstoffhaltige Verbindung ist ein Diketon, und zwar führt die Auflösung der Formel ohne Weiteres zu einem  $\gamma$ -Diketon, das als Acetonylisocampher<sup>1)</sup> zu bezeichnen ist:



Die Verbindung wird durch Semicarbazid als Diketon charakterisiert, ist alkalilöslich und giebt keine Eisenchloridreaction. Sie unterscheidet sich vom Acetonylaceton vor Allem dadurch, dass sie durch Ammoniak nicht glatt in das Pyrrolderivat, aus dem sie entstanden ist, zurückverwandelt werden kann, sondern nur eine Imidverbindung  $\text{C}_{13}\text{H}_{21}\text{NO}$  liefert. Den Grund hierfür wird man in der Unbeständigkeit des zu erwartenden Pyrrolderivates suchen dürfen, das ja umgekehrt ausserordentlich leicht in Ammoniak und das Diketon zerfällt.

Diese Aufspaltung des Methylcamphenpyrrols erfolgt so leicht, dass die Möglichkeit in Betracht zu ziehen ist, ob nicht bereits bei der Destillation der Carbonsäure der Pyrrolring sich öffnet, sodass in der vermeintlichen Pyrrolbase eine leicht zerlegbare Imidverbindung vorläge, wie z. B.

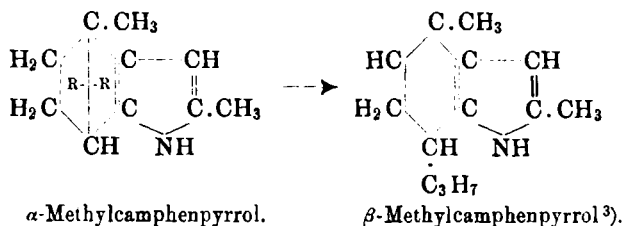


Derartige Formeln sind indess deswegen auszuschliessen, weil das Methylcamphenpyrrol bei der Reduction mit Zinkstaub und Essigsäure ebenso leicht zwei Wasserstoffatome aufnimmt wie der entsprechende Carbonsäureester, unter Bildung einer secundären Base, die gegen Säuren völlig resistent ist und deshalb nur als Methylcamphenpyrrolin aufgefasst werden kann.

<sup>1)</sup> Die Verbindung leitet sich ab von dem bisher nicht bekannten »Isocampher«, welcher aus dem gewöhnlichen Campher durch Vertauschung der Gruppen CO und CH<sub>2</sub> hervorgeht. Vergl. zu dieser Bezeichnungsweise Duden und Macintyre, Ann. d. Chem. 313, 63.

Um eine Erklärung für die geringe Widerstandsfähigkeit des Pyrrolringes im Methylcamphenpyrrol zu gewinnen, wird man die folgenden Beobachtungen heranzuziehen haben:

Der Methylcamphenpyrrolcarbonsäureester, die entsprechende Säure und alle anderen, an Stelle 2 und 3 substituirten Abkömmlinge des Camphenpyrrols werden durch kurzes Erhitzen mit 40-procentiger Schwefelsäure in isomere Verbindungen umgelagert, die als  $\beta$ -Verbindungen<sup>1)</sup> bezeichnet wurden und als correspondirende, unter sich zusammengehörige<sup>2)</sup> Reihe den  $\alpha$ -Verbindungen gegenüberstehen. Diese  $\beta$ -Verbindungen sind ebenfalls als echte Pyrrolverbindungen aufzufassen, da das  $\beta$ -Methylcamphenpyrrol, wie schon früher bemerkt wurde, die typischen Pyrrolreactionen (Röthung durch Säuren, Fichtenspahnreaction) zeigt. Die durch starke Schwefelsäure hervorgerufene Umlagerung besteht mithin sehr wahrscheinlich darin, dass das Kohlenstoffgerüst des Camphers verändert wird, und zwar wird man in Analogie mit ähnlichen, gut studirten Umlagerungen in der Camphergruppe annehmen dürfen, dass es sich dabei um eine Sprengung der Kohlenstoffbrücke des Camphers handelt:



Von diesen beiden Basen nun wird nur die Erstere durch Säuren aufgespalten, während die Zweite ein vollständig normales, den Alkylpyrrolen entsprechendes Verhalten zeigt. Betrachtet man die gegebenen Constitutionsformeln als genügend gestützt, so beruht diese Verschiedenheit darin, dass in den beiden Pyrrolbasen zwei ganz verschiedene Ringsysteme vorliegen. In den  $\alpha$ -Verbindungen ist der Pyrrolring verkettet mit dem bicyclischen, zwei Pentamethylenringe einschliessenden Campher-molekül, in den  $\beta$ -Verbindungen mit dem Cyclohexan, und es erscheint wohl möglich, dass das abweichende

<sup>1)</sup> Ann. d. Chem. 313, 28.

