## 197. Gåbor v. Fodor: Synthetische Norephedrin- und Isochinolin-Abkömmlinge.

[Aus dem Organ. u. Pharmazeut.-chem. Institut der Universität Szeged u. aus dem Forsch.-Laborat. d. Chinoin A.-G. Ujpest, Ungarn.]

(Eingegangen am 8. Oktober 1943.)

Die acetylierende Zersetzung der  $\psi$ -Nitrosite propenylhaltiger Phenoläther zu den Acetylderivaten  $\alpha$ -arylierter  $\beta$ -Nitro-propanole wurde von V. Bruckner<sup>1-6</sup>) und Mitarbeitern zur Synthese von Norephedrinbasen<sup>1-7</sup>) und von spasmolytisch wirksamen 1-Alkyl-, Aryl-, Aralkyl-3-methyl-(6).7-(di)-alkoxy-isochinolinbasen<sup>6</sup>) verwendet.

Aus präparativen und pharmakologischen Überlegungen wurden die Untersuchungen auch auf den Isoeugenolbenzyläther (I) ausgedehnt. Es wurde dadurch versucht, das 3-Methoxy-4-oxy-norephedrin darzustellen, das insofern praktisch Interesse zu verdienen schien, als von seiner freien Phenoloxygruppe und von der dazu o-ständigen verätherten vielleicht eine andauerndere Adrenalinwirkung als vom zersetzlichen o-Dioxy-Derivat 5) 9) 10) zu erwarten ist. Andrerseits ist es bekannt, daß Isochinolinderivate, die anstatt der 1-ständigen Aralkylgruppe des Papaverins eine Benzylgruppe in Ätherbindung in 7-Stellung enthalten 11), spasmolytisch gerade so wirksam sind wie das Alkaloid selbst<sup>12</sup>), z. B. 1-Methyl-6-methoxy-7-benzyloxy-isochinolin<sup>12</sup>). Aus dem Isoeugenolbenzyläther schien auch das 1.3-Dimethyl-6-methoxy-7-benzyloxy-isochinolin nach dem Brucknerschen Verfahren zugänglich zu sein, das der vorigen Verbindung gegenüber noch eine 3-ständige Methylgruppe enthält; von diesem Unterschied ist - Analogiefällen entsprechend 13) 14) — eine Erhöhung der spasmolytischen Wirkung und eine Verringerung der Giftigkeit zu erwarten. Nach neueren Arbeiten<sup>14</sup>)<sup>15</sup>) sind auch phenolische Isochinoline als Heilmittel verwendbar. Daher wurde auch das 1.3-Dimethyl-6-methoxy-7-oxy-isochinolin dargestellt. Durch Verätherung der OH-Gruppe dieses Isochinolins mit verschiedenen Alkyl-, Aryl-

<sup>1)</sup> V. Bruckner, A. 518, 226 [1935].

²) V. Bruckner, Journ. prakt. Chem. [2] 138, 268 [1933]; V. Bruckner u. A. Krámli, ebenda [2] 148, 5 [1937].

<sup>8)</sup> V. Bruckner u. A. Krámli, ebenda [2] 148, 287 [1935].

<sup>4)</sup> A. Krámli u. V. Bruckner, ebenda [2] 148, 117 [1937].

<sup>&</sup>lt;sup>5</sup>) V. Bruckner u. G. v. Fodor, B. 76, 466 [1943].

<sup>6)</sup> J. Kovács, Dissertat. in ungar. Sprache, Szeged, 1943.

<sup>7)</sup> V. Bruckner u. A. Krámli, Arch. Pharmaz. 1985, 372; I. Vas, Dissertat. in ungar. Sprache, Szeged, 1937; G. Nemes, Dissertat., Szeged.

N. Bruckneru, A. Krámli, Journ. prakt. Chem. [2] 145, 291 [1936]; V. Bruckneru, G. v. Fodor, B. 71, 541 [1938; L. Bodnár, Dissertat. in ungar. Sprache, Szeged, 1941.

<sup>9)</sup> I.G. Farbenindustrie A.-G., C. 1931 II, 2659.

<sup>10)</sup> B. W. H. Hartung, J. C. Munch, E. Miller u. F. Crossley, Journ. Amer. chem. Soc. 53, 4149 [1931].

<sup>11)</sup> Tatsu Suzuki, Tohoku Journ. exp. Med. 18, 116 [1932].

<sup>12)</sup> Dtsch. Reichs-Pat. 579227, C. 1933 II, 1551.

<sup>13)</sup> K. H. Slotta u. G. Haberland, Ztschr. Angew. Chem. 46, 766 [1933].

<sup>14)</sup> J. Buck u. W. S. Ide, Journ. Amer. chem. Soc. 60, 2104 [1938].

