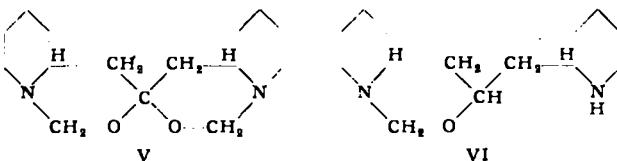


Kondensiert man die racem-Form des Propanons III in wäßriger Pufferlösung vom p_{H} 5 oder 11,5 mit 2 Mol Formaldehyd bei 25 °C, so erhält man quantitativ die von E. Anet und Mitarbeitern¹ beschriebene Verbindung, für die wir den F_p 133 °C fanden (Mischprobe mit einem nach den Angaben von Anet und Mitarbeitern dargestellten Vergleichspräparat, bei dem nur statt des Acetals von I als Ausgangsmaterial Δ^1 -Piperidein verwandt wurde). Sie enthält jedoch, wie im übrigen schon aus den Angaben der Literatur zu entnehmen ist, kein Kristallwasser, und besitzt die gegenüber der des Oxo-sparteins um 1 H_2O reichere Summenformel $C_{18}H_{26}O_4N_2$. Analog erhält man aus der meso-Form des Propanons III mit 2 Mol Formaldehyd als Hauptprodukt eine in reinster Form bei 80 °C schmelzende Verbindung der gleichen Summenformel.

Für beide Verbindungen haben wir jetzt die schon früher vermutete⁴⁾ Konstitution V bewiesen. Die fast identischen Ultrarotspektren zeigen im Gegensatz zu denen der erwähnten Propanone (III) und Propanole (IV) keine OH-, keine NH- und keine CO-Grundschwingung. Mit der Formel V stimmt ferner überein, daß beide Verbindungen in wässriger Lösung bei p_{H} 3–5 in Gegenwart von Dimedon schon bei Zimmertemperatur glatt 2 Mol Formaldehyd unter Rückbildung des racem- bzw. meso-Propanons (III) wieder abspalten. Mit Natriummanganal werden aus beiden Verbindungen unter Abspaltung von 1 Mol Formaldehyd und Aufnahme von 2 H-Atomen Basen der Konstitution VI erhalten, von denen die aus der racem. Base V vom Fp 133 °C erhaltene Base VI mit Dimedon bei p_{H} 3–5 ein weiteres Mol Formaldehyd unter Bildung des racem. Alkohols IV (Fp 95 °C) abspaltet. Mit LiAlH₄ wird aus den Verbindungen der Formel V das 1,3-Bis-(N-methyl- α -piperidyl)-propanol-(2) (VII) erhalten, und zwar, wie zu erwarten, aus der Base^a C₁₆H₂₂O₂N₂ vom Fp 133 °C der racem. Alkohol (VII) und aus der Base C₁₈H₂₆O₂N₂ vom Fp 80 °C einer der beiden theoretisch möglichen, stereoisomeren meso-Alkohole. Diese Alkohole (VII) ließen sich auch durch Methylierung der oben erwähnten Alkohole der Konstitution IV vom Fp 95 °C bzw. 80 °C mit Formaldehyd und Ameisenäsüre darstellen.



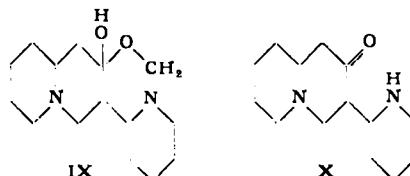
Die Clemmensen-Reduktion der bei 133 °C schmelzenden Verbindung $C_{15}H_{28}O_2N_2$ der Konstitution V ergab in ausgezeichneter Ausbeute als Reduktionsprodukt eine Base, deren Dipikrat in Übereinstimmung mit den Angaben von Anet und Mitarbeitern¹⁾ bei 206–208 °C schmolz. Dieses Dipikrat gibt jedoch eine starke Fp-Erniedrigung mit *d,L*-Spartein-dipikrat vom Fp 205–207 °C⁵). Außerdem besitzt die zugehörige Base die Summenformel $C_{15}H_{28}ON_2$; sie enthält also 1 H_2O mehr als der Summenformel des Sparteins entspricht. Spartein oder ein Isomeres konnte auch nicht in Spuren gefunden werden.

Dieses in quantitativer Ausbeute entstehende Reduktionsprodukt ist nun überraschenderweise ein Keton, dessen CO-Gruppe durch das Ultrarotspektrum, durch Reduktion zum Alkohol und durch Wolff-Kishner-Reduktion nachgewiesen wurde. Es hat sich in jeder Hinsicht als identisch erwiesen mit demjenigen der beiden stereoisomeren 1,3-Bis-(N-methyl- α -piperidyl)-propanone-(2) (VIII), das bereits zweimal in der Literatur beschrieben wurde^{6,7)}. (Fp des Dipikrats nach⁶⁾ 206–207 °C, nach⁷⁾ 203–204°C). Diese Verbindung ist aber nicht, wie man nach ihrer Bildung aus einer racem-Form erwarten sollte, die racem-, sondern die meso-Form von VIII, wie wir jetzt durch Reduktion zu zwei stereoisomeren Alkoholen einwandfrei nachgewiesen haben. Die Clemmensen-Reduktion verläuft also in zweierlei Hinsicht in völlig überraschender Weise: sie liefert ein Keton, und ferner tritt ein quantitativer Übergang aus der racem- in die meso-Reihe ein.