<sup>2)</sup> Unsere früher ausgesprochene Vermuthung, dass der  $\beta$ -Ester, die  $\beta$ -Säure und die  $\beta$ -Pyrrolbase nicht derselben Reihe angehören, ist durch die vervollständigte Untersuchung der  $\alpha$ - und  $\beta$ -Reihe hinfällig geworden. Vergl. dazu D. Heynsius, Inauguraldissertation, Jena 1901. Dem entsprechend sind die loc. cit. gebrauchten Formeln zu berichtigen.

<sup>3)</sup> Die Lage der Doppelbindung im Kohlenstoffring ist unbestimmt.

Verhalten des  $\alpha$ -Methylcamphenpyrrols in den Spannungsverhältnissen dieses eigenthümlichen tricyclischen Gebildes begründet ist.

### Experimenteller Theil.

#### $\alpha$ -2-Methylcamphenpyrrol-3-carbonsäure.

Die Condensation zwischen Acetessigester und Amidocampher liefert nach der früher<sup>1)</sup> gegebenen Vorschrift in sehr befriedigender Ausbeute den Methylcamphenpyrrolcarbonsäureester. Einige Schwierigkeiten bereitete die Verseifung des Esters, da er einerseits gegen verseifende Mittel ausserordentlich widerstandsfähig ist, andererseits bei zu langandauernder Einwirkung von alkoholischem Kali leicht dunkel gefärbte, harzige Massen liefert.

Wir fanden es deshalb zweckmässig, die Verseifung vor vollendeter Umsetzung zu unterbrechen und den zurückgewonnenen Ester in einer zweiten Portion zu verarbeiten. 60 g Ester geben auf diese Weise, mit 120 g Aetznatron in verdünnt-alkoholischer Lösung durch 10-stündiges Kochen am Rückflusskühler verseift, 25 g Carbonsäure, die durch verdünnte Schwefelsäure als flockige, beim Erwärmen krystallinisch werdende Masse niedergeschlagen wird, während 25–30 g Ester zurückerhalten werden.

Zur Analyse diente ein aus Alkohol umkrystallisirtes, vacuum-trocknes Präparat.

0.1850 g Sbst.: 0.4878 g CO<sub>2</sub>, 0.1354 g H<sub>2</sub>O. — 0.2202 g Sbst.: 12 ccm N (16°, 744 mm).

C<sub>14</sub>H<sub>19</sub>NO<sub>2</sub>. Ber. C 72.10, H 8.15, N 6.01.

Gef. » 71.85, » 8.34, » 6.27.

Die Säure ist ebenso wie der Ester mässig leicht löslich in den meisten organischen Lösungsmitteln, fast unlöslich in Aether und Wasser. Sie bildet kleine Prismen, die sich in der Capillare bei 230° bräunen und gegen 246° unter stürmischer Gasentwicklung schmelzen. Ihre salzsaure Lösung röthet sich bei längerem Kochen und zeigt eine wenig charakteristische Pyrrolreaction. Beim Erwärmen mit 40-procentiger Schwefelsäure lagert sie sich in die schon früher beschriebene  $\beta$ -Säure um, von der sie sich durch ihre Schwerlöslichkeit in Aether unterscheidet.

100 Theile Aether lösen bei Zimmertemperatur 0.5 Theile  $\alpha$ -Säure.

100 » » » » » 60 »  $\beta$ -Säure.

