

Contributions à l'étude de la fixation de l'azote à l'état d'ammoniaque par l'arc électrique

Autor(en): **Briner, E.**

Objektyp: **Article**

Zeitschrift: **Archives des sciences physiques et naturelles**

Band (Jahr): **43 (1917)**

PDF erstellt am: **21.07.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-743042>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern.

Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden.

Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

Haftungsausschluss

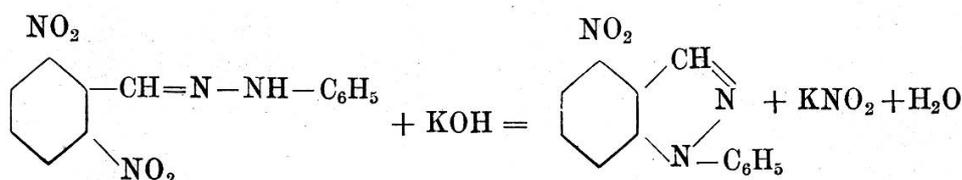
Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

étant favorisée par la diminution de pression, on rendrait aussi compte de cette façon, dans une certaine mesure, de l'amélioration des rendements due à l'abaissement de la pression. Pour établir les parts relatives qui reviennent dans ces phénomènes aux facteurs électroniques et aux facteurs thermiques, l'auteur, en collaboration avec MM. Tchitchinadze et Nicolet, a entrepris plusieurs séries de recherches, dont les premiers résultats ont démontré que, dans les conditions des opérations, l'ionisation ne paraissait pas jouer un rôle prépondérant.

A.-L. BERNOUILLI (Bâle). — *Démonstration d'un colorimètre de précision.* (Voir le mémoire in-extenso, *Arch. Sc. phys. et nat.*, t. XLIII, page 384).

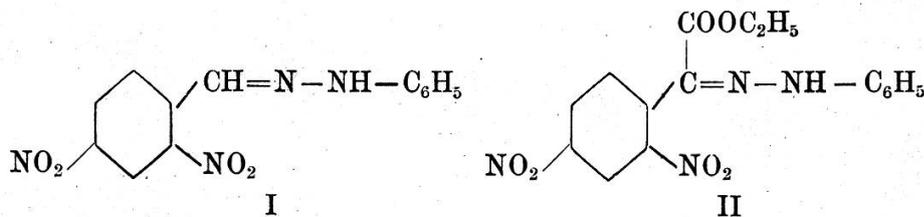
S. REICH (Genève). — *Cyclisation par élimination d'un groupe nitro du noyau benzénique.*

Les hydrazones de la 2-6-dinitrobenzaldéhyde perdent l'acide nitreux sous l'action des alcalis et se transforment en dérivés d'isindazol :



Cette réaction a été observée par l'auteur il y a quelques années⁽¹⁾, elle est analogue à celle que V. Meyer⁽²⁾ a constatée avec les hydrazones de l'éther-sel de l'acide 2-4-dinitrophényl-glyoxalique, mais l'auteur a fait depuis de nouveaux essais qui donnèrent les résultats suivants :

Les hydrazones de la 2-4-dinitrobenzaldéhyde (I) ne réagissent pas de la même façon. Mais si l'on remplace, dans ces corps, l'hydrogène du groupe CH par COOC₂H₅- ou CH₃, de façon à obtenir les hydrazones de l'éther-sel de l'acide 2-4-dinitrophényl-glyoxalique (II) ou de la 2-4-dinitroacétophénone (III), la molécule devient capable de cyclisation



¹⁾ Ber. 46, 2380 [1913].

²⁾ A. 264, 129 [1891].