

Alphabetisches Verzeichnis nach Namen (Elementsymbol, Ordnungszahl):

A

Actinium(Ac,89).....	18
Aluminium(Al,13).....	6
Americium(Am,95).....	19
Antimon(Sb,51).....	12
Argon(Ar,18).....	6
Arsen(As,33).....	9
Astat(At,85).....	18

B

Barium(Ba,56).....	13
Berkelium(Bk,97).....	20
Beryllium(Be,4).....	1
Blei(Pb,82).....	17
Bor(B,5).....	4
Brom(Br,35).....	9

C

Cadmium(Cd,48).....	11
Cäsium(Cs,55).....	13
Calcium(Ca,20).....	7
Californium(Cf,98).....	20
Cer(Ce,58).....	13
Chlor(Cl,17).....	6
Chrom(Cr,24).....	7
Curium(Cm,96).....	19

D

Dysprosium(Dy,66).....	14
------------------------	----

E

Einsteinium(Es,99).....	20
Eisen(Fe,26).....	8
Erbium(Er,68).....	15
Europium(Eu,63).....	14

F

Fermium(Fm,100).....	20
Fluor(F,9).....	5
Francium(Fr,87).....	18

G

Gadolinium(Gd,64).....	14
Gallium(Ga,31).....	9
Germanium(Ge,32).....	9
Gold(Au,79).....	17

H

Hafnium(Hf,72).....	15
Helium(He,2).....	4
Holmium(Ho,67).....	15

I

Indium(In,49).....	12
Iod(I,53).....	12
Iridium(Ir,77).....	16

J

K

Kalium(K,19).....	7
Kobalt(Co,27).....	8
Kohlenstoff(C,6).....	4
Krypton(Kr,36).....	9
Kupfer(Cu,29).....	8

L

Lanthan(La,57).....	13
Lawrencium(Lr,103).....	21
Lithium(Li,3).....	4
Lutetium(Lu,71).....	15

M

Magnesium(Mg,12).....	5
Mangan(Mn,25).....	8
Mendelevium(Md,101).....	20
Molybdän(Mo,42).....	10

N

Natrium(Na,11).....	5
Neodym(Nd,60).....	13
Neon(Ne,10).....	5
Neptunium(Np,93).....	19
Nickel(Ni,28).....	8
Niobium(Nb,41).....	10
Nobelium(No,102).....	20

O

Osmium(Os,76).....	16
--------------------	----

P

Palladium(Pd,46).....	11
Phosphor(P,15).....	6
Platin(Pt,78).....	16
Plutonium(Pu,94).....	19
Polonium(Po,84).....	17
Praseodym(Pr,59).....	13
Promethium(Pm,61).....	14
Protactinium(Pa,91).....	19

Q

Quecksilber(Hg,80).....	17
-------------------------	----

R

Radium(Ra,88).....	18
Radon(Rn,86).....	18
Rhenium(Re,75).....	16
Rhodium(Rh,45).....	12
Rubidium(Rb,37).....	10
Ruthenium(Ru,44).....	11

S

Samarium(Sm,62).....	14
Sauerstoff(O,8).....	5
Scandium(Sc,21).....	7
Schwefel(S,16).....	6
Selen(Se,34).....	9
Silber(Ag,47).....	11
Silicium(Si,14).....	6
Stickstoff(N,7).....	5
Strontium(Sr,38).....	10

T

Tantal(Ta,73).....	16
Technetium(Tc,43).....	11
Tellur(Te,52).....	12
Terbium(Tb,65).....	14
Thallium(Tl,81).....	17
Thorium(Th,90).....	18
Thulium(Tm,69).....	15
Titan(Ti,22).....	7