<sup>15)</sup> Troponwerke Dinklage u. Co., C. 1941 I, 801.

oder Aralkylgruppen muß eine Anzahl neuer Verbindungen zugänglich sein, deren pharmakologische Untersuchung wichtige Beiträge zur Frage der Zusammenhänge zwischen chemischer Konstitution und physiologischer Wirksamkeit zu liefern vermag.

Isoeugenolbenzyläther (I) wurde aus Isoeugenol und auch aus Eugenol<sup>16</sup>) nahezu quantitativ erhalten. Das ψ-Nitrosit II bildet sich zu etwa 80% d. Theorie. Die Überführung des Nitrosits in das α-[3-Methoxy-4-benzyloxyphenyl]-α-acetoxy-β-nitro-propan (III) gelingt glatt. Die Konstitution der Verbindung ergibt sich daraus, daß sie durch Einwirkung wäßr.-alkohol. Kalilauge unter Abspaltung von Essigsäure β-Nitro-isoeugenolbenzyläther (IIIa) lieferte, das auch aus dem ψ-Nitrosit durch Laugeeinwirkung entstand. Die Reduktion von III wurde auf elektrochemischem Wege durchgeführt. Als Kathode diente Hg, wodurch die Reduktion stets bis zur Aminostufe gelang; es entstand das Hydrochlorid des α-[3-Methoxy-4-benzyloxy-phenyl]α-acetoxy-β-amino-propans (V), das aber beim Freimachen der Base erwartungsgemäß1)5) einer — durch Säuren umkehrbaren — Acylwanderung von O zu N unterliegt und α-[3-Methoxy-4-benzyloxy-phenyl]-β-acetaminopropanol (VII) liefert. Das bei Anwendung einer Pb-Kathode nebenbei erhältliche α-[3-Methoxy-4-benzyloxy-phenyl]-α-acetoxy-β-hydroxylaminopropan (IV) unterliegt durch Alkali einer vollkommen analogen Acetylwanderung zu α-[3-Methoxy-4-benzyloxy-phenyl]-β-[N-acetyl-hydroxylaminopropanol (VI).

<sup>18)</sup> F. J. Ponds u. F. T. Beers, Journ. Amer. chem. Soc. 19, 825 [1897].

Die Darstellung des 3-Methoxy-4-benzyloxy-norephedrins (VIII) gelang durch die Abspaltung der Acetylgruppe von VII durch Acetylwanderung von N zu O und Kochen der 10-proz. wäßr. Lösung von V in Gegenwart eines zweiten Moleküls HCl. Diese milde Verseifung 5) — um die gleichzeitige Abspaltung der Benzylgruppe zu vermeiden — lieferte die Base VIII vom Schmp. 129° und ihr Hydrochlorid vom Schmp. 210°, gleich wie sie auch isoliert wurden, nur zu 45% d. Theorie. Der durch Extraktion der neutralisierten Mutterlauge von VIII erhaltene Rückstand krystallisierte nicht. Die beiden Gewinnungsarten lieferten insgesamt 70% d. Theorie. Die Minderausbeute läßt sich durch teilweise Abspaltung der Benzylgruppe erklären. Beim Entacetylieren bei 100° ist auch eine Racemisierung der Verbindung VIII am α-C-Atom möglich, da diese durch stärkere Säuren bei analogen Verbindungen 17) oft bewirkt werden konnte.

3-Methoxy-4-benzyloxy-norephedrin-hydrochlorid (VIII) nimmt bei der katalytischen Hydrierung mit Pd genau 1 Mol. Wasserstoff auf und liefert die berechnete Menge des bei 206° schmelzenden 3-Methoxy-4-oxy-norephedrin-hydrochlorids. Die freie phenolische Base (IX, Schmp. 158°) wurde gleichfalls durch Hydrieren der Base VIII erhalten und zeigt einen amphoteren Charakter. Sie wird durch Einwirkung von 1 Mol. Diazomethan in VIIIa überführt, das sich mit dem auf anderen Wegen erhaltenen  $^{1}$ )  $^{18}$ )  $^{19}$ )  $\alpha$ -[3.4-Dimethoxy-phenyl]- $\beta$ -amino-propanol als identisch erwies. Dadurch wurde die Konstitution der Base IX vom Schmp. 150° eindeutig bestimmt. Das Hydrochlorid von IX wurde von Bruckner u. Krämli³) aus Acetylisoeugenol dargestellt, es zeigte aber den Schmp. 176°, ist demnach mit dem obigen Hydrochlorid IX vom Schmp. 206° nicht identisch, möglicherweise liegen die beiden Antipoden von IX vor

Die Acetaminoverbindung VII wird durch Kochen mit 3-n. HCl entacetyliert und zugleich auch entbenzyliert. Das amorphe Hydrochlorid von IX lieferte zwar den richtigen Cl-Wert, konnte aber nicht krystallisiert werden. Es kann auch hier eine durch die Salzsäure bewirkte Racemisierung angenommen werden, derzufolge das Produkt ein Gemisch der möglichen Antipodenpaare darstellt.