#### $\alpha$ -Methylcamphenpyrrol.

Zur Destillation der Carbonsäure benutzt man zweckmässig, da das Destillat sehr leicht erstarrt, einen Anschütz-Kolben und führt

<sup>1)</sup> Ann. d. Chem. 313, 46.

die Destillation im Vacuum aus. Bei ca.  $200^{\circ}$  (Temperatur des Luftbades) erscheinen die ersten Tropfen, und man führt nun bei Portionen von etwa 20 g Säure die Operation im Laufe von einer Stunde zu Ende. Das Destillat besteht aus einer schwach gelblich gefärbten, strahligen Krystallmasse, während im Kolben nur geringe Mengen kohligter Substanzen zurückbleiben. Ausbeute 80–90 pCt. der Theorie.

0.1737 g Sbst.: 0.5220 g  $\text{CO}_2$ , 0.1557 g  $\text{H}_2\text{O}$ . — 0.1607 g Sbst.: 10.8 ccm N ( $20^{\circ}$ , 740 mm).

$\text{C}_{13}\text{H}_{19}\text{N}$ . Ber. C 82.54, H 10.05, N 7.40.

Gef. » 81.96, » 9.96, » 7.48.

Die Base, die von allen organischen Lösungsmitteln, ausser Ligroin, sehr leicht aufgenommen wird, besitzt einen recht charakteristischen, an Blausäure erinnernden Geruch. Sie schmilzt unzersetzt bei  $65^{\circ}$ , wird von verdünnten Säuren klar gelöst und durch Alkali wieder fest abgeschieden. Von ihrer leichten Veränderlichkeit ist schon in der Einleitung die Rede gewesen. Sie ist so empfindlich, dass sie, selbst im Eisschrank im Exsiccator aufgehoben, sich bald röthet, und nur frisch umkrystallisirte Präparate gaben stimmende Analysenzahlen.

Von ihren Salzen ist das Pikrat zur Charakterisirung geeignet. Es schmilzt bei  $116^{\circ}$ .

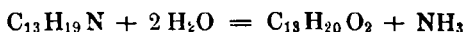
0.1320 g Sbst.: 14.8 ccm N ( $14^{\circ}$ , 755 mm).

$\text{C}_{19}\text{H}_{22}\text{N}_4\text{O}_7$ . Ber. N 13.39. Gef. N 13.1.

Beim Kochen seiner wässrigen Lösung erfährt das Salz theilweise Zersetzung unter Bildung von Ammoniumpikrat.

### Spaltung der Pyrrolbase.

Lässt man die verdünnte schwefelsaure Lösung der Base 24 Stunden stehen, oder kocht man sie einen Augenblick auf, so trübt sie sich durch Oelabscheidung und liefert beim Fälln mit Natronlauge reichliche Mengen Ammoniak. Durch einen quantitativ aufgearbeiteten Versuch wurde festgestellt, dass es sich hier um eine glatte Spaltung des Methyleamphenpyrrols im Sinne der Gleichung:



handelt.

Die Darstellung des Diketons  $\text{C}_{13}\text{H}_{20}\text{O}_2$  gestaltet sich infolgedessen sehr einfach. Man löst die frisch destillirte Base in Schwefelsäure 1:5 und kocht einige Minuten auf. Das reichlich abgeschiedene Oel wird in Aether aufgenommen und nach dem Trocknen destillirt. Es siedet völlig constant bei  $290 - 291^{\circ}$  (Faden ganz im Dampf), ist frisch destillirt fast farblos, etwas dickflüssig und besitzt einen schwachen, campherähnlichen Geruch. Mit Wasserdämpfen verflüchtigt es sich nur langsam.

0.1818 g Sbst.: 0.5030 g CO<sub>2</sub>, 0.1562 g H<sub>2</sub>O.

C<sub>13</sub>H<sub>20</sub>O<sub>2</sub>. Ber. C 75.00, H 9.52.

Gef. » 74.91, » 9.54.

Die Bestimmung der Molekularrefraction ergab:

$$d \frac{22^{\circ}}{4^{\circ}} = 1.029, \quad n_D^{22^{\circ}} = 1.485.$$

Mol.-Refr. Ber. 58.12. Gef. 57.77.

Die beiden Carbonylgruppen des Diketons besitzen eine sehr ungleiche Reactionsfähigkeit, indem ein Hydrazin- bzw. Ammoniak-Rest sehr leicht, schwieriger aber der zweite aufgenommen wird. Man wird annehmen dürfen, dass das Carbonyl des Acetonrestes das reaktionsfähigere ist: C<sub>10</sub>H<sub>15</sub>O·CH<sub>2</sub>·CO·CH<sub>3</sub>.