U

Uran(U,92).....	19
-----------------	----

V

Vanadium(V,23).....	7
---------------------	---

W

Wasserstoff(H,1).....	4
Wismut	
Wolfram(W,74).....	16

X

Xenon(Xe,54).....	12
-------------------	----

Y

Ytterbium	
Yttrium(Y,39).....	10

Z

Zink(Zn,30).....	8
Zinn(Sn,50).....	12
Zirkonium(Zr,40).....	10

1 H Wasserstoff

Entdecker: Cavendish 1766	Verdampfungsenergie: 0.4581 kJ/mol
Englisch: Hydrogen	Fusionsenergie: 0.058 kJ/mol
Atommasse: 1.00794 g/mol	spez. Wärmekapazität: 14.304 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Konfiguration: 1s1	1. Ionisierungsenergie: 13.598
Dichte: 0.0899 (Gas 273K g/l) g/cm ³	atom. Volumen: 14.10 cm ³ /mol
Schmelzpunkt: 13.81 K	Atomradius: 2.08 Å
Siedepunkt: 20.28 K	kov. Radius: 0.32 Å
Massenanteil: 0.88 %	Zustand bei 20°C: gasförmig
Reduktionspotential: 0(1)	Säure/Base: amphoter
Oxidationszahlen: -1,1	Kristallstruktur : hcp
Elektronegativität: 2.10	

2 He Helium

Entdecker: Janssen 1868	Verdampfungsenergie: 0.0840 kJ/mol
Englisch: Helium	Fusionsenergie: 0.021 kJ/mol
Atommasse: 4.00260 g/mol	spez. Wärmekapazität: 5.193 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Konfiguration: 1s2	1. Ionisierungsenergie: 24.587
Dichte: 0.1785 (Gas 273K g/l) g/cm ³	atom. Volumen: 31.80 cm ³ /mol
Schmelzpunkt: 0.95 K	kov. Radius: 0.93 Å
Siedepunkt: 4.21 K	Zustand bei 20°C: gasförmig
Massenanteil: 4e-07 %	Kristallstruktur : hcp
Reduktionspotential: 0	

3 Li Lithium

Englisch: Lithium	Verdampfungsenergie: 147.1000 kJ/mol
Atommasse: 6.94100 g/mol	Fusionsenergie: 3.000 kJ/mol
Konfiguration: 1s2,2s1	spez. Wärmekapazität: 3.582 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 0.53 g/cm ³	1. Ionisierungsenergie: 5.392
Schmelzpunkt: 453.70 K	atom. Volumen: 13.10 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1615.00 K	Atomradius: 1.55 Å
Massenanteil: 0.006 %	kov. Radius: 1.23 Å
Reduktionspotential: -3.04	Zustand bei 20°C: fest
Oxidationszahlen: 1	Säure/Base: basisch
Elektronegativität: 0.98	Kristallstruktur : bcc

4 Be Beryllium

Englisch: Beryllium	Verdampfungsenergie: 297.0000 kJ/mol
Atommasse: 9.01218 g/mol	Fusionsenergie: 11.710 kJ/mol
Konfiguration: 1s2,2s2	spez. Wärmekapazität: 1.825 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 1.85 g/cm ³	1. Ionisierungsenergie: 9.322
Schmelzpunkt: 1560.00 K	atom. Volumen: 5.00 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3243.00 K	Atomradius: 1.12 Å
Massenanteil: 0.0005 %	kov. Radius: 0.90 Å
Reduktionspotential: -1.85	Zustand bei 20°C: fest
Oxidationszahlen: 2	Säure/Base: amphoter
Elektronegativität: 1.57	Kristallstruktur : hcp

5 B Bor

Englisch: Boron	Verdampfungsenergie: 507.8000 kJ/mol
Atommasse: 10.81100 g/mol	Fusionsenergie: 22.600 kJ/mol
Konfiguration: 1s2,2s2,p1	spez. Wärmekapazität: 1.026 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 2.34 g/cm ³	1. Ionisierungsenergie: 8.298
Schmelzpunkt: 2365.00 K	atom. Volumen: 4.60 cm ³ /mol
Siedepunkt: 4275.00 K	Atomradius: 0.98 Å
Massenanteil: 0.001 %	kov. Radius: 0.82 Å
Reduktionspotential: 2.0	Zustand bei 20°C: fest
Oxidationszahlen: 3	Säure/Base: sauer
Elektronegativität: 2.04	Kristallstruktur : rhombo