VII wurde mittels POCl<sub>3</sub> in guter Ausbeute zu 1.3-Dimethyl-6-methoxy-7-benzyloxy-isochinolin (X) kondensiert, wodurch bewiesen wurde, daß die Acetylgruppe in VII am Stickstoff haftet. Die Entscheidung, ob in X die OCH<sub>3</sub>-Gruppe tatsächlich Stellung 6 und die Benzyloxy-Gruppe Stellung 7 einnehmen (oder etwa 7 und 8, wie in einem ähnlichen Fall von Pfeiffer<sup>18</sup>) angenommen wurde), soll in einer anderen Arbeit getroffen werden<sup>20</sup>). X wird auf seine spasmolytische Wirksamkeit hin untersucht.

Die katalytische Debenzylierung von X lieferte in quantitativer Ausbeute 1.3-Dimethyl-6-methoxy-7-oxy-isochinolin (XI). Dieses läßt sich

<sup>17)</sup> E. Späth u. R. Göhring, Monatsh. Chem. 41, 319 [1920]; E. Schmidt, Arch. Pharmaz. 246, 210 [1908].

<sup>&</sup>lt;sup>18</sup>) P. Pfeiffer, J. Breitbach u. W. Scholl, Journ. prakt. Chem. [2] 154, 168 [1940].

<sup>18)</sup> Durch Reduktion von  $\alpha$ -[3.4-Dimethoxy-phenyl]- $\beta$ -nitro-propanol vom Vf. erhalten (unveröffentlicht).

<sup>&</sup>lt;sup>20</sup>) Diesbezügliche Versuche sind im Organ, u. Pharmazeut.-chem. Institut der Universität Szeged im Gange.

mittels Diazomethans glatt in das von Bruckner¹) auf anderem Wege erhaltene 1.3-Dimethyl-6.7-dimethoxy-isochinolin (Xa) überführen. Die pharmakologische Untersuchung von XI ist im Gange. Die freie Phenol-oxygruppe ließ sich auch leicht veräthern, mit 1 Mol. Benzylchlorid wurde der Benzyläther X, mit 1 Mol. Veratrylchlorid das 1.3-Dimethyl-6-methoxy-7-[3.4-dimethoxy-benzyl-oxy]-isochinolin (XII) erhalten, dessen Darstellung als Beispiel für die Weiterentwicklung der Synthese dienen kann.

## Beschreibung der Versuche.

Isoeugenolbenzyläther (I): a) Aus Eugenol: 200 g Eugenol wurden in 600 ccm Alkohol gelöst, mit 70 g KOH in 70 ccm Wasser versetzt und 160 g Benzylchlorid rasch hinzugetropft, das Gemisch zeitweise bei 20° umgeschüttelt und schließlich 2 Stdn. im Dampfbad erhitzt. Dann wurde der Alkohol abdestilliert, der Rückstand mit 500 ccm Wasser versetzt, die wäßr. Schicht ausgeäthert und die mit dem abgetrennten Öl vereinigte Ätherlösung durch wiederholtes Ausschütteln mit 2-n. NaOH vom Eugenol befreit. Der Eugenolbenzyläther ist ein bei 154°/0.2 mm destillierbares Öl; es wurde in 1.3 l Alkohol gelöst, 500 g gepulvertes KOH hinzugesetzt. etwa 17—20 Stdn. gekocht. Nach dem Abkühlen versetzte man die Lösung mit Wasser; das ausgefallene Rohprodukt war zur weiteren Arbeit genügend rein. Auf diese Weise wurden 260 g I vom Schmp. 54—58° erhalten (84 % d. Th. auf Eugenol bez.). Es kann sowohl aus der fünffachen Menge niedrigsiedenden Petroläthers umgelöst als auch ohne Zersetzung bei 160°/0.2 mm destilliert werden.

Dibromid: 0.85 g I in 10 ccm CCl<sub>4</sub> gelöst, 13.8 ccm 4-proz. Bromlösung in CCl<sub>4</sub> tropfenweise unter Eiskühlung hinzugefügt, die Lösung im Vak. trocken gedampft. 1.4 g, farblos. Schmp. 118—120° <sup>18</sup>).

b) Aus Isoeugenol<sup>21</sup>): 100 g Isoeugenol in 300 ccm Alkohol wurden mit 35 g KOH in 50 ccm Wasser und 80 g Benzylchlorid 3 Stdn. gekocht, eingedampft, der Rückstand mit Wasser und Äther behandelt und die Ätherschicht so lange mit 2-n. NaOH ausgezogen, bis die angesäuerte Lauge keine Fällung von Isoeugenol mehr lieferte. Von dem Ätherrückstand (146 g) destillierten bei 1 mm ein Vorlauf von 8.5 g Öl, dann 128 g farbloser Isoeugenolbenzyläther bei 169—173°, der sofort erstarrte. Ausb. 91 % d. Theorie (zurückgewonnenes Isoeugenol berücksichtigt).

