

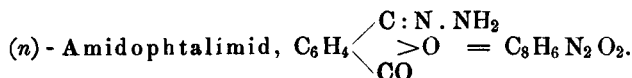
Das weitere Studium der Einwirkung von Hydrazinhydrat auf die Cyangruppe war ich wegen Uebergangs in die Technik gezwungen abbrechen, jedoch werden die Versuche im Laboratorium der Universität Kiel fortgesetzt werden.

124. R. v. Rothenburg: Säureimide und Hydrazinhydrat.

[Mittheilung aus dem chemischen Institut der Universität zu Kiel.]

(Eingeg. am 1. März; mitgetheilt in der Sitzung von Hrn. W. Will.)

Während die Einwirkung von Hydrazinhydrat auf Säureester, Amide, Azoimide und Halogenide recht genau studirt worden ist, ist dies bislang in Bezug auf die Imide noch nicht der Fall, weshalb die Einwirkung von Diammoniumhydrat auf Phtalimid und Succinimid geprüft wurde.



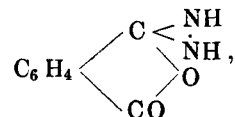
Beim Kochen äquivalenter Mengen von Phtalimid und Hydrazinhydrat oder Acetat in alkoholischer Lösung. Weisses sehr schwer lösliches Pulver. Schmp. 250—251°.

Analyse: Ber. für $C_8H_6N_2O_2$.

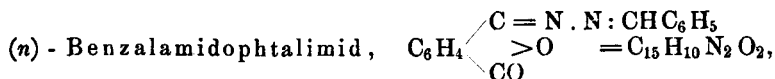
Procente: C 59.3, H 3.7, N 17.3, O 19.7.

Gef. » » 59.0, » 7.1, » 17.2, » 19.7.

Der Körper ist isomer mit Phtalylhydrazin $C_6H_3 \begin{cases} CO \cdot NH^1) \\ CO \cdot \dot{N}H \end{cases}$ und ebenso verschieden von einem möglichen Hydraziphtalyl von der Zusammensetzung



denn er bildet überaus leicht mit Benzaldehyd das



welches schon beim Schütteln in wässriger Lösung entsteht. Dasselbe ist fast ganz unlöslich und bei 250° noch völlig unverändert.

Analyse: Ber. für $C_{15}H_{10}N_2O_2$.

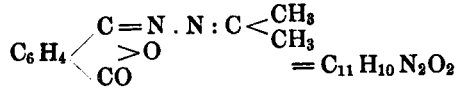
Procente: N 11.2.

Gef. » » 11.1.

¹⁾ H. A. Foersterling, Dissertation, Kiel 1894.

Säuren und Alkalien spalten das Benzalcondensationsproduct in der Hitze in die Componenten.

(n) - Isopropylenamidophtalimid,



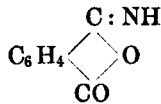
Entsteht beim Kochen des Amidophtalimids mit Aceton. Sehr schwer löslich und jenseits 260° schmelzend.

Analyse: Ber. für $\text{C}_{11}\text{H}_{10}\text{N}_2\text{O}_2$.

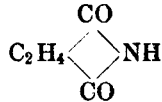
Procente: N 13.9.

Gef. » » 14.2.

Behandelt man Succimid unter denselben Bedingungen wie Phtalimid oder direct mit absolutem Hydrazinhydrat bei Siedhitze, so wird die Imidogruppe $(\text{NH})^{\text{m}}$ nicht durch die Hydrazogruppe $(\text{N} \cdot \text{NH}_2)^{\text{m}}$ verdrängt, was vielleicht dadurch bedingt ist, dass sehr wahrscheinlich Phtalimid unsymmetrisch:



Succinimid dagegen symmetrisch:



constituirt ist.

125. G. G. Pond: Ueber einen Apparat zur raschen Bestimmung von brennbaren Gasen.

(Mitgetheilt in der Sitzung vom Verfasser).

Seit der Einführung der Sicherheitslampe durch Sir H. Davy im Jahr 1815 ist bis zur Neuzeit keine wichtige und epochemachende Erfindung gemacht worden, um die Gefahr für das Leben der Bergleute sowohl wie auch den Verlust des Besitzthums der Grubenbesitzer zu mindern; dabei geschehen doch so häufig Gasexplosionen in den Bergwerken der ganzen Welt!

In der letzten Zeit nun hat der Ingenieur Thomas Shaw in Philadelphia einen Apparat in Amerika in Anwendung gebracht, der in mehreren der wichtigsten Kohlenstaaten officiell vorgeschrieben ist. Der Apparat, welcher nur mechanisch arbeitet, beruht indessen