Zeitschrift: Archives des sciences physiques et naturelles

Herausgeber: Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève

Band: 9 (1927)

Artikel: À propos de l'action de l'humidité sur la réaction de peroxydation de l'oxyde d'azote

Autor: Briner, E. / Wijk, A. van der

DOI: https://doi.org/10.5169/seals-740960

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften auf E-Periodica. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen sowie auf Social Media-Kanälen oder Webseiten ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Mehr erfahren

Conditions d'utilisation

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. La reproduction d'images dans des publications imprimées ou en ligne ainsi que sur des canaux de médias sociaux ou des sites web n'est autorisée qu'avec l'accord préalable des détenteurs des droits. En savoir plus

Terms of use

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. Publishing images in print and online publications, as well as on social media channels or websites, is only permitted with the prior consent of the rights holders. Find out more

Download PDF: 14.09.2025

ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, https://www.e-periodica.ch

E. Briner et A. van der Wijk. — *A propos de l'action de l'humidité sur la réaction de peroxydation de l'oxyde d'azote.*

En complément à une précédente communication [1], les auteurs exposent de nouveaux résultats obtenus dans des conditions opératoires encore meilleures. L'oxyde d'azote, préparé de différentes manières, et l'oxygène ont été mis en présence, après avoir été tenus en contact avec du pentoxyde de phosphore pendant quatre mois. L'appareil utilisé ne comportant pas de robinet, toute action d'un lubrifiant et tout défaut d'étanchéité sont évités. Contrairement à ce qui avait été admis avant ces recherches, la réaction s'est toujours produite. Dans des conditions analogues de dessication, l'oxyde d'azote a réagi avec le chlore et le propylène avec le brôme. Les réactions entre gaz ne sont donc pas toutes empêchées par une dessication intensive.

L'action paralysante de la dessication ayant été nettement établie dans la réaction de l'acide chlorhydrique sur l'ammoniac et dans celle du chlore sur l'hydrogène, les auteurs se proposent d'examiner si l'action de l'humidité ne s'exerce pas surtout dans la formation des combinaisons hétéropolaires et si, dès lors, cette action n'est pas à rapprocher du fait que la molécule d'eau est très fortement polarisée.

R. Wavre. — *Sur une formule utile pour la géodésie.*

Considérons un astre fluide en mouvement permanent de rotation autour d'un axe et désignons par ρ la densité, par p la pression et par l la distance à l'axe. Supposons les couches d'égale densité normales en chaque point au champ de la pesanteur. Ces couches seront donc supposées horizontales en chaque point. Comme nous l'avons montré dans nos notes précédentes la vitesse angulaire ω ne dépend que de la distance à l'axe $\omega(l)$

[1] E. Briner. C. R. de la Soc. de Phys. et d'Hist. nat., Vol. 43, p. 132, (1926).