Isoeugenolbenzyläther- $\psi$ -nitrosit²¹) (II): 100 g I in 1000 ccm Äther werden mit einer Aufschlämmung von 280 g NaNO₂ in 150 ccm Wasser überschichtet. In 5 bis 6 Stdn. werden 1 l 20-proz. Schwefelsäure hinzugetropft. Man läßt über Nacht stehen, leitet einige Stdn. CO₂ durch, um im Äther gelöste nitrose Gase völlig zu entfernen, nutscht ab und wäscht mit Wasser, Alkohol und Äther. Das farblose Nitrosit ist zur acetylierenden Zersetzung genügend rein. In den gebräuchlichen Lösungsmitteln fast unlöslich. Schmp. 125—126° (Zers.). Ausb. 99.2 g, d. s. 76.8% d. Theorie.

α-[3-Methoxy-4-benzyloxy-phenyl]-α-acetoxy- $\beta$ -nitro-propan <sup>21</sup>) (III): Eine Aufschlämmung von 33 g  $\psi$ -Nitrosit und 90 ccm Essigsäureanhydrid wurde unter Eiskühlung bei etwa  $+8^{\circ}$  bis  $+10^{\circ}$  Innentemp. mit 2 Tropfen konz.  $H_2SO_4$  versetzt. Unter lebhafter Entwicklung von  $NO_2$  erfolgte allmähliche Lösung; man ließ die Temperatur nur bis zu 20° ansteigen. In 15 Min. erhielt man eine klare Lösung, die beim weiteren Rühren krystallisierte. Es wurde mit 1 l Wasser bis zur Zersetzung des überschüss. Anhydrids turbiniert. Die alsbald krystallinisch ausgeschiedene Acetoxy-nitro-Verbindung wurde mit Wasser neutral gewaschen. Nach dem Trocknen 36 g hellgelbes Krystalipulver (III) vom Schmp. 123°. Dieses gab aus 300 ccm Alkohol (Tierkohle) umgelöst 28.5 g fast farbloser Krystalle vom Schmp. 130° (80 % d. Th.). Aus Eisessig-Alkohol (1:2) besonders rein bei gleichem Schmelzpunkt.

<sup>21)</sup> Vergl. a. S. Tonelli, Dissertat. in ungar. Sprache, Szeged, 1941.

C<sub>19</sub>H<sub>21</sub>O<sub>6</sub>N (359.17). Ber. C 63.50, H 5.89, N 3.88. Gef. C 64.18, H 6.08, N 3.90.

β-Nitro-isoeugenolbenzyläther (IIIa): a) Aus dem Pseudonitrosit: 5 g II wurden in 100 ccm 8 g KOH enthaltendem 75-proz. Alkohol bei 50° gelöst, mit Essigsäure neutralisiert, im Vak. eingedampft, das citronengelbe Öl in Äther aufgenommen und bei 0.2 mm destilliert. Um 190° ging ein gelbes Öl über. Aus Methanol 0.7 g kanariengelbe Krystalle vom Schmp. 92°.

