

**Zeitschrift:** Archives des sciences physiques et naturelles  
**Herausgeber:** Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève  
**Band:** 19 (1937)

**Artikel:** Micro-séparations du zinc par l'o-oxyquinoléine  
**Autor:** Cimerman, Ch. / Wenger, P.  
**DOI:** <https://doi.org/10.5169/seals-741879>

### **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:** 07.02.2026

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

d'acide chlorhydrique (1:200), sans neutraliser, pour nous rendre compte de l'influence de cette faible acidité. Les résultats ont été bons.

*Remarque:* Ceci est confirmé par le travail de H. Gôto, Journ. Chem. Soc. Japan, 55, 1156 (1934). Cf.: Ch. Abstracts, 29, 1029 (1935) d'après lequel on obtient une précipitation complète du cobalt à partir d'un pH de 4,41, donc en solution faiblement acide.

Il est bien entendu que si la solution est fortement acide il est préférable d'évaporer à sec, de reprendre par l'eau bidistillée, d'ajouter éventuellement 1 goutte d'acide chlorhydrique (1:200) et de procéder ensuite par la méthode habituelle.

*Laboratoire d'Analyse microchimique  
de l'Université de Genève.*

**Ch. Cimerman et P. Wenger.** — *Micro-séparations du zinc par l'o-oxyquinoléine*<sup>1</sup>.

*Zinc: d'avec calcium, strontium, baryum, aluminium,  
chrome et plomb.*

**I. Micro-séparation du Zinc d'avec  $Ca^{++}$ ,  $Sr^{++}$ ,  $Ba^{++}$ .**

Le cation Zinc peut être séparé quantitativement d'avec les cations  $Ca^{++}$ ,  $Sr^{++}$ ,  $Ba^{++}$  en introduisant les modifications suivantes à la méthode indiquée pour le Zinc seul<sup>2</sup>:

- 1) Le volume de la solution doit être de 20 cc.
- 2) Il faut laisser déposer le précipité de l'o-oxyquinoléate de Zinc pendant 15 minutes au lieu de 10, en refroidissant l'erlenmeyer pendant les dernières cinq minutes dans de l'eau froide.

<sup>1</sup> Suite à la note: Ch. CIMERMAN et P. WENGER, I. *Micro-séparation du zinc au moyen de l'o-oxyquinoléine en milieu acétique*. II. *Micro-dosage volumétrique du zinc en milieu alcalin*. C. R. des séances de la Société de Physique et d'Histoire naturelle de Genève, vol. 54, p. 98 (1937).

<sup>2</sup> Ch. CIMERMAN et P. WENGER, *Micro-dosage volumétrique du Zinc*. C. R. des séances de la Société de Physique et d'Histoire naturelle de Genève, vol. 53, p. 116 (1936).

## II. *Micro-séparation du Zinc d'avec $Al^{+++}$ .*

La méthode indiquée pour le micro-dosage volumétrique du Zinc en milieu alcalin <sup>1</sup> est également applicable sans modifications en présence d'Aluminium, à condition que la quantité d' $Al^{+++}$  présent ne dépasse pas 15-20 mgr <sup>1</sup>. En présence de quantités plus grandes, les résultats pour le zinc sont trop forts.

## III. *Micro-séparation du Zinc d'avec $Cr^{+++}$ .*

Les essais de micro-dosages du zinc par la méthode alcaline en présence de  $Cr^{+++}$  ont donné des résultats trop faibles.

Par contre, il est possible de séparer le zinc d'avec le chrome par la méthode acétique <sup>2</sup>, toutefois en observant des conditions spéciales et si la prise d'essai ne contient pas plus de 10-12 mgr de  $Cr^{+++}$ .

Voici le mode opératoire pour cette séparation:

La solution neutre ou légèrement acide, contenant 1-2 mgr de cation  $Zn^{++}$  avec le cation  $Cr^{+++}$  (12 mgr au maximum) est introduite dans un erlenmeyer de 50 cc de capacité. On ajoute, goutte à goutte, une solution de soude caustique à 4% jusqu'à formation d'une légère opalescence, que l'on fait disparaître ensuite au moyen de 2-3 gouttes d'acide acétique à 10%, 6 gouttes d'une solution d'acétate de sodium à 40% et de l'eau bidistillée pour compléter le volume à 5 cc. L'erlenmeyer est chauffé sur un bloc de cuivre <sup>2</sup> jusqu'à commencement d'ébullition. Le précipité formé après l'adjonction de l'acétate de sodium passe partiellement en solution à chaud et la liqueur devient violette. On ajoute, goutte à goutte, au moyen d'une micropipette, un fort excès d'une solution alcoolique à 1% d'o-oxyquinoléine fraîchement préparée (1,5 cc d'une solution de réactif à 1% pour chaque mgr. de zinc, ce

<sup>1</sup> Quantité rapportée à la formule  $Al_2(SO_4)_3$ .

<sup>2</sup> F. PREGL, *Die quantitative organische Mikroanalyse*, S. 74, 3. Aufl. Verlag J. Springer, Berlin, 1930.

qui correspond à un excès d'environ 240% <sup>1)</sup> dans la solution qu'elle soit limpide, trouble ou contenant un précipité. On agite et laisse déposer pendant 10 minutes, en refroidissant pendant les 5 dernières minutes dans de l'eau froide. On filtre au moyen d'une baguette microfiltrante en verre d'Iéna (surface filtrante G. 3) et on poursuit le dosage comme indiqué pour le zinc seul <sup>2)</sup>.

