Symbols et abréviations

Objekttyp: **Chapter**

Zeitschrift: **Archives des sciences [1948-1980]**

Band (Jahr): **22 (1969)**

Heft 2

PDF erstellt am: **28.05.2024**

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.

Ein Dienst der *ETH-Bibliothek*
ETH Zürich, Rämistrasse 101, 8092 Zürich, Schweiz, www.library.ethz.ch

http://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	cœfficient 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 béta
m	métastable
Mev	million électron-volt
M_a	amalgame de M
$>$	plus grand que..., plus que...
$\geqslant$	plus grand ou égal que..., plus ou égal que...
$<$	plus petit que..., moins que...
$\leqslant$	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