- b) Aus der Acetoxy-nitro-Verbindung III: 5 g III wurden wie zuvor in alkohol. Kalilauge gelöst. Nachher wurde mit Essigsäure neutralisiert, eingedampft, der ölige Rückstand mit Äther isoliert. Gelbe Krystalle vom Schmp. 91—92°; Mischprobe mit dem nach a) gewonnenen Produkt ergab keine Schmelzpunktserniedrigung.
- α-(3-Methoxy-4-benzyloxy-phenyl)-α-oxy-β-acetamino-propan a) Reduktion an einer Pb-Kathode: Die Apparatur ist schon öfters beschrieben 1-6). 14.5 g Acetoxy-nitro-Verbindung III wurden in 100 ccm Eisessig und 200 ccm Alkohol bei 60° gelöst und bei 50-60° reduziert. Zur Stromleitung dienten 10 ccm konz. Salzsäure, die nach und nach zur Kathodenflüssigkeit hinzugefügt wurden. Die Oberfläche des als Kathode dienenden rotierenden Bleizylinders betrug rund 1 qdm; Stromdichte = 0.07 A/qcm. Ber. Strommenge 6.4 A-Stdu., angew. 12 A-Stdu. Nach dem Reduktionsgang wurde die farblose Lösung mit kryst. Natriumacetat versetzt, filtriert, im Vak. auf etwa 50 ccm eingedampft, mit Wasser verdünnt, sodaalkalisch gemacht, das teilweise ölig ausgeschiedene Aminoderivat mit Chloroform ausgezogen und der Chloroform-Rückstand aus Benzol umgelöst. Es wurden 11 g eines farblosen Rohproduktes erhalten, das aber noch erhebliche Mengen Hydroxylaminderivat enthielt. Schmp. 125—140°. Zur Reinigung wurde seine Lösung in 250 ccm Essigester mit n-NaOH so lange ausgeschüttelt, bis der letzte alkal. Auszug beim Neutralisieren keine Ausscheidung der Hydroxylaminverbindung mehr zeigte. Die Acetaminoverbindung VII (4.2 g = 32 % d. Th.) ohne Fehling-Reaktion, mit FeCl3 keine Violettfärbung, war also frei von der Hydroxylaminverbindung VI. Aus Benzol wiederholt umgelöst farblose Krystalle vom Schmp. 1380. Die alkalischen Auszüge der Essigesterlösung (s. o.) wurden mit 20-proz. H2SO4 genau neutralisiert, wobei das Hydroxylaminderivat VI als farbloses Krystallpulver ausfiel. 5.25 g (38 % d. Th.) α-[3-Methoxy-4-benzyloxy-phenyl]α-oxy-β-N-acetyl-hydroxylamino-propan (VI) wurden so als Nebenprodukt erhalten. Schmp, 144-147º.
- b) Reduktion an einer Quecksilberkathode: Die Versuchsanordnung war der beschriebenen 5) 6) ähnlich. Als Kathode diente eine Schicht einmal destillierten Quecksilbers (50-60 ccm), die sich am Boden eines Filtrierstutzens von 1 l Inhalt (12 cm Durchm.) befand, die Anode bestand aus einer horizontal stehenden Bleiplatte und aus einer, mit ihr verbundenen, auf ein vertikales Glasrohr aufgewickelten, passenden Bleidrahtspirale von etwa 2---3 mm Durchm., die in 1---1.5 mm Abstand in ein zylindrisches Tondiaphragma eingesetzt waren. Das Diaphragma wurde in den Stutzen auf ein Glasdreieck gestellt, das etwa 1 mm aus dem Hg herausragte. Als Stromquelle diente ein 12-Volt-Akkumulator. Arbeitsweise: 12 g Acetoxy-nitro-Verbindung III wurden in 315 ccm Eisessig-Alkohol (1:2) bei 60° gelöst, mit 3 cem konz. Salzsäure versetzt und in den Kathodenraum eingefüllt. Als Anodenflüssigkeit dienten 250 ccm 20-proz. Schwefelsäure. Kathodenoberfläche 1 qdm; Stromdichte 0.07 A/qcm. Temp. 60°. Ber. Strommenge 5 A-Stdn., angew. 10 A-Stdu. Nach einer halben Stde, konnte nur mehr eine ganz schwache Ferrichlorid-Reaktion beobachtet werden, nach 11/2 Stdn. war weder diese Reaktion, noch eine Reduktion Fehlingscher Lösung mehr zu beobachten. Im Laufe der Reduktion wurden allmählich nochmals 3 ccm konz. Salzsäure, zum Schluß 6 g kryst. Natriumacetat hinzugesetzt, bei Unterdruck eingeengt und mit n-NaOH unter Rühren schwach phenolphthalein-alkalisch gemacht. Der anfangs klebrig ausgefallene Niederschlag zerfiel alsbald in ein feines Krystallpulver. Rohausb. 8.62 g Acetamin VII, frei von der Hydroxylaminverbindung, vom Schmp. 1380 (60 % d. Th. auf III bez.).

C<sub>19</sub>H<sub>23</sub>O<sub>4</sub>N (329.17). Ber. N 4.26. Gef. N 4.24.

 $\alpha$ -[3-Methoxy-4-benzyloxy-phenyl]- $\alpha$ -acetoxy- $\beta$ -amino-propan-hydrochlorid (V). Acetylverschiebung  $N \rightarrow 0$ : 1.65 g Acetamino-Derivat VII wurden im Wasserbad bei 30—40° mit 1.1 ccm 5-n. absol. alkohol. HCl zerknetet und die Lösung mit 2 ccm absol. Äther versetzt. Beim Abkühlen erfolgte in wenigen Min. Krystallisation. Ausb. 1.5 g V, Schnip. 193°.

 $C_{19}H_{23}O_4N$ , HCl (365.64). Ber Cl 9.73. Gef. Cl 9.60.

Acetylverschiebung  $O \to N$ : 1 g Hydrochlorid V in 20 ccm Wasser wurde mit 4 ccm n-NaOH-versetzt. Aus Benzol 0.41 g Krystalle. Schmp. 137°. Mischschmp. mit VII scharf 138°.

α-[3 Methoxy-4-benzyloxy-phenyl]-α-oxy-β-amino-propan bzw. 3-Methoxy-4-benzyloxy-norephedrin (VIII): a) 4.82 g Acetaminoverbindung VII wurden in 29 ccm n-HCl und 18 ccm Wasser 3 Stdn. im Dampfbad erwärmt. Die blaßgelbe Lösung wurde mit Tierkohle entfärbt, filtriert und tropfenweise mit 43 ccm n-NaOH versetzt. Der Niederschlag wurde abgenutscht, mit Wasser gewaschen. 1.77 g Aminoverbindung VIII (42 % d. Th.). Die Mutterlauge lieferte beim Extrahieren mit Chloroform 1.05 g wasserlösliches, bisher nicht krystallisierbares Öl. Der erste Anfall lieferte aus der 6-fachen Menge Benzol umgelöst farblose Krystalle vom Schmp. 129°. Zur Analyse wurden 0.38 g nochmals aus 10 ccm 30-proz. Äthanol umgelöst: 0.31 g, Schmp. wie oben. Eine Mischprobe mit VII schmolz unschaff bei 120—123°.