6 C Kohlenstoff

Englisch: Carbon	Verdampfungsenergie: 715.0000 kJ/mol
Atommasse: 12.01100 g/mol	spez. Wärmekapazität: 0.709 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Konfiguration: 1s2,2s2,p2	1. Ionisierungsenergie: 11.260
Dichte: 2.26 g/cm ³	atom. Volumen: 5.30 cm ³ /mol
Schmelzpunkt: 3825.00 K	Atomradius: 0.91 Å
Siedepunkt: 5100.00 K	kov. Radius: 0.77 Å
Massenanteil: 0.09 %	Zustand bei 20°C: fest
Reduktionspotential: 2.5	Säure/Base: sauer
Oxidationszahlen: +/-4,2	Kristallstruktur : hcp
Elektronegativität: 2.55	

7 N Stickstoff

Englisch: Nitrogen	Verdampfungsenergie: 2.7928 kJ/mol
Atommasse: 14.00670 g/mol	Fusionsenergie: 0.360 kJ/mol
Konfiguration: 1s ² ,2s ² ,p ³	spez. Wärmekapazität: 1.042 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 1.251 (Gas 273K g/l) g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 14.534
Schmelzpunkt: 63.15 K	atom. Volumen: 17.30 cm ³ /mol
Siedepunkt: 77.34 K	Atomradius: 0.92 Å
Massenanteil: 0.03 %	kov. Radius: 0.75 Å
Reduktionspotential: 3.1	Zustand bei 20°C: gasförmig
Oxidationszahlen: +/-3, 5,4,2	Säure/Base: sauer
Elektronegativität: 3.04	Kristallstruktur : hcp

8 O Sauerstoff

Englisch: Oxygen	Verdampfungsenergie: 3.4109 kJ/mol
Atommasse: 15.99940 g/mol	Fusionsenergie: 0.222 kJ/mol
Konfiguration: 1s ² ,2s ² ,p ⁴	spez. Wärmekapazität: 0.920 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 1.429 (Gas 273K g/l) g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 13.618
Schmelzpunkt: 54.80 K	atom. Volumen: 14.00 cm ³ /mol
Siedepunkt: 90.18 K	Atomradius: 0.65 Å
Massenanteil: 49.4 %	kov. Radius: 0.73 Å
Reduktionspotential: 3.5	Zustand bei 20°C: gasförmig
Oxidationszahlen: -2,-1	Kristallstruktur : ccp
Elektronegativität: 3.44	

9 F Flour

Englisch: Fluorine	Verdampfungsenergie: 3.2698 kJ/mol
Atommasse: 18.99840 g/mol	Fusionsenergie: 0.260 kJ/mol
Konfiguration: 1s ² ,2s ² ,p ⁵	spez. Wärmekapazität: 0.824 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 1.696 (Gas 273K g/l) g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 17.422
Schmelzpunkt: 53.65 K	atom. Volumen: 17.10 cm ³ /mol
Siedepunkt: 85.00 K	Atomradius: 0.57 Å
Massenanteil: 0.03 %	kov. Radius: 0.72 Å
Reduktionspotential: 4.1	Zustand bei 20°C: gasförmig
Oxidationszahlen: -1	Kristallstruktur : ccp
Elektronegativität: 3.98	

10 Ne Neon

Englisch: Neon	Verdampfungsenergie: 1.7700 kJ/mol
Atommasse: 20.17970 g/mol	Fusionsenergie: 0.340 kJ/mol
Konfiguration: 1s ² ,2s ² ,p ⁶	spez. Wärmekapazität: 1.030 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 0.900 (Gas 273K g/l) g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 21.564
Schmelzpunkt: 24.55 K	atom. Volumen: 16.90 cm ³ /mol
Siedepunkt: 27.10 K	Atomradius: 0.51 Å
Massenanteil: 5e-07 %	kov. Radius: 0.71 Å
	Zustand bei 20°C: gasförmig
	Kristallstruktur : fcc

