

**Zeitschrift:** Archives des sciences physiques et naturelles  
**Herausgeber:** Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève  
**Band:** 16 (1934)

**Artikel:** Recherches sur l'oxydation des peroxydes d'azote en présence de l'ozone  
**Autor:** Briner, E. / Rokakis, E. / Susz, B.  
**DOI:** <https://doi.org/10.5169/seals-741541>

#### **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:** 13.01.2026

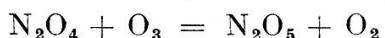
**ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>**

TABLEAU N° 3.

Substance	Conc. du narc. dans l'eau mol par litre	Coefficient de partage: alcool oléique eau	Conc. dans le lipoïde mol par litre
Alcool éthylique . . .	0,33	0,10	0,033
Alcool propylique . . .	0,11	0,35	0,038
Alcool n-butylique . . .	0,03	0,65	0,02
Valéramide . . . . .	0,07	0,30	0,021
Antipyrine . . . . .	0,07	0,30	0,021
Pyramidon . . . . .	0,03	1,30	0,039
Benzamide . . . . .	0,013	2,50	0,033
Dial . . . . .	0,01	2,40	0,024
Luminal . . . . .	0,008	3,49	0,028
Adaline . . . . .	0,002	6,50	0,013
O-Nitraniline . . . .	0,003	14,00	0,042
Thymol . . . . .	0,000047	950	0,045

**E. Briner, E. Rokakis et B. Susz.** — *Recherches sur l'oxydation des peroxydes d'azote en présence de l'ozone.*

Ces recherches ont été entreprises en vue d'examiner dans quels groupes de réactions se manifeste l'action catalytique d'oxydation exercée par l'ozone, telle qu'elle a été établie et étudiée récemment<sup>1</sup>. Dans une ozonation où intervient cette action catalytique, il importe en effet d'établir la part qui revient dans l'oxydation à l'ozone et à l'oxygène. Et pour cela, il y a lieu d'opérer avec de l'ozone débarrassé de l'oxygène dans lequel il se trouve à l'état dilué lors de sa préparation. Dans l'oxydation du peroxyde d'azote en anhydride nitrique, qui est particulièrement difficile et qui ne peut être réalisée avec l'oxygène seul, l'ozone réagit exactement selon l'équation:



donc, comme on l'a remarqué et vérifié, sans action catalytique<sup>2</sup>.

<sup>1</sup> Voir notamment E. BRINER, A. DEMOLIS et H. PAILLARD, C. R. Soc. phys., t. 48, p. 77 (1931) et J. Ch. phys., t. 29, p. 339 (1932); FISCHER, DULL et VOLZ, Lub. An., t. 486, p. 81 (1931).

<sup>2</sup> E. BRINER et H. PAILLARD, Helv., t. 15, p. 1233 (en note), 1932.

Les réactions dans lesquelles une action catalytique d'oxydation de l'ozone s'est manifestée sont des oxydations faciles, dites autoxydations, telles que l'oxydation des aldéhydes<sup>1</sup> en acides et l'oxydation des sulfites<sup>2</sup> en sulfates. Ce caractère de facilité conditionne-t-il l'intervention d'une catalyse d'oxydation exercée par l'ozone ? Dans ce cas, on devrait s'attendre à la rencontrer dans l'oxydation, particulièrement facile, de l'oxyde d'azote en peroxyde.

Les expériences ont consisté à mettre en présence, dans un appareillage approprié et à des débits et concentrations bien déterminés, de l'oxyde d'azote, de l'oxygène, de l'ozone et de l'azote; ce dernier gaz est ajouté en fortes proportions pour ralentir par dilution les réactions et permettre la mesure de leur vitesse par l'analyse des proportions de NO peroxydé. Le pouvoir d'oxydation de l'ozone est donné par son coefficient d'utilisation, ce coefficient étant 1 si l'ozone réagit à raison d'un atome d'oxygène par molécule d'ozone consommée<sup>3</sup>. Ci-après nous transcrivons quelques-uns des chiffres obtenus dans ces recherches :

Conc. O <sub>3</sub>	Conc. NO	Conc. O <sub>2</sub>	Coef. d'utilisation de O <sub>3</sub>
0,049%	0,3%	3-4%	1,2
0,063	»	»	1,1
0,061	»	»	1,1
0,015	»	»	1
0,16	»	»	0,95

A des concentrations d'ozone inférieures, on a trouvé, pour le coefficient d'utilisation, des valeurs supérieures à 1. Mais

<sup>1</sup> E. BRINER, S. NICOLET et H. PAILLARD, *Helv.*, t. 14, p. 804 (1931).

<sup>2</sup> E. BRINER et H. BIEDERMANN, *ibid.*, t. 15, p. 1227 et t. 16, p. 548.