C<sub>17</sub>H<sub>21</sub>O<sub>3</sub>N (287.17). Ber. N 4.89. Gef. N 4.92.

Gibt mit der ber. Menge absol. alkohol. Salzsäure das Hydrochlorid vom Sehmp. 210°.

b) 6.58 g Acetaminoverbindung VII in 20 ccm Alkohol wurden mit 4.8 ccm 4.2-n. absol. alkohol. Salzsäure versetzt, die Lösung des Hydrochlorids V mit 35 ccm Wasser versetzt, 6 Stdn. rückfließend gekocht, 12 Stdn. stehengelassen, im Vak. trocken gedampft und mit 25 ccm absol. Alkohol zur Krystallisation gebracht: 3.20 g 3-Methoxy-4-benzyloxy-norephedrin-hydrochlorid. Aus der 5-fachen Menge Methanol-Essigester von 1.4 g etwa 1 g Reinprodukt vom Schmp. 210°. Eine Mischprobe mit dem Hydrochlorid V schmolz bei 176°.

C<sub>17</sub>H<sub>21</sub>O<sub>3</sub>N, HCl (322.58). Ber. Cl 10.90. Gef. Cl 10.80.

0.65 g Hydrochlorid lieferten mit 0.4 ccm 5-n. NaOH und 2 ccm  $\rm H_2O$  0.57 g Base vom Schup. 129°.

3-Methoxy-4-oxy-norephedrin (IX). a) Base: 1.15 g Oxyamin VIII wurden in 20 ccm absol. Methanol gelöst und in Gegenwart von 0.20 g Pd-Tierkohle bei Zimmertemp. bis zur Sättigung mit Wasserstoff geschüttelt. In 10 Min. wurden 98 n-ccm absorbiert und die Hydrierung kam zum Stillstand (für 1 Mol.  $\rm H_2$  ber. 90 n-ccm). Die deutlich nach Toluol riechende Lösung wurde unter völligem Luftabschluß in einer Wasserstoffatmosphäre von der Pd-Tierkohle abfiltriert, das farblose Filtrat im Vak. ( $\rm H_2$ -Strom durch die Capillare geleitet) bei 200 eingedampft. Der farblose, feste schaumartige Rückstand wurde über Nacht über Paraffin und konz.  $\rm H_2SO_4$  bei 0.5 mm aufbewahrt; dabei wurde er gewichtskonstant und zerfiel in ein feines amorphes Pulver (0.80 g), das sofort den richtigen Analysenwert für IX lieferte. Ausb. theoretisch.

C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O<sub>3</sub>N (197.13). Ber. OCH<sub>3</sub> 15.74. Gef. OCH<sub>3</sub> 16.11 (nach Zeisel).

0.6 g der amorphen Base wurden mit 2 ccm absol. Methanol verrieben, in Eis gestellt, abgenutscht und bei 0.6 mm über CaCl<sub>2</sub> und Schwefelsäure 2 Tage getrocknet. 0.30 g farblose Prisinen vom Schmp. 149—150°. Zur Analyse aus wenig Methanol mehrfach umgelöst.

C<sub>10</sub>H<sub>16</sub>O<sub>3</sub>N (197.13). Ber. C 60.87, H 7.67, OCH<sub>3</sub> 15.74. Gef. ,, 60.37, ,, 8.03, ,, 15.70. b) Hydrochlorid: 2.50 g Hydrochlorid VIII (Schmp. 210°) wurden in 49 ccm absol. Methanol gelöst und in Gegenwart von 0.7 g Pd-Tierkohle hydriert. Wasserstoffaufnahme genau 1 Mol. Die filtrierte Lösung wurde eingedampft (25°/30 mm), der Rückstand über CaCl<sub>2</sub> und Paraffin bei 1 mm getrocknet. 1.66 g rohes Hydrochlorid von IX, Schmp. 202°, erhalten. 1.32 g davon wurden aus 30 ccm Essigester-Methanol (5:1) umgelöst: 1.05 g farblose Krystalle vom Schmp. 206° (Zers.). Zur Analyse wie oben mehrfach umgelöst.

 $C_{10}H_{18}O_{3}N$ , HCl (233.59). Ber. C 51.37, H 6.90, N 5.99, Cl 15.18, OCH<sub>3</sub> 13.28. Gef. ,, 51.00, ,, 7.10, ,, 5.98, ,, 15.20, ,, 13.40.