11 Na Natrium

Englisch: Sodium	Verdampfungsenergie: 98.0100 kJ/mol
Atommasse: 22.98977 g/mol	Fusionsenergie: 2.601 kJ/mol
Konfiguration: [Ne]3s ¹	spez. Wärmekapazität: 1.230 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 0.97 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 5.139
Schmelzpunkt: 371.00 K	atom. Volumen: 23.70 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1156.00 K	Atomradius: 1.90 Å
Oxidationszahlen: 1	kov. Radius: 1.23 Å
Elektronegativität: 0.93	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : bcc

12 Mg Magnesium

Englisch: Magnesium	Verdampfungsenergie: 127.6000 kJ/mol
Atommasse: 24.30500 g/mol	Fusionsenergie: 8.950 kJ/mol
Konfiguration: [Ne]3s ²	spez. Wärmekapazität: 1.020 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 1.74 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.646
Schmelzpunkt: 922.00 K	atom. Volumen: 14.00 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1380.00 K	Atomradius: 1.60 Å
Oxidationszahlen: 2	kov. Radius: 1.36 Å
Elektronegativität: 1.31	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

13 Al Aluminium

Englisch: Aluminium	Verdampfungsenergie: 290.8000 kJ/mol
Atommasse: 26.98154 g/mol	Fusionsenergie: 10.700 kJ/mol
Konfiguration: [Ne]3s ² ,p ¹	spez. Wärmekapazität: 0.900 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 2.70 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 5.986
Schmelzpunkt: 933.50 K	atom. Volumen: 10.00 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2740.00 K	Atomradius: 1.43 Å
Oxidationszahlen: 3	kov. Radius: 1.18 Å
Elektronegativität: 1.61	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : fcc

14 Si Silicium

Englisch: Silicon	Verdampfungsenergie: 359.0000 kJ/mol
Atommasse: 28.08550 g/mol	Fusionsenergie: 50.200 kJ/mol
Konfiguration: [Ne]3s ² ,p ²	spez. Wärmekapazität: 0.700 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 2.33 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 8.151
Schmelzpunkt: 1683.00 K	atom. Volumen: 12.10 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2630.00 K	Atomradius: 1.32 Å
Oxidationszahlen: +/-4,2	kov. Radius: 1.11 Å
Elektronegativität: 1.90	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : fcc

15 P Phosphor

Englisch: Phosphorus	Verdampfungsenergie: 12.4000 kJ/mol
Atommasse: 30.97376 g/mol	Fusionsenergie: 0.630 kJ/mol
Konfiguration: [Ne]3s ² ,p ³	spez. Wärmekapazität: 0.769 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 1.82 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 10.486
Schmelzpunkt: 317.30 K	atom. Volumen: 17.00 cm ³ /mol
Siedepunkt: 553.00 K	Atomradius: 1.28 Å
Oxidationszahlen: 5,+/-3,4	kov. Radius: 1.06 Å
Elektronegativität: 2.19	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur :

16 S Schwefel

Englisch: Sulfur	Verdampfungsenergie: 10.0000 kJ/mol
Atommasse: 32.06600 g/mol	Fusionsenergie: 1.730 kJ/mol
Konfiguration: [Ne]3s ² ,p ⁴	spez. Wärmekapazität: 0.710 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 2.07 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 10.360
Schmelzpunkt: 392.20 K	atom. Volumen: 15.50 cm ³ /mol
Siedepunkt: 717.62 K	Atomradius: 1.27 Å
Oxidationszahlen: 6,+/-2,4	kov. Radius: 1.02 Å
Elektronegativität: 2.58	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : ortho

17 Cl Chlor

Englisch: Chlorine	Verdampfungsenergie: 10.2000 kJ/mol
Atommasse: 35.45270 g/mol	Fusionsenergie: 3.210 kJ/mol
Konfiguration: [Ne]3s ² ,p ⁵	spez. Wärmekapazität: 0.480 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 3.214 (Gas 273K g/l) g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 12.967
Schmelzpunkt: 172.17 K	atom. Volumen: 18.70 cm ³ /mol
Siedepunkt: 239.18 K	Atomradius: 0.97 Å
Oxidationszahlen: +/-1,3,5,7	kov. Radius: 0.99 Å
Elektronegativität: 3.16	Zustand bei 20°C: gasförmig
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : ortho