<sup>3</sup> Par les travaux précédents (E. BRINER et H. BIEDERMANN, *passim* dans *Helv.*), il a été démontré qu'une action catalytique intervient dès que ce coefficient est supérieur à 1.

cette différence est attribuable aux difficultés caractérisant l'analyse chimique de l'ozone très dilué.

Ces résultats démontrent donc l'absence d'une action catalytique. Cependant, on pouvait se demander si les concentrations d'oxygène, réduites afin de faciliter les mesures, n'étaient pas trop faibles pour une intervention appréciable d'une action catalytique de l'ozone sur l'oxygène. Pour lever ce doute, nous avons procédé à quelques essais dans l'installation semi-industrielle du laboratoire de Chimie technique théorique et d'Electrochimie de Genève, dans laquelle il est possible d'opérer à des débits gazeux très élevés, ce qui diminue la durée de contact entre les gaz. En faisant circuler<sup>1</sup>, à des débits de 14 m<sup>3</sup> à l'heure, de l'air renfermant de l'oxyde d'azote à 1,5% environ, et de l'ozone à 0,02 % environ, aucune action catalytique d'oxydation de l'ozone ne s'est manifestée d'une manière appréciable à l'analyse.

Ce n'est donc pas la facilité d'une oxydation qui détermine une action catalytique de la part de l'ozone. Différentes considérations nous ont amenés à penser que l'action catalytique se manifeste dans les réactions d'oxydation s'accomplissant par le mécanisme dit des chaînes. Par exemple, le processus d'oxydation du sulfite est caractérisé<sup>2</sup> par une chaîne, dans laquelle le corps promoteur est le radical acide monothionique SO<sub>3</sub>H. Or ce radical peut être considéré comme un produit d'oxydation de l'acide sulfureux H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> et sa formation peut donc être favorisée par l'action de l'ozone<sup>3</sup>. De même les autoxydations des aldéhydes ont été expliquées par des réactions en chaînes. Cette constatation conduit à rechercher et à étudier une action catalytique d'oxydation de la part de l'ozone, plus spécialement dans les oxydations se produisant selon le mécanisme des chaînes; à ce groupe d'oxydation appartiennent notamment certaines oxydations biologiques.

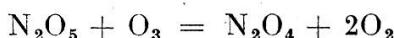
Quant aux réactions de peroxydation de l'oxyde d'azote

<sup>1</sup> Essais avec la collaboration de Ch. Wakker.

<sup>2</sup> HABER et FRANCK, *Naturwissenschaften*, t. 19, p. 450 (1931).

<sup>3</sup> Effectivement (E. BRINER et H. BIEDERMANN), l'action catalytique de O<sub>3</sub> est la plus forte aux P<sub>H</sub> faibles, c'est-à-dire dans les conditions favorables aux molécules H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub> non dissociées.

elle ne semble pas avoir lieu selon le mécanisme des réactions en chaînes, en sorte que la participation de l'ozone sera soumise aux équations ordinaires représentant les oxydations. Il y a lieu cependant de tenir compte de la réaction bien connue ci-dessous, lorsque l'ozone est en grand excès:



qui donne lieu à une destruction simultanée de l'anhydride nitrique et de l'ozone.

**M. Gysin.** — *Les roches éruptives basiques de la Haute-Lufira (Congo belge).*

Dans une précédente communication<sup>1</sup>, nous avons esquissé la géologie du bassin de la Haute-Lufira et nous avons indiqué l'existence de nombreux pointements de roches éruptives basiques au voisinage des failles et des zones de brèches. Ces roches éruptives sont holocristallines grenues; elles sont formées de grandes plages de pyroxène et d'amphibole gris-vert foncé, de baguettes de plagioclase plus clair, de mouches d'ilménite gris-violacé et de petits grains de pyrite. Sous le microscope, on distingue deux types de roches: a) les diabases en voie d'ouralitisation, b) les diabases ouralitisés passant aux amphibolites épidotiques.

a) *Diabases en voie d'ouralitisation.* — Ces roches présentent une belle texture ophitique; elles sont constituées par de nombreuses baguettes entrecroisées de labrador, enrobées dans de larges plages de pyroxène monoclinique. Ce pyroxène est partiellement épigénisé par des amphiboles; le labrador est légèrement décomposé sur les bords en un mélange grenu de quartz, de séricite, d'épidote ou de zoïsite, et parfois de dipyre.

<sup>1</sup> M. GYSIN, *Sur la présence du dipyre dans les formations métamorphiques du Kundelungu de la Haute-Lufira*. C. R. Séances Soc. Phys. et Hist. nat. Genève, vol. 51, n° 3, 1934.