### Disemicarbazon.

Lässt man eine mit der äquivalenten Menge Natriumacetat versetzte, verdünnt-alkoholische Lösung von zwei Mol.-Gew. Semicarbazidchlorhydrat und einem Mol.-Gew. Diketon stehen, so scheidet sich nach einigen Tagen auf Wasserezusatz ein mikrokrySTALLINISCHES Pulver ab, das, aus verdünntem Eisessig umkrystallisirt, den Schmp. 215° zeigt.

0.1794 g Sbst.: 40.8 ccm N (26°, 743 mm).

C<sub>15</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O<sub>2</sub>. Ber. N 26.1. Gef. N 25.9.

Schwefelsäure zerlegt das Semicarbazon ziemlich leicht in seine Componenten.

Phenylhydrazin vereinigt sich mit dem Diketon beim Zusammengeben leicht unter Erwärmung und Wasseraustritt zu einem Monophenylhydrazon. Silberglänzende Blättchen vom Schmp. 128—129°.

0.1589 g Sbst.: 0.4450 g CO<sub>2</sub>, 0.1236 g H<sub>2</sub>O. — 0.1469 g Sbst.: 11.9 ccm N (16°, 758 mm).

C<sub>19</sub>H<sub>26</sub>N<sub>2</sub>O. Ber. C 76.51, H 8.72, N 9.39.

Gef. » 76.38, » 8.64, » 9.42.

Bei der Umsetzung des Diketons mit überschüssigem Phenylhydrazin konnte nur ein halbfestes, zur Analyse nicht geeignetes Product erhalten werden. Auch Parabromphenylhydrazin liefert lediglich ein gut krystallisiertes *p*-Brommonophenylhydrazon. Prismen vom Schmp. 154—156°.

0.2614 g Sbst.: 17 ccm N (13°, 752 mm).

C<sub>19</sub>H<sub>25</sub>N<sub>2</sub>OBr. Ber. N 7.43. Gef. N 7.6.

### Ammoniakverbindung.

Sehr leicht vereinigt sich das Diketon unter Austritt von Wasser mit einem Molekül Ammoniak zu einer Imidverbindung C<sub>13</sub>H<sub>21</sub>NO<sup>1)</sup>. Man erhält dieselbe am bequemsten beim Stehenlassen einer mit Am-

<sup>1)</sup> Vergl. auch diese Berichte 33, 3801 [1900].

moniakgas gesättigten alkoholischen Lösung des Diketons. Die Reaction ist beendet, sobald Wasser keine ölige Abscheidung mehr hervorruft. Durch Umkrystallisiren aus Aether erhält man das Reactionsproduct in feinen Stäbchen vom Schmp. 151°.

0.2252 g Sbst.: 0.6188 g CO<sub>2</sub>, 0.1992 g H<sub>2</sub>O. — 0.1920 g Sbst.: 12.1 ccm N (16°, 744 mm).

C<sub>13</sub>H<sub>21</sub>NO. Ber. C 75.36, H 10.15, N 6.76.

Gef. » 74.93, » 9.82, » 7.18.

Die Ammoniakverbindung sublimirt leicht beim Erhitzen in Form von wolligen Krystallnadeln. Sie zerfällt schon beim Kochen der wässrigen oder alkoholischen Lösung in ihre Componenten. Destillirt man sie für sich, so erfährt der grösste Theil unter Ammoniakentwicklung Zersetzung. Ob sich kleine Mengen der Pyrrolbase dabei zurückbilden, müssen wir vorläufig dahingestellt lassen.

#### Reduction des $\alpha$ -Methylcamphenpyrrols.

Durch Zinkstaub und Eisessig wird die Pyrrolbase in der Siedehitze leicht reducirt. Nach beendeter Reduction übersättigt man mit Alkali und treibt die Pyrrolinbase mit Wasserdämpfen über. Von mitgerissenem Diketon, das seine Entstehung der gleichzeitigen Spaltung der Pyrrolbase verdankt, kann sie durch Aufnehmen mit verdünnter Schwefelsäure leicht getrennt werden. Sie siedet unter Atmosphärendruck bei 246 — 248° und bildet ein stark alkalisches, hellgelbes Oel von schwach aromatischem Geruch. Ausbeute ca. 50 pCt. der Theorie, neben etwa der gleichen Menge Diketon.