18 Ar Argon

Englisch: Argon	Verdampfungsenergie: 6.5060 kJ/mol
Atommasse: 39.94800 g/mol	Fusionsenergie: 1.188 kJ/mol
Konfiguration: [Ne]3s ² ,p ⁶	spez. Wärmekapazität: 0.520 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 1.784 (Gas 273K g/l) g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 15.759
Schmelzpunkt: 83.95 K	atom. Volumen: 24.20 cm ³ /mol
Siedepunkt: 87.45 K	Atomradius: 0.88 Å
	kov. Radius: 0.98 Å
	Zustand bei 20°C: gasförmig
	Kristallstruktur : fcc

19 K Kalium

Englisch: Potassium	Verdampfungsenergie: 76.9000 kJ/mol
Atommasse: 39.09830 g/mol	Fusionsenergie: 2.330 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]4s1	spez. Wärmekapazität: 0.757 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 0.86 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 4.341
Schmelzpunkt: 336.80 K	atom. Volumen: 45.30 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1033.00 K	Atomradius: 2.35 Å
Massenanteil: 1 %	kov. Radius: 2.03 Å
Oxidationszahlen: 1	Säure/Base: basisch
Elektronegativität: 0.82	Kristallstruktur : bcc

20 Ca Calcium

Englisch: Calcium	Verdampfungsenergie: 154.6700 kJ/mol
Atommasse: 40.07800 g/mol	Fusionsenergie: 8.530 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]4s2	spez. Wärmekapazität: 0.647 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 1.55 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.113
Schmelzpunkt: 1112.00 K	atom. Volumen: 29.90 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1757.00 K	Atomradius: 1.97 Å
Oxidationszahlen: 2	kov. Radius: 1.74 Å
Elektronegativität: 1.00	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : fcc

21 Sc Scandium

Englisch: Scandium	Verdampfungsenergie: 304.8000 kJ/mol
Atommasse: 44.95590 g/mol	Fusionsenergie: 16.110 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d1,4s2	spez. Wärmekapazität: 0.568 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 2.99 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.540
Schmelzpunkt: 1814.00 K	atom. Volumen: 15.00 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3109.00 K	Atomradius: 1.62 Å
Oxidationszahlen: 3	kov. Radius: 1.44 Å
Elektronegativität: 1.36	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

22 Ti Titan

Englisch: Titanium	Verdampfungsenergie: 425.2000 kJ/mol
Atommasse: 47.88000 g/mol	Fusionsenergie: 18.600 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d2,4s2	spez. Wärmekapazität: 0.523 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 4.54 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.820
Schmelzpunkt: 1935.00 K	atom. Volumen: 10.60 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3560.00 K	Atomradius: 1.45 Å
Oxidationszahlen: 4,3	kov. Radius: 1.32 Å
Elektronegativität: 1.54	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : hcp

23 V Vanadium

Englisch: Vanadium	Verdampfungsenergie: 446.7000 kJ/mol
Atommasse: 50.94150 g/mol	Fusionsenergie: 22.800 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d3,4s2	spez. Wärmekapazität: 0.489 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 6.11 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.740
Schmelzpunkt: 2136.00 K	atom. Volumen: 8.35 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3650.00 K	Atomradius: 1.34 Å
Oxidationszahlen: 5,4,3,2	kov. Radius: 1.22 Å
Elektronegativität: 1.63	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : bcc

24 Cr Chrom

Englisch: Chromium	Verdampfungsenergie: 339.5000 kJ/mol
Atommasse: 51.99600 g/mol	Fusionsenergie: 20.000 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d5,4s1	spez. Wärmekapazität: 0.449 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 7.19 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.766
Schmelzpunkt: 2130.00 K	atom. Volumen: 7.23 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2945.00 K	Atomradius: 1.30 Å
Oxidationszahlen: 3,6,2	kov. Radius: 1.18 Å
Elektronegativität: 1.66	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : bcc

