Elemente

Objekttyp: **Group**

Zeitschrift: **Pestalozzi-Kalender**

Band (Jahr): **3 (1910)**

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

Elemente.

Abkürzungszeichen und Atomgewichte. O=16,00.

Atom	Zeichen	Atomgewicht	Atom	Zeichen	Atomgewicht
Aluminium .	Al	27,1	Nickel . .	Ni	58,7
Antimon. .	Sb	120,2	Niobium. .	Nb	94
Argon . .	A	39,9	Osmium . .	Os	191
Arsen . . .	As	75,0	Palladium .	Pd	106,5
Barium . .	Ba	137,4	Phosphor .	P	31,0
Beryllium .	Be	9,1	Platin . .	Pt	194,8
Blei . . .	Pb	206,9	Praseodym .	Pr	140,5
Bor . . .	B	11	Quecksilber.	Hg	200,0
Brom. . .	Br	79,96	Radium . .	Ra	225
Cadmium .	Cd	112,4	Rhodium .	Rh	103,0
Cäsium . .	Cs	133	Rubidium .	Rb	85,4
Calcium . .	Ca	40,1	Ruthenium .	Ru	101,7
Cer . . .	Ce	140	Samarium .	Sa	150
Chlor . . .	Cl	35,45	Sauerstoff .	O	16,00
Chrom . .	Cr	52,1	Scandium .	Sc	44,1
Eisen . . .	Fe	55,9	Schwefel. .	S	32,06
Erbium . .	Er	166	Selen . . .	Se	79,2
Fluor . . .	Fl	19	Silber. . .	Ag	107,93
Gadolinium.	Gd	156	Silicium . .	Si	28,4
Gallium . .	Ga	70	Stickstoff .	N	14,04
Germanium.	Ge	72,5	Strontium .	Sr	87,6
Gold . . .	Au	197,2	Tantal . .	Ta	183
Helium . .	He	4	Tellur . .	Te	127,6
Indium . .	In	114	Terbium . .	Tb	160
Jod . . .	J	126,85	Thallium .	Tl	204,1
Iridium . .	Ir	193,0	Thorium . .	Th	232,5
Kalium . .	K	39,15	Thulium . .	Tu	171
Kobalt . .	Co	59,0	Titan . . .	Ti	48,1
Kohlenstoff.	C	12,00	Uran . . .	U	238,5
Krypton. .	Kr	81,8	Vanadin . .	V	51,2
Kupfer . .	Cu	63,6	Wasserstoff .	H	1,008
Lanthan . .	La	138,9	Wismut . .	Bi	208,5
Lithium . .	Li	7,03	Wolfram. .	W	184,0
Magnesium .	Mg	24,36	Xenon . .	X	128
Mangan . .	Mn	55,0	Ytterbium .	Yb	173,0
Molybdän .	Mo	96,0	Yttrium . .	Y	89,0
Natrium . .	Na	23,05	Zink . . .	Zn	65,4
Neodym . .	Nd	143,6	Zinn . . .	Sn	119,0
Neon . . .	Ne	20	Zirkonium .	Zr	90,6