

Lückentext Editor

neu

öffnen

speichern

import

export

C



>>



Lückentext: [01 Elemente Namen Gesetze]

Begriffe



Wichtige Elemente Namen und Symbole und Gesetze

Name	S.		Name	S.		Name	S.
Aluminium	Al		Iod	I		Sauerstoff	O
Arsen	As		Kalium	K		Schwefel	S
Barium	Ba		Kohlenstoff	C		Silber	Ag
Blei	Pb		Krypton	Kr		Silicium	Si
Brom	Br		Kupfer	Cu		Stickstoff	N
Calcium	Ca		Magnesium	Mg		Titan	Ti
Chlor	Cl		Natrium	Na		Wasserstoff	H
Eisen	Fe		Neon	Ne		Xenon	Xe
Fluor	F		Nickel	Ni		Zink	Zn
Gold	Au		Phosphor	P			
Helium	He		Platin	Pt			

Als zweiatomige Moleküle vorkommende Elemente: H₂, N₂, O₂, F₂, Cl₂, Br₂, I₂

Chemische und physikalische Größen

Größe	Symbol	Einheit	Bemerkungen / Bedingungen
Masse	m	g	-
Volumen	V	1L (= 1dm ³)	(häufig: 1 mL = 1cm ³)
Teilchenzahl	N _A	--	= 6.023 · 10 ²³ "Stück" (Avogadro-Zahl).
Stoffmenge	n(X)	mol	Anzahl Teilchen der Sorte X geteilt durch N _A
molare Masse	M(X)	$\frac{g}{mol}$	= ist die Masse von N _A -Teilchen der Sorte X. Bei Molekülen ist die molare Masse die Summe der molaren Massen der im Molekül vorkommenden Atome (vorher mit der Häufigkeit multiplizieren!).

Ag	x
Al	x
Arsen	x
Avogadro-Zahl	x
Ba	x
Blei	x
Br	x
Calcium	x
Cl	x
Dichte	x
Eisen	x
F	x
Gold	x
g	x
He	x
H	x
Iod	x
Kohlenstoff	x
Konzentration	x
Kr	x
Kupfer	x
K	x
M(X)	x
Mg	x
molare Masse	x
mol	x
m	x
Natrium	x
N _A	x
	x

Stoffmenge = $\frac{\text{Masse}}{\text{molare Masse}}$	$n = \frac{m}{M}$	Einheit: mol
(Stoffmengen-) Konzentration = $\frac{\text{Stoffmenge}}{\text{Volumen}}$	$c = \frac{n}{V}$	Einheit: $\frac{\text{mol}}{\text{L}}$
Dichte (Massenkonzentration) = $\frac{\text{Masse}}{\text{Volumen}}$	$\rho = \frac{n}{V}$	Einheit: $\frac{\text{g}}{\text{mL}}$ bei Gasen: $\frac{\text{g}}{\text{L}}$

Ne	☐
Nickel	☒
N	☒
O	☒
Platin	☒
P	☒
Schwefel	☒
Silicium	☒
Stoffmenge	☒
Stoffmenge	☒
Titan	☒
Volumen	☒
Xenon	☒
Zn	☒