25 Mn Mangan

Englisch: Manganese	Verdampfungsenergie: 219.7400 kJ/mol
Atommasse: 54.93800 g/mol	Fusionsenergie: 14.640 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d5,4s2	spez. Wärmekapazität: 0.480 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 7.44 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.435
Schmelzpunkt: 1518.00 K	atom. Volumen: 7.39 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2235.00 K	Atomradius: 1.35 Å
Oxidationszahlen: 4,2, 7,6,3	kov. Radius: 1.17 Å
Elektronegativität: 1.55	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : bcc

26 Fe Eisen

Englisch: Iron	Verdampfungsenergie: 349.5000 kJ/mol
Atommasse: 55.84700 g/mol	Fusionsenergie: 13.800 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d6,4s2	spez. Wärmekapazität: 0.449 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 7.874 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.870
Schmelzpunkt: 1808.00 K	atom. Volumen: 7.10 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3023.00 K	Atomradius: 1.26 Å
Oxidationszahlen: 3, 2	kov. Radius: 1.16 Å
Elektronegativität: 1.83	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : bcc

27 Co Cobalt

Englisch: Cobalt	Verdampfungsenergie: 373.3000 kJ/mol
Atommasse: 58.93320 g/mol	Fusionsenergie: 16.190 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d7,4s2	spez. Wärmekapazität: 0.421 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 8.90 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.860
Schmelzpunkt: 1768.00 K	atom. Volumen: 6.70 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3143.00 K	Atomradius: 1.25 Å
Oxidationszahlen: 2, 3	kov. Radius: 1.16 Å
Elektronegativität: 1.88	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : hcp

28 Ni Nickel

Englisch: Nickel	Verdampfungsenergie: 377.5000 kJ/mol
Atommasse: 58.69340 g/mol	Fusionsenergie: 17.200 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d8,4s2	spez. Wärmekapazität: 0.444 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 8.90 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.635
Schmelzpunkt: 1726.00 K	atom. Volumen: 6.60 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3005.00 K	Atomradius: 1.24 Å
Oxidationszahlen: 2, 3	kov. Radius: 1.15 Å
Elektronegativität: 1.91	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : fcc

29 Cu Kupfer

Englisch: Copper	Verdampfungsenergie: 300.5000 kJ/mol
Atommasse: 63.54600 g/mol	Fusionsenergie: 13.140 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d10,4s1	spez. Wärmekapazität: 0.385 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 8.96 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.726
Schmelzpunkt: 1356.60 K	atom. Volumen: 7.10 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2840.00 K	Atomradius: 1.28 Å
Oxidationszahlen: 2, 1	kov. Radius: 1.17 Å
Elektronegativität: 1.90	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : fcc

30 Zn Zink

Englisch: Zinc	Verdampfungsenergie: 115.3000 kJ/mol
Atommasse: 65.39000 g/mol	Fusionsenergie: 7.380 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d10,4s2	spez. Wärmekapazität: 0.388 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 7.13 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 9.394
Schmelzpunkt: 682.73 K	atom. Volumen: 9.20 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1180.00 K	Atomradius: 1.38 Å
Oxidationszahlen: 2	kov. Radius: 1.25 Å
Elektronegativität: 1.65	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : hcp

31 Ga Gallium

Englisch: Gallium	Verdampfungsenergie: 256.0600 kJ/mol
Atommasse: 69.72300 g/mol	Fusionsenergie: 5.590 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d10,4s2,p1	spez. Wärmekapazität: 0.371 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 5.91 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 5.999
Schmelzpunkt: 302.92 K	atom. Volumen: 11.80 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2478.00 K	Atomradius: 1.41 Å
Oxidationszahlen: 3	kov. Radius: 1.26 Å
Elektronegativität: 1.81	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : ortho

