

Zeitschrift:	Archives des sciences [1948-1980]
Herausgeber:	Société de Physique et d'Histoire Naturelle de Genève
Band:	22 (1969)
Heft:	2
 Artikel:	Contribution à l'étude de séparations rapides : basées sur la formation d'amalgames application à l'argent
Autor:	Baumgartner, Aldo Reto
Kapitel:	Symbols et abréviations
DOI:	https://doi.org/10.5169/seals-739155

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: 30.01.2026

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

SYMBOLES ET ABRÉVIATIONS

$ $	$ $, conc.	concentration (mole) ()
a		activité
M		mole (molarité)
$ M _t$		concentration totale de M
$ M $		concentration totale de M libre (non complexé)
$ M _a$		concentration de M dans le mercure (amagalme)
$ M _{as}$		concentration de M dans l'amalgame à saturation
α		coefficent alpha (Ringbom) = $ M_t / M $
β_n		constante de stabilité globale
β'_n		constante de stabilité globale pour les complexes avec Hg^{+2}
K_{ab}		constante du couple acide-base
p	— log	
log		logarithme à la base 10
ppm		part pour million
μg		microgramme ($= 10^{-6}$ g)
g		gramme
ml		millilitre
%		pourcent
E		potentiel d'oxydo-réduction
E_o		potentiel normal d'oxydo-réduction
v		volt
γ		rayonnement gamma
n		neutron
β		particule bêta
m		métastable
Mev		million électron-volt
M_a		amalgame de M
$>$		plus grand que..., plus que...
\geq		plus grand ou égal que..., plus ou égal que...
$<$		plus petit que..., moins que...
\leq		plus petit ou égal à..., moins ou égal à...
L		ligand
Σ		somme
$\bar{\sigma}$		déviation standard moyenne
\bar{x}		valeur moyenne de x
pté		précipité
coll		colloidal
liq		liquide
(n)		référence bibliographique n.
cm		centimètre
sec		secondes
min		minutes
h		heures
Fig		figure
Tab		tableau
$*M$		radioisotope de M
(II.12.1.)		Renvoi à la partie II, chapitre 12, paragraphe 1.
(fig. 3)		Renvoi à la figure 3.
(tab. 3.)		Renvoi au tableau 3