Le précipité d'o-oxyquinoléate de zinc a un aspect tout à fait normal.

*Remarque:* Oscar Hackl indique dans son article « Das Verhalten von Chrom zu o-Oxychinolin » <sup>2)</sup> que le chrome tri- et hexavalent précipite partiellement avec l'o-oxyquinoléine en solution acétique.

Il était donc nécessaire de vérifier si dans les conditions établies pour la séparation Zn-Cr et citées plus haut, le chrome ne donne pas lui-même une précipitation.

Nous avons procédé à une série d'essais : 0,05 gr de  $\text{CrCl}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$  de Merck sont dissous dans 2 cc d'eau bidistillée. On additionne quelques gouttes d'une solution de soude caustique à 4% pour obtenir une légère opalescence que l'on fait disparaître ensuite avec 2-3 gouttes d'acide acétique à 10%. On ajoute 6 gouttes d'une solution d'acétate de sodium à 40% et de l'eau bidistillée pour compléter le volume à 5 cc. Dans cette solution on procède au dosage comme indiqué pour la séparation Zn-Cr. Or, la quantité de bromate de potassium, retrouvée après opérations, correspond exactement à la quantité introduite; par conséquent, dans nos conditions, il n'y a aucune formation d'o-oxyquinoléate de chrome.

Le comportement du chrome vis-à-vis de l'o-oxyquinoléine dans des conditions différentes reste encore à étudier de plus près.

<sup>1)</sup> Les dosages effectués sur une solution titrée de zinc en absence de chrome avec le même excès de réactif et dans les mêmes conditions ont donné de bons résultats, ce qui prouve que cet excès ne gêne pas.

<sup>2)</sup> O. HACKL, Zeitschrift anal. Chemie, 109, 91 (1937).

IV. *Micro-séparation du Zinc d'avec Pb<sup>++</sup>.*

La micro-séparation du zinc d'avec le plomb peut se faire par les deux méthodes: acétique et alcaline.

a) *Méthode acétique.* — Les modifications suivantes sont à apporter aux conditions indiquées pour le dosage du zinc seul:

- 1) Le volume doit être de 20 cc.
- 2) La baguette filtrante doit être G.4 au lieu de G.3, le précipité étant très fin.
- 3) Le précipité doit déposer 60 minutes au lieu de 10<sup>1</sup>.

La prise d'essai ne doit pas contenir plus de 30 mgr Pb<sup>++</sup>.

b) *Méthode alcaline.* — La méthode alcaline<sup>1</sup> est applicable sans modifications.

La prise d'essai ne doit pas contenir plus de 125 mgr Pb<sup>++</sup>.

Voici, à titre de renseignements, quelques résultats tirés de nombreuses analyses pour chacune des séparations indiquées.

TABLEAU.

Es-sais N <sup>os</sup>	Quantité de zinc théo- rique en mgr	Quantité de sel étranger en mgr	Quantité d'ion correspondant en mgr	Quantité de zinc trouvé en mgr	Diffé- rence en mgr	Conditions du dosage
1	1,949	1000 CaCl <sub>2</sub> .6H <sub>2</sub> O	182,90 Ca <sup>++</sup>	1,952	+ 0,003	Méthode acétique
2	1,949	500 SrCl <sub>2</sub> .6H <sub>2</sub> O	164,29 Sr <sup>++</sup>	1,955	+ 0,006	Idem
3	1,949	500 BaCl <sub>2</sub> .2H <sub>2</sub> O	281,21 Ba <sup>++</sup>	1,954	+ 0,005	Idem
4	1,949	100 Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	15,83 Al <sup>+++</sup>	1,953	+ 0,004	Méthode alcaline
5	1,949	126,3 Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	20,00 Al <sup>+++</sup>	1,959	+ 0,010	Idem
6	0,974	50 CrCl <sub>3</sub> .10H <sub>2</sub> O	7,68 Cr <sup>+++</sup>	0,972	— 0,002	Méthode acétique
7	1,949	60 CrCl <sub>3</sub> .10H <sub>2</sub> O	9,22 Cr <sup>+++</sup>	1,952	+ 0,003	Idem
8	1,949	80 CrCl <sub>3</sub> .10H <sub>2</sub> O	12,29 Cr <sup>+++</sup>	1,943	— 0,006	Idem
9	1,949	50 Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	31,28 Pb <sup>++</sup>	1,947	— 0,002	Idem
10	1,949	100 Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	62,56 Pb <sup>++</sup>	1,952	+ 0,003	Méthode alcaline
11	1,949	200 Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	125,12 Pb <sup>++</sup>	1,945	— 0,004	Idem

<sup>1</sup> M. E. STAS dans sa méthode, *Pharmac. Weekbl.*, 68, 93 (1931), cf.: *Zeitschrift anal. Chemie*, 92, 43 (1933), laisse déposer le précipité 24 heures. En suivant son indication, nous avons obtenu des résultats trop forts.

Comme l'indique ce tableau, les résultats sont précis.

*Remarques:* 1) Pour ces séparations nous avons employé une solution titrée de chlorure de zinc.

2) Les sels étrangers dont nous nous sommes servis pour établir les séparations sont les sels les plus purs de Merck.

*N.B.* — Nous poursuivons l'étude des séparations du zinc avec d'autres éléments encore, soit en milieu acétique, soit en milieu alcalin.

*Laboratoire d'analyse microchimique  
de l'Université de Genève.*

---