32 Ge Germanium

Englisch: Germanium	Verdampfungsenergie: 334.3000 kJ/mol
Atommasse: 72.61000 g/mol	Fusionsenergie: 31.800 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d10,4s2,p2	spez. Wärmekapazität: 0.320 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 5.32 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.899
Schmelzpunkt: 1211.50 K	atom. Volumen: 13.60 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3107.00 K	Atomradius: 1.37 Å
Oxidationszahlen: 4	kov. Radius: 1.22 Å
Elektronegativität: 2.01	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : fcc

33 As Arsen

Englisch: Arsenic	Verdampfungsenergie: 32.4000 kJ/mol
Atommasse: 74.92160 g/mol	Fusionsenergie: 27.700 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d10,4s2,p4	spez. Wärmekapazität: 0.330 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 5.78 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 9.810
Schmelzpunkt: 1090.00 K	atom. Volumen: 13.10 cm ³ /mol
Siedepunkt: 876.00 K	Atomradius: 1.39 Å
Oxidationszahlen: +/-3, 5	kov. Radius: 1.20 Å
Elektronegativität: 2.18	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : rhombo

34 Se Selen

Englisch: Selenium	Verdampfungsenergie: 26.3200 kJ/mol
Atommasse: 78.96000 g/mol	Fusionsenergie: 5.540 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d10,4s2,p4	spez. Wärmekapazität: 0.320 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 4.79 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 9.752
Schmelzpunkt: 494.00 K	atom. Volumen: 16.50 cm ³ /mol
Siedepunkt: 958.00 K	Atomradius: 1.40 Å
Oxidationszahlen: 4, -2,6	kov. Radius: 1.16 Å
Elektronegativität: 2.55	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : hcp

35 Br Brom

Englisch: Bromine	Verdampfungsenergie: 14.7250 kJ/mol
Atommasse: 79.90400 g/mol	Fusionsenergie: 5.286 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d10,4s2,p5	spez. Wärmekapazität: 0.266 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 3.12 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 11.814
Schmelzpunkt: 265.95 K	atom. Volumen: 23.50 cm ³ /mol
Siedepunkt: 331.85 K	Atomradius: 1.12 Å
Oxidationszahlen: +/-1, 5,7	kov. Radius: 1.14 Å
Elektronegativität: 2.96	Zustand bei 20°C: flüssig
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : ortho

36 Kr Krypton

Englisch: Krypton	Verdampfungsenergie: 9.0290 kJ/mol
Atommasse: 83.80000 g/mol	Fusionsenergie: 1.638 kJ/mol
Konfiguration: [Ar]3d10,4s2,p8	spez. Wärmekapazität: 0.248 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 1.784 (Gas 273K g/l) g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 13.999
Schmelzpunkt: 116.00 K	atom. Volumen: 32.20 cm ³ /mol
Siedepunkt: 120.85 K	Atomradius: 1.03 Å
Oxidationszahlen: 0,2	kov. Radius: 1.89 Å
	Zustand bei 20°C: gasförmig
	Kristallstruktur : fcc

37 Rb Rubidium

Englisch: Rubidium	Verdampfungsenergie: 69.2000 kJ/mol
Atommasse: 85.46780 g/mol	Fusionsenergie: 2.340 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]5s1	spez. Wärmekapazität: 0.363 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 1.532 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 4.177
Schmelzpunkt: 312.63 K	atom. Volumen: 55.90 cm ³ /mol
Siedepunkt: 961.00 K	Atomradius: 2.48 Å
Oxidationszahlen: 1	kov. Radius: 2.16 Å
Elektronegativität: 0.82	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : bcc

38 Sr Strontium

Englisch: Strontium	Verdampfungsenergie: 136.9000 kJ/mol
Atommasse: 87.62000 g/mol	Fusionsenergie: 8.200 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]5s2	spez. Wärmekapazität: 0.300 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 2.54 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 5.695
Schmelzpunkt: 1042.00 K	atom. Volumen: 33.70 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1655.00 K	Atomradius: 2.15 Å
Oxidationszahlen: 2	kov. Radius: 1.91 Å
Elektronegativität: 0.95	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : fcc

