

Application de quelques cellules photoélectriques au dosage des gaz nitreux et de l'ozone

Autor(en): **Wakker, Charles-H.**

Objektyp: **Article**

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

Band (Jahr): **16 (1934)**

PDF erstellt am: **13.09.2024**

Persistenter Link: <https://doi.org/10.5169/seals-741517>

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.

3^o Dans le cas d'une *granule de forme rigoureusement sphérique*, dont les dipôles ont leur axe orienté radialement, on a $f = 0$; mais c'est là sans doute un cas limite, schématique.

Les considérations qui précèdent semblent avoir quelque intérêt au point de vue du mode d'action des micelles sur le milieu qui les entoure. Nous reviendrons ultérieurement plus en détail sur l'ensemble de la question.

Séance du 5 juillet 1934.

Charles-H. Wakker. — *Application de quelques cellules photo-électriques au dosage des gaz nitreux et de l'ozone.*

Le principe du dosage de gaz colorés par des mesures photo-électriques étant bien connu, nous avons essayé de simplifier l'appareillage utilisé pour ces mesures. L'appareil que nous avons réalisé pour le dosage continu des oxydes d'azote est constitué par un tube de verre de 1 m de longueur et de 3 cm de diamètre parcouru à vitesse constante par les oxydes d'azote préalablement oxydés dans une chambre d'oxydation; les deux extrémités de ce tube sont fermés par des verres plans. La lumière produite par une lampe à filament ponctuel de 130 v. 100 w. éclaire une cellule photo-électrique après avoir traversé le tube de verre dans sa longueur; cette lampe est sous-voltée et commandée par un rhéostat.

La cellule est du type dit au sélénium utilisé dans les photomètres électriques que l'on emploie en photographie. Elle est constituée par un disque de fer de 40 mm de diamètre, recouvert de sélénium actif, lui-même recouvert par un mince film d'or; l'or et le fer constituent les électrodes du système qui se comporte comme un redresseur et comme une pile photo-électrique; en effet, le contact fer sélénium devient générateur de courant sous l'influence de la lumière ayant traversé l'or et le sélénium.

Le courant produit par cette cellule est sensiblement proportionnel à l'intensité lumineuse dans de larges limites si la résistance du circuit extérieur est convenablement choisie. Le galvanomètre utilisé a une sensibilité de 0,3 ma. pour toute

l'échelle. Lorsque le peroxyde d'azote est introduit dans le tube, la lumière est partiellement absorbée et l'aiguille du galvanomètre qui avait été amenée à l'extrémité droite de l'échelle (point choisi comme zéro) par le réglage du rhéostat de la lampe, dévie vers la gauche d'un angle déterminé qui est toujours le même pour une même concentration d'oxyde d'azote. Le galvanomètre peut être gradué en % de gaz nitreux, le zéro de l'échelle étant à droite et les divisions de l'échelle plus ou moins serrées suivant que le tube parcouru par les oxydes d'azote est plus ou moins long.

Nous utilisons ce dispositif depuis plusieurs mois et la précision des résultats obtenus est du même ordre de grandeur que celle des analyses chimiques qui ont servi à étalonner l'appareil. Nous avons également construit un appareil comprenant deux cellules photo-électriques montées en opposition et en parallèle sur le galvanomètre; l'une des cellules sert à compenser les variations de la lampe; ce dispositif permet d'avoir le zéro de l'échelle à gauche, ce qui est plus agréable.

Sur la suggestion de M. le professeur Emile Briner, nous avons appliqué cette méthode de dosage à l'ozone. Comme l'ozone n'est que très légèrement colorée en bleu en transparence, nous avons dû utiliser un tube de deux mètres de longueur et de quatre centimètres de diamètre et une lampe de 250. w. L'emploi de cette puissante source de lumière et du montage en opposition a permis d'augmenter la sensibilité du système et l'absorption du $\frac{1}{8}$ de la lumière (correspondant à de l'oxygène contenant 3,5% d'ozone) suffit pour que l'aiguille du galvanomètre atteigne l'extrémité de l'échelle. L'emploi de filtres jaunes n'est pas nécessaire, car les cellules au sélénium présentent un maximum de sensibilité pour le jaune.

La précision de la mesure, qui est limitée par les variations du réseau alimentant la lampe, est, à Genève, de l'ordre de 0,03% pour une échelle de 0 à 3,5%. Dans le but de diminuer la longueur du tube de dosage, nous avons utilisé une cellule à gaz et un amplificateur de tension (une pentode) ce dernier étant alimenté en alternatif brut, la stabilisation du système étant obtenue par une autre pentode montée en opposition; le galvanomètre est monté en pont sur les anodes des deux

lampes. Des premiers essais avec une source d'ultra-violet (lampes à vapeur de mercure stabilisées) ont montré que l'intensité de rayons ultra-violet nécessaire pour le dosage détruit une partie notable de l'ozone. D'autres essais avec de la lumière jaune ont permis d'obtenir une grande sensibilité, la précision étant liée à la stabilité de la source de lumière.

La comparaison des cellules à sélénium et des cellules à gaz montre que les premières sont d'une utilisation beaucoup plus pratique et donnent des résultats plus facilement reproductibles quand on ne demande pas une trop grande sensibilité; d'autre part, ces cellules sont exemptes de « fatigue photo-électrique » et ne nécessitent aucune source extérieure de courant, ce qui simplifie leur emploi et élimine de nombreuses causes d'erreur.

J. Weigle et H. Saini. — *Sur la transformation du NH_4Br autour de -40°C .*

On sait que le NH_4Br se transforme autour de -40° par une contraction de son réseau lorsque la température augmente. On a attribué cette transformation au fait qu'à cette température les groupes NH_4 qui oscillaient jusqu'ici, se mettent à tourner dans le cristal. Simon et von Simson¹ ont montré que cette transformation avait lieu sans changement de symétrie. Or cette contraction du réseau nous a semblé inexplicable et le manque de parallélisme entre les changements qui se produisent dans le NH_4Cl et le NH_4Br nous ont fait penser que Simon et von Simson n'avaient pas un appareil très précis et n'avaient peut-être pas vu la décomposition des lignes de Debye-Scherrer aux grands angles de réflexion, résultant d'un petit changement de symétrie².

Nous avons donc étudié dans une chambre de précision à basses températures la structure du NH_4Br à -75°C . Le résultat fut très net, toutes les raies montrant une « Aufspaltung » indiquant que le cristal qui est cubique au-dessus de -40°C ., ne l'est plus au-dessous; la « non-cubicité » étant

¹ SIMON ET VON SIMSON, *Naturw.*, 14, 880, 1926.

² Voir J. WEIGLE, ces comptes rendus, 51, 15, 1934.