Dasselbe Hydrochlorid wurde auch aus der Base IX, Schmp. 150°, durch Versetzen mit absol. alkohol. Salzsäure erhalten.

Methylierung der Base IX zum  $\alpha$ -[3.4-Dimethoxy-phenyl]- $\beta$ -aminopropanol (VIIIa): 0.20 g Base IX wurden in 2 ccm absol. Alkohol tropfenweise mit 2 ccm einer etwa 0.5-n. Benzol-Diazomethanlösung  $^{22}$ ) versetzt, wobei die Lösung sich entfärbte; weitere Tropfen der Diazomethanlösung wurden nicht mehr entfärbt. Die Lösung wurde bei Raumtemp. trocken gedampft. Der schmierige Rückstand wurde beim Animpfen mit einem Kryställchen  $\alpha$ -[3.4-Dimethoxy-phenyl]- $\beta$ -amino-propanol  $^{19}$ ) sofort krystallinisch. Aus Benzol 0.1 g farblose Krystalle vom Schmp. 126—128 $^{018}$ ). Die Mischprobe mit einem Vergleichspräparat  $^{19}$ ) schmolz ebenso.

Entacetylierung und Entbenzylierung von VII: 1.65 g VII wurden, in 8 ccm 3-n. HCl im Wasserbad gelöst, in V übergeführt und 70 Min. gekocht. Bereits nach einigen Min. setzte die Ausscheidung öliger Tropfen (Benzylchlorid) ein. und die anfangs farblose Lösung färbte sich allmählich braun. Nach dem Abkühlen wurde mit peroxydfreiem Äther ausgeschüttelt, die wäßr. Lösung im Vak. eingedampft, der sirupöse Rückstand bis zur Gewichtskonstanz getrocknet, wobei er in ein gelbliches, amorphes Pulver zerfiel (0.98 g). Schmp. unscharf von 80° bis 120°. Sehr leicht löslich in Wasser, Alkohol, Aceton. Bei der Halogenbestimmung lieferte das Produkt den richtigen Cl-Wert für IX-Hydrochlorid. In sehr konz. Lösung grüne Ferrichlorid-Reaktion, die beim Verdünnen verschwindet.

C10H15O3N, HCl. Ber. Cl 15.18. Gef. Cl 15.10 (Volhard).

 $\alpha$ -[3-Methoxy-4-benzyloxy-phenyl]- $\beta$ -[N-acetyl-hydroxylamino]-propanol (VI): Es wurde, wie bei VII beschrieben, erhalten. Aus Alkohol wurde es zur Analyse mehrfach umgelöst. Schmp. 145—146°. Es reduziert die Fehlingsche Lösung schon bei Zimmertemp, und färbt FeCl<sub>3</sub>-Lösung tief violett, gemäß der Hydroxamsäurestruktur.

C<sub>19</sub>H<sub>23</sub>O<sub>5</sub>N (345,19). Ber. N 4.06. Gef. N 3.80.

 $\alpha$ -[3-Methoxy-4-benzyloxy-phenyl]- $\alpha$ -acetoxy- $\beta$ -hydroxylamino-propan-hydrochlorid (IV). Acetylwanderung  $N \rightarrow 0$ : 0.7 g VI. wurden in 10 ccm absol. Alkohol gelöst, 1 ccm 6-n. HCl in absol. Alkohol hinzugefügt und 2 Stdn. stehengelassen; das Hydrochlorid schied sich allmählich in farblosen Nadeln aus. 0.57 g Acetoxy-hydroxylamin-Verbindung IV. Schmp. 163°.

C<sub>19</sub>H<sub>23</sub>O<sub>5</sub>N, HCl (381.66). Ber. Cl 9.30. Gef. Cl 9.10.

Acetylwanderung  $O \rightarrow N$ : 0.38 g Acetoxy-hydroxylamin-Verbindung IV wurden in 10 ccm Wasser gelöst, mit konz. Sodalösung alkalisch gemacht. Die N-Acetyl-hydroxylamin-Verbindung schied sich sofort krystallinisch aus (0.32 g). Schmp. 145—146°.

1.3-Dimethyl-6-methoxy-7-benzyloxy-isochinolin (X): 1.65 g Acetaminoverbindung VII wurden in 17 ccm CHCl<sub>3</sub> gelöst, mit 1.5 ccm POCl<sub>3</sub> versetzt und 3 Stdn. gekocht. Die rötlichbraune Lösung wurde mit Wasser ausgeschüttelt, getrocknet, bei Unterdruck eingedampft, das bräunlichrote, rohe Hydrochlorid in 30 ccm

<sup>22)</sup> Nach F. Arndt u. J. Amende, Ztschr. augew. Chem. 43, 444 [1930] bereitet.