0.1324 g Sbst.: 0.3929 g CO<sub>2</sub>, 0.1326 g H<sub>2</sub>O. — 0.1554 g Sbst.: 10.2 ccm N (15°, 737 mm).

C<sub>13</sub>H<sub>21</sub>N. Ber. C 81.68, H 11.00, N 7.32.

Gef. » 81.69, » 11.13, » 7.45.

Das Pikrat der Base schmilzt bei 200° und bildet, aus Alkohol krystallisirt, feine Nadelchen, das Chloroplatinat besteht aus prismenförmigen Krystallen, die den Zersetzungspunkt 210° zeigen.

#### $\beta$ - und $\gamma$ -2-Methylcamphenpyrrol.

Den früher<sup>1)</sup> gemachten Angaben über die Darstellung und Eigenschaften der  $\beta$ -Verbindung haben wir nichts Wesentliches hinzuzufügen, nur haben wir, da uns jetzt grössere Mengen der Base zur Verfügung standen, die Beobachtung gemacht, dass das nach jenen Angaben dargestellte Präparat geringe Mengen eines zweiten Isomeren enthält. Bringt man nämlich die analysenreine Substanz im Kältemisch zum Erstarren, so beobachtet man beim Herausnehmen, dass einzelne Parthien weniger rasch zusammenschmelzen als die Haupt-

<sup>1)</sup> Ann. d. Chem. 313, 52.

menge. Wir brachten deshalb zur Abscheidung der höher schmelzenden Antheile das mit dem gleichen Volumen Petroläther vom Siedep.  $30^{\circ}$  versetzte Oel zur Krystallisation in ein Kältegemisch und wiederholten diese Behandlung so oft, als sich noch feste Antheile aus der Ligoölnlösung abschieden. Es wurde so eine zur Charakterisirung ausreichende Menge des schön krystallisirten Präparates erhalten, das nach zweimaligem Umkrystallisiren aus Ligoöln den Schmp.  $43-44^{\circ}$  zeigte.

0.1747 g Sbst.: 0.5272 g  $\text{CO}_2$ , 0.1570 g  $\text{H}_2\text{O}$ . — 0.2176 g Sbst.: 13.4 ccm N ( $15^{\circ}$ , 750 mm).

$\text{C}_{13}\text{H}_{19}\text{N}$ . Ber. C 82.54, H 10.05, N 7.40.

Gef. » 82.30, » 9.98, » 7.01.

Das  $\gamma$ -Methylcamphenpyrrol ähnelt in seinem Verhalten so der  $\beta$ -Verbindung, dass man es offenbar mit zwei ganz gleich constituirten Verbindungen zu thun hat. Wie jenes, hat es kaum noch basischen Charakter, ist aus neutraler, saurer und alkalischer Lösung mit Wasserdampf leicht flüchtig und giebt eine ausgezeichnete Pyrrolreaction. Sehr wahrscheinlich unterscheiden sich die beiden Isomeren nur durch die Lage der Doppelbindung des Hexamethylenringes von einander, die bei der Aufrichtung der Isopropylgruppe des Camphers sich einstellt.

Die Eigenschaften der drei isomeren Methylcamphenpyrrole sind in der folgenden Tabelle nochmals nebeneinandergestellt:

2-Methylcamphenpyrrol	$\alpha$ -Verbindung	$\beta$ -Verbindung	$\gamma$ -Verbindung
Schmelzpunkt:	$65^{\circ}$	Oel, im Kältegemisch erstarrend	$43^{\circ}$
Siedepunkt:	$160-162^{\circ}$ bei 50 mm Druck	$220-224^{\circ}$ bei 210 mm Druck	—
Geruch:	Charakteristischer, süßlicher, an Blausäure erinnernder Geruch		
Verhalten gegen verdünnte Schwefelsäure	In der Kälte unverändert löslich, beim Erwärmen Spaltung in Ammoniak und Diketon	Wird in der Kälte nur spurenweise gelöst, beim Erwärmen Rothfärbung und Verharzung, keine Ammoniakabspaltung	
Pyrrolreaction:	—	Charakteristische Pyrrolreaction	