

Wasserstoff

H

Atommasse: 1,0 u

Wichtige Verbindungen:

H₂O

Siedepunkt: -252 °C

Atomradius: 32 pm

NICHTMETALL

Lithium

Li

Atommasse: 7,0 u

Wichtige Verbindungen:

Li₂O und LiCl

Schmelzpunkt: 180 °C

Atomradius: 152 pm

Wässrige Lösung des Oxids:
alkalisch

METALL

Bor

B

Atommasse: 10,8 u

Wichtige Verbindungen:

B₂O₃ und BCl₃

Schmelzpunkt: 2076 °C

Atomradius: 88 pm

Wässrige Lösung des Oxids:
sauer

HALBMETALL

Helium

He

Atommasse: 4,0 u

Wichtige Verbindungen:

Siedepunkt: -269 °C

Atomradius: 28 pm

NICHTMETALL

Beryllium

Be

Atommasse: 9,0 u

Wichtige Verbindungen:

BeO und BeCl₂

Schmelzpunkt: 1287 °C

Atomradius: 112 pm

Wässrige Lösung des Oxids:
alkalisch

METALL

Kohlenstoff

C

Atommasse: 12,0 u

Wichtige Verbindungen:

CO₂ und CH₄

Sublimiert bei 3642 °C

Atomradius: 77 pm

Wässrige Lösung des Oxids:
sauer

NICHTMETALL

Stickstoff

N

Atommasse: 14,0 u

Wichtige Verbindungen:

NH₃ und N₂O₅

Siedepunkt: -196 °C

Atomradius: 70 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer

NICHTMETALL

Fluor

F

Atommasse: 19,0 u

Wichtige Verbindungen:

HF und NaF

Siedepunkt: -188 °C

Atomradius: 64 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer

NICHTMETALL

Natrium

Na

Atommasse: 23,0 u

Wichtige Verbindungen:

Na₂O und NaCl

Schmelzpunkt: 98 °C

Atomradius: 186 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

alkalisch

METALL

Sauerstoff

O

Atommasse: 16,0 u

Wichtige Verbindungen:

H₂O

Siedepunkt: -183 °C

Atomradius: 66 pm

NICHTMETALL

Neon

Ne

Atommasse: 20,2 u

Wichtige Verbindungen:

Siedepunkt: -246 °C

Atomradius: 58 pm

NICHTMETALL

Magnesium

Mg

Atommasse: 24,3 u

Wichtige Verbindungen:

MgO und MgCl₂

Schmelzpunkt: 650 °C

Atomradius: 160 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

alkalisch

METALL

Aluminium

Al

Atommasse: 27,0 u

Wichtige Verbindungen:

Al_2O_3 und AlCl_3

Schmelzpunkt: 660 °C

Atomradius: 143 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer/alkalisch

METALL

Phosphor

P

Atommasse: 31,0 u

Wichtige Verbindungen:

PH_3 , PCl_3 und P_2O_5

Schmelzpunkt: 44 °C

Atomradius: 110 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer

NICHTMETALL

Chlor

Cl

Atommasse: 35,5 u

Wichtige Verbindungen:

HCl und NaCl

Siedepunkt: -34,6 °C

Atomradius: 99 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer

NICHTMETALL

Silicium

Si

Atommasse: 28,1 u

Wichtige Verbindungen:

SiO_2 und SiCl_4

Schmelzpunkt: 1410 °C

Atomradius: 117 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer/alkalisch

HALBMETALL

Schwefel

S

Atommasse: 32,1 u

Wichtige Verbindungen:

H_2S und SO_2

Schmelzpunkt: 115 °C

Atomradius: 104 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer

NICHTMETALL

Argon

Ar

Atommasse: 39,9 u

Wichtige Verbindungen:

Siedepunkt: -186 °C

Atomradius: 106 pm

NICHTMETALL

Kalium

K

Atommasse: 39,1 u

Wichtige Verbindungen:

K_2O und KCl

Schmelzpunkt: 63 °C

Atomradius: 231 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

alkalisch

METALL

Gallium

Ga

Atommasse: 69,7 u

Wichtige Verbindungen:

Ga_2O_3 und $GaCl_3$

Schmelzpunkt: 30 °C

Atomradius: 122 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

alkalisch

METALL

Arsen

As

Atommasse: 74,9 u

Wichtige Verbindungen:

AsH_3 , $AsCl_3$ und As_2O_5

Sublimiert bei 613 °C

Atomradius: 119 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer/alkalisch

HALBMETALL

Calcium

Ca

Atommasse: 40,1 u

Wichtige Verbindungen:

CaO und $CaCl_2$

Schmelzpunkt: 842 °C

Atomradius: 197 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

alkalisch

METALL

Germanium

Ge

Atommasse: 72,6 u

Wichtige Verbindungen:

GeO_2 und $GeCl_4$

Schmelzpunkt: 938 °C

Atomradius: 122 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer/alkalisch

HALBMETALL

Selen

Se

Atommasse: 79,0 u

Wichtige Verbindungen:

H_2Se und SeO_2

Schmelzpunkt: 221 °C

Atomradius: 120 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer

HALBMETALL

Brom
Br

Atommasse: 79,9 u

Wichtige Verbindungen:

HBr und NaBr

Siedepunkt: 58,5 °C

Atomradius: 120 pm

Wässrige Lösung des Oxids:
sauer

NICHTMETALL

Rubidium
Rb

Atommasse: 85,5 u

Wichtige Verbindungen:

Rb₂O und RbCl

Schmelzpunkt: 39 °C

Atomradius: 220 pm

Wässrige Lösung des Oxids:
alkalisch

METALL

Indium
In

Atommasse: 114,8 u

Wichtige Verbindungen:

In₂O₃ und InCl₃

Schmelzpunkt: 157 °C

Atomradius: 144 pm

Wässrige Lösung des Oxids:
alkalisch

METALL

Krypton
Kr

Atommasse: 83,8 u

Wichtige Verbindungen:

Siedepunkt: -152 °C

Atomradius: 116 pm

NICHTMETALL

Strontium
Sr

Atommasse: 87,6 u

Wichtige Verbindungen:

SrO und SrCl₂

Schmelzpunkt: 777 °C

Atomradius: 195 pm

Wässrige Lösung des Oxids:
alkalisch

METALL

Zinn
Sn

Atommasse: 118,7 u

Wichtige Verbindungen:

SnO₂ und SnCl₄

Schmelzpunkt: 232 °C

Atomradius: 139 pm

Wässrige Lösung des Oxids:
sauer/alkalisch

METALL

Antimon

Sb

Atommasse: 121,8 u

Wichtige Verbindungen:

SbH₃, SbCl₃ und Sb₂O₅

Schmelzpunkt: 631 °C

Atomradius: 139 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer

HALBMETALL

Iod

I

Atommasse: 126,9 u

Wichtige Verbindungen:

HI und NaI

Schmelzpunkt: 113,7 °C

Atomradius: 139 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer

NICHTMETALL

Tellur

Te

Atommasse: 127,6 u

Wichtige Verbindungen:

H₂Te und TeO₂

Schmelzpunkt: 449,5 °C

Atomradius: 138 pm

Wässrige Lösung des Oxids:

sauer

HALBMETALL

Xenon

Xe

Atommasse: 131,3 u

Wichtige Verbindungen:

Siedepunkt: -108 °C

Atomradius: 140 pm

NICHTMETALL