Die Verbindungen der Konstitution V zeigen auch sonst eine Reihe von überraschenden Umsetzungen, die zunächst die Konstitutionsaufklärung erheblich erschwerten. Hierüber wird später berichtet werden. Eigenartig sind auch die Stabilitätsverhältnisse der Basen der Formel V. So vertragen sie z. B. mehrstündigem Kochen mit 20 proz. Salzsäure, während sie im physiologischen pH-Bereich schon bei Zimmertemperatur zerfallen, die empfindlichere meso-Base vom Fp 80 °C sogar so leicht, daß sie

z. B. schon beim Versuch, ein Pikrat darzustellen, 2 Mol Formaldehyd unter Bildung des Dipikrats des meso-Propanons III abspaltet. Mit allen erwähnten Verbindungen wurden sehr zahlreiche Umsetzungen durchgeführt, die wir an anderer Stelle ausführlich beschreiben werden.

Variiert man bei der erwähnten Kondensation der Propanone der Formel III mit Formaldehyd die Bedingungen (z. B. das p_{H} oder die Reaktionstemperatur) etwas, so entstehen neben den erwähnten Verbindungen der Konstitution V noch mindestens drei weitere, isomere Basen. So haben wir u. a., vorzugsweise aus der meso-Form von III, bei $p_{\text{H}} 7-9$ unter physiologischen Bedingungen eine Base der Summenformel $\text{C}_{15}\text{H}_{22}\text{O}_2\text{N}_2$ vom Fp 154 °C erhalten, deren Verhalten und Ultrarotspektrum dafür spricht, daß ihr die Konstitution IX zukommt. Sie spaltet in wäßriger



Lösung bei p_H 3-5 leicht 1 Mol Formaldehyd ab unter Bildung eines Ketons der wahrscheinlichen Konstitution X. Möglicherweise lässt sich dieses Keton in Beziehung setzen zu dem Alkaloid Piptanthin, für das das gleiche Ringsystem angenommen wird⁸⁾.

Zwei weitere Basen der gleichen Summenformel $C_{15}H_{24}O_3N_2$ (Fp 152 °C bzw. 137 °C), die mit den erwähnten Verbindungen vom Fp 154 °C bzw. 133 °C der Formel IX bzw. V eine starke Fp-Erniedrigung geben, entstehen außerdem aus dem meso- bzw. racem-Propanon (III), wenn man die Kondensation mit Formaldehyd bei erhöhter Temperatur, z. B. bei 90 °C in Essigsäure vornimmt. Die komplizierten Verhältnisse entziehen sich einer kurzen Darstellung. Einem Oxo-spartein der Summenformel $C_{15}H_{24}ON_3$ sind wir bei den Kondensationen der Propanone III mit Formaldehyd trotz weitgehender Variation der Versuchsbedingungen unter physiologischen und nicht physiologischen Bedingungen niemals begegnet. Die Untersuchung wird fortgesetzt.

Wir danken der Deutschen Forschungsgemeinschaft für die Unterstützung der vorstehenden Arbeit. Herrn Prof. Dr. R. Mecke, Freiburg i. Br., danken wir bestens für die Erlaubnis, die Infrarotspektren in seinem Institut aufnehmen zu dürfen, und für die Diskussion der Spektren. Der Fa. Knoll A.-G., Ludwigshafen, sind wir für zahlreiche Mikroanalysen, die in ihrem mikroanalytischen Laboratorium unter der Leitung von Herrn Dr. Friedr. Fischer mit außergewöhnlicher Genauigkeit ausgeführt wurden, gleichfalls zu großem Dank verpflichtet.

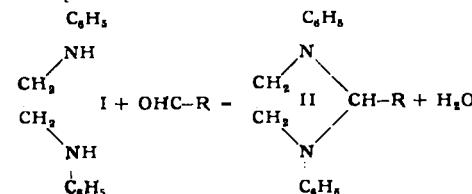
Eingeg. am 19. Februar 1953 [Z 58]

1,2-Dianilino-äthan als Aldehyd-Reagenz

Von Dr.-Ing. H.-W. WANZLICK und Dipl.-Chem.
W. LÖCHEL

*Aus dem Organisch-Chemischen Institut der Technischen Universität
Berlin-Charlottenburg.*

Die seit langem⁹⁾ bekannte Reaktion des 1,2-Dianilino-äthans (I) mit Aldehyden:



läßt sich durch geringen Säurezusatz derart beschleunigen, daß sie in verdünnter Lösung schon bei Zimmertemperatur innerhalb weniger Minuten abläuft. I, aus Äthylenbromid und Anilin bequem darstellbar, dürfte damit das am leichtesten zugängliche Aldehyd-Reagens sein. Ketone reagieren nicht. Die Glyoxalidine (II) kristallisieren ausgezeichnet, besitzen scharfe und charakteristische Schmelzpunkte und lassen sich durch verdünnte Mineralsäuren wieder aufspalten.

Versuche, die Anwendungsbreite, Empfindlichkeit und präparative Bedeutung der Reaktion aufzuklären sollen, sind im Gange. Die Ergebnisse sollen möglichst bald veröffentlicht werden.

Eingegangen am 24. Januar 1953 [Z 57]

⁵⁾ Wir danken Prof. G. R. Cleino eine Probe des von ihm nach⁶⁾ dargestellten Dipikratis des *d*,*l*-Sparteins.
⁶⁾ F. Galinovsky, A. Wagner u. R. Weiser, Mh. Chem. 82, 551 [1952].

^a) F. Galinovsky, A. Wagner u. R. Weiser, Mh. Chem. 82, 551 [1952].
^b) E. Anet, G. K. Hughes u. E. Ritchie, Austral. J. sci. Res., Ser. A 3, 336 [1950].

E. ARIEL, G. A. HUGHES u. E. RICHIE, Austral. J. sci. Res., Ser. A 3, 336 [1950].