Wasser warm gelöst, mit Tierkohle geklärt, filtriert und mit 2-n. NaOH alkalisch gemacht. Die Isochinolinbase schied sich schon in der Wärme in weißen, fein verfilzten Nadeln aus (1.02 g = 69 % d. Th.). Schmp. 142°. Zur Analyse wurde entweder aus 7 R.-Tln. Benzol-Petroläther (1:6) oder aus 3 R.-Tln. Methanol umgelöst. Schmp. 150°.

Hydrochlorid: 1.42 g Acetaminoverbindung VII wurden in 15 ccm absol. reinem Toluol warm gelöst, die siedende Lösung mit 1.4 ccm POCl<sub>3</sub> 15 Min. im Ölbad gekocht. Nach 5 Min. setzte Ausscheidung gelber Krystalle ein. Nach dem Abkühlen wurde mit heißem Wasser extrahiert. Aus der wäßr. Lösung schieden sich farblose, glänzende Nadeln des Hydrochlorids aus. 0.80 g (57 % d. Th.) (Schmp. 245°). Aus der Mutterlauge fielen durch Lauge noch etwa 0.15 g rohe Base aus.

Nitrat: Wird die heiße wäßr. Lösung von 0.1 g Hydrochlorid mit verd. Salpetersäure im Überschuß versetzt, so krystallisiert das Nitrat (frei von Cl') sofort aus. Schmp. 215° (Zers.).

1.3-Dimethyl-6-methoxy-7-oxy-isochinolin (XI): 1.65 g 1.3-Dimethyl-6-methoxy-7-benzyloxy-isochinolin (X) wurden in 5 ccm reinem Toluolim Wasserbad gelöst, mit 20 ccm Alkohol verdünnt und in Ggw. von 0.2 g vorhydrierter Pd-Tierkohle bei Zimmertemp. hydriert. Wasserstoffaufnahme 113 n.-ccm; berechnet für 1 Mol. H<sub>2</sub> 112 n.-ccm. Die vom Katalysator abfiltrierte Lösung zeigte eine grünliche Fluorescenz. Beim Eindampfen im Vak. wurden 0.90 g eines schaumartigen Rohprodukts erhalten, das beim Aufbewahren im Exsiccator allmählich krystallisierte. Aus Alkohol-Äther farblose Krystalle vom Schmp. 175°.

Hydrochlorid: Wird die rohe Base mit 3-n. HCl in absol. Alkohol im Überschuß versetzt, so fällt das Hydrochlorid als weißes Krystallpulver aus. Schmp. 265° (Zers.). C<sub>12</sub>H<sub>13</sub>O<sub>2</sub>N, HCl (239.57). Ber. N 5.85, Cl 14.80. Gef. N 5.63 (Mikro-Dumas). Cl 14.60 (Volhard).

Benzylierung: 0.35 g Base in 3 ccm Alkohol wurden mit 0.35 ccm 5.2-n. KOH in Wasser und 0.25 g Benzylchlorid versetzt und im Wasserbad 3 Stdn. gekocht. Zum Schluß wurde mit Wasser verdünnt. Der Niederschlag wog 0.40 g (80 % d. Th.): 1.3-Dimethyl-6-methoxy-7-benzyloxy-isochinolin vom Schmp. 145°. Aus 3 ccm Methanol umgelöst Schmp. 150°.

1.3-Dimethyl-6.7-dimethoxy-isochinolin (Xa). Eine Lösung von 0.4 g Oxy-isochinolin XI in 10 ccm Alkohol wurde bei +5° mit 12 ccm einer 0.5-n. Diazomethanlösung in Äther versetzt. Die N<sub>2</sub>-Entwicklung war nach 20 Min. beendet. Die Lösung wurde eingedampft, der krystallisierte Rückstand mit n-NaOH zerknetet: 0.33 g farblose Krystalle vom Schmp. 119—120°. Mit einem auf anderem Wege¹) erhaltenen 1.3-Dimethyl-6.7-dimethoxy-isochinolin vom gleichen Schmp. keine Erniedrigung.

1.3 - Dimethyl - 6 - methoxy - 7 - [3.4 - dimethoxy - benzyloxy] - isochinolin (XII): 0.90 g Oxyisochinolin base XI wurden in 10 ccm Alkohol mit 1.18 ccm 4.25-n. wäßr. KOH versetzt, die braune Lösung mit 1 g rohem 3.4-Dimethoxy-benzylchlorid <sup>23</sup>) behandelt. KCl schied sich augenblicklich aus. Nach 1-stdg. Erwärmen im Dampfbad wurde im Vak. eingedampft, mit Wasser digeriert, abgenutscht: 0.55 g Base XII vom Schmp. 180—181° (33% d. Th.).

Für die Ausführung der Analysen sei Frl. Dr. M. Kovács-Oskolás und Herrn Dr. Z. Somogyi auch an dieser Stelle bestens gedankt.

<sup>23)</sup> Nach K. Kindler u. G. Gehlhaar, Arch. Pharmaz. 1936, 385, dargestellt.