39 Y Yttrium

Englisch: Yttrium	Verdampfungsenergie: 393.3000 kJ/mol
Atommasse: 88.90590 g/mol	Fusionsenergie: 17.150 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d1,5s2	spez. Wärmekapazität: 0.300 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 4.47 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.380
Schmelzpunkt: 1795.00 K	atom. Volumen: 19.80 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3611.00 K	Atomradius: 1.78 Å
Oxidationszahlen: 3	kov. Radius: 1.62 Å
Elektronegativität: 1.22	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

40 Zr Zirconium

Englisch: Zirconium	Verdampfungsenergie: 590.5000 kJ/mol
Atommasse: 91.22400 g/mol	Fusionsenergie: 21.000 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d2,5s2	spez. Wärmekapazität: 0.278 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 6.51 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.840
Schmelzpunkt: 2128.00 K	atom. Volumen: 14.10 cm ³ /mol
Siedepunkt: 4682.00 K	Atomradius: 1.60 Å
Oxidationszahlen: 4	kov. Radius: 1.45 Å
Elektronegativität: 1.33	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : hcp

41 Nb Niobium

Englisch: Niobium	Verdampfungsenergie: 690.1000 kJ/mol
Atommasse: 92.90640 g/mol	Fusionsenergie: 26.900 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d4,5s1	spez. Wärmekapazität: 0.265 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 8.57 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.880
Schmelzpunkt: 2742.00 K	atom. Volumen: 10.80 cm ³ /mol
Siedepunkt: 5015.00 K	Atomradius: 1.46 Å
Oxidationszahlen: 5, 3	kov. Radius: 1.34 Å
Elektronegativität: 1.60	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : bcc

42 Mo Molybdän

Englisch: Molybdenum	Verdampfungsenergie: 590.4000 kJ/mol
Atommasse: 95.94000 g/mol	Fusionsenergie: 36.000 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d5,5s1	spez. Wärmekapazität: 0.250 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 10.22 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.099
Schmelzpunkt: 2896.00 K	atom. Volumen: 9.40 cm ³ /mol
Siedepunkt: 4912.00 K	Atomradius: 1.39 Å
Oxidationszahlen: 6, 5, 4, 3, 2	kov. Radius: 1.30 Å
Elektronegativität: 2.16	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : bcc

43 Tc Technetium

Englisch: Technetium	Verdampfungsenergie: 502.0000 kJ/mol
Atommasse: 98.00000 g/mol	Fusionsenergie: 23.000 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d5,5s2	spez. Wärmekapazität: 0.240 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 11.5 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.280
Schmelzpunkt: 2477.00 K	atom. Volumen: 8.50 cm ³ /mol
Siedepunkt: 4538.00 K	Atomradius: 1.36 Å
Oxidationszahlen: 7	kov. Radius: 1.27 Å
Elektronegativität: 1.90	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : hcp

44 Ru Ruthenium

Englisch: Ruthenium	Verdampfungsenergie: 567.7700 kJ/mol
Atommasse: 101.07000 g/mol	Fusionsenergie: 25.520 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d7,5s1	spez. Wärmekapazität: 0.238 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 12.37 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.370
Schmelzpunkt: 2610.00 K	atom. Volumen: 8.30 cm ³ /mol
Siedepunkt: 4425.00 K	Atomradius: 1.34 Å
Oxidationszahlen: 4, 2,3,6,8	kov. Radius: 1.25 Å
Elektronegativität: 2.20	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : hcp

45 Rh Rhodium

Englisch: Rhodium	Verdampfungsenergie: 495.3900 kJ/mol
Atommasse: 102.90550 g/mol	Fusionsenergie: 21.760 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d8,5s1	spez. Wärmekapazität: 0.242 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 12.41 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.460
Schmelzpunkt: 2236.00 K	atom. Volumen: 8.30 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3970.00 K	Atomradius: 1.34 Å
Oxidationszahlen: 3, 2,4	kov. Radius: 1.25 Å
Elektronegativität: 2.