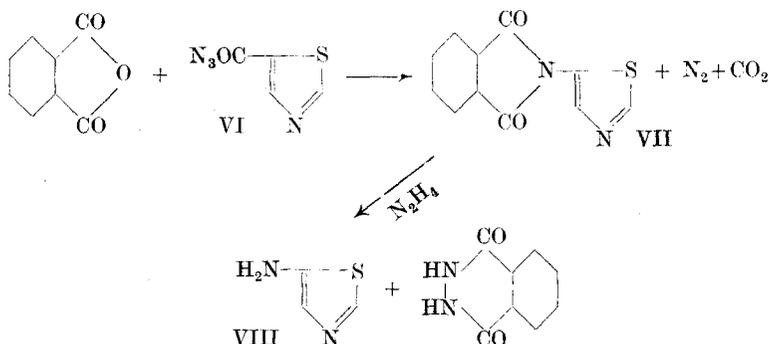


Urethan III, das dann anschliessend mit Phtalsäureanhydrid umgesetzt wird.

Die Spaltung der gebildeten Phtalimidverbindung IV erfolgt alsdann mit Hydrazinhydrat.

Wir fanden nun, dass sich diese Reaktionsfolge um eine Stufe vereinfachen lässt, indem man ein Säureazid durch Erwärmen mit Phtalsäureanhydrid in Pyridin direkt mit sehr guten Ausbeuten (80%) in das entsprechende N-substituierte Phtalimid überführen kann.



Wir erhielten so aus dem Thiazol-5-carbonsäureazid (VI) das gelb gefärbte N-Thiazolyl-(5)-phtalimid (VII), das sich durch Umsetzen mit Hydrazinhydrat in das 5-Aminothiazol (VIII) vom Smp. 83—84° überführen liess. Die Lösung von VIII zeigt im ultravioletten Licht eine intensive blauviolette Fluoreszenz.

Die Acetylierung des 5-Aminothiazols führte zu dem früher¹⁾ beschriebenen 5-Acetylaminothiazol vom Smp. 159—160°.

In einem Modellversuch mit Benzazid erhielten wir bei der Umsetzung mit Phtalsäureanhydrid in Pyridin in guter Ausbeute das N-Phenyl-phtalimid vom Smp. 208°.

Experimenteller Teil.

N-Thiazolyl-(5)-phtalimid (VII).

Zu einer Lösung von 1,4 g Phtalsäureanhydrid in 15 cm³ trockenem Pyridin werden 1,4 g Thiazol-5-carbonsäureazid (VI) gegeben und die Lösung auf dem Wasserbad unter Feuchtigkeitsausschluss erwärmt. Vom Zeitpunkt des Auftretens der ersten Gasblasen an gerechnet, ist die Reaktion in 15 Minuten beendet.

Das Pyridin wird sodann im Vakuum abdestilliert und der gelbe Rückstand aus absolutem Alkohol umkristallisiert, wobei man das N-Thiazolyl-(5)-phtalimid in zitrongelben Nadelchen vom Smp. 145—145,5° erhält.

Zur Analyse wurde 4 Stunden im Hochvakuum getrocknet.

2,513 mg Subst. gaben 0,269 cm³ N₂ (21°, 744 mm)

C₁₁H₆O₂N₂S Ber. N 12,17 Gef. N 12,22%

¹⁾ H. Erlenmeyer, W. Mengisen und B. Prijs, loc. cit.

5-Aminothiazol (VIII).

1,12 g N-Thiazolyl-(5)-phtalimid werden in 15 cm³ absolutem Alkohol erwärmt und zur heissen Lösung 0,3 cm³ Hydrazinhydrat gegeben, worauf sofort Lösung eintritt. Nach 2—3 Minuten fällt ein weisser Niederschlag aus, der aus einem Zwischenprodukt besteht¹⁾. Man erwärmt weitere 20 Minuten und zersetzt dann den Niederschlag durch Zusatz von 1 cm³ konz. Salzsäure. Nach weiteren 5 Minuten entfernt man den Alkohol im Vakuum.

Der Rückstand wird mit Äther überschichtet und dann 2-n. Sodalösung bis zur Lösung des sekundären Phtalhydrazids zugegeben; man kann so eine vom Phtalhydrazid vollständig freie ätherische Aminlösung erhalten, die über Na₂SO₄ getrocknet wird. Nach dem Abdestillieren des Äthers hinterbleibt ein hellbrauner krystalliner Rückstand, der mit trockenem Petroläther extrahiert fast reines Amin liefert. Das 5-Aminothiazol krystallisiert aus Petroläther in feinen, etwas graustichigen Nadelchen vom Smp. 83—84°. Es ist in Benzol, Äther und Alkohol gut löslich, schwerer in Petroläther.

Zur Analyse wurde aus Petroläther umkrystallisiert und 10 Stunden über Paraffin getrocknet.

3,700 mg Subst. gaben 4,86 mg CO₂ und 1,36 mg H₂O

2,360 mg Subst. gaben 0,588 cm³ N₂ (21°, 729 mm)

C₃H₄N₂S Ber. C 35,98 H 4,03 N 27,98%

Gef. „ 35,85 „ 4,11 „ 27,75%

Die Acetylierung mit Essigsäureanhydrid in Pyridin ergab das von *H. Erlenmeyer*, *W. Mengisen* und *B. Prijs*²⁾ beschriebene Acetylderivat vom Smp. 159—160°.

N-Phenyl-phtalimid.

Zu einer Lösung von 2,94 g Benzazid³⁾ in 30 cm³ trockenem Pyridin fügt man 2,96 g Phtalsäureanhydrid und erwärmt auf dem Wasserbad. Nach 15 Minuten ist die Gasentwicklung beendet. Das Pyridin wird im Vakuum abdestilliert und der Rückstand aus absolutem Alkohol umkrystallisiert.

Der Schmelzpunkt der aus Alkohol in weissen Nadeln krystallisierenden Verbindung liegt bei 203°. Ausbeute 3,6 g (80% der Theorie). Eine Mischprobe mit einem Vergleichspräparat vom Smp. 203° zeigte keine Schmelzpunktserniedrigung.

Die Mikroanalysen wurden zum Teil im mikroanalytischen Laboratorium *F. Weiser*, zum Teil im mikroanalytischen Laboratorium der Chemischen Anstalt ausgeführt.

Zusammenfassung.

Thiazol-5-carbonsäure-azid liess sich direkt mit Phtalsäureanhydrid zum N-Thiazolyl-(5)-phtalimid umsetzen. Durch Spaltung mit Hydrazinhydrat konnte hieraus 5-Aminothiazol erhalten werden.

Universität Basel, Anstalt für anorganische Chemie.

¹⁾ *H. R. Ing* und *R. H. F. Manske*, Soc. 1926, 2348.

²⁾ loc. cit.

³⁾ *Th. Curtius*, B. 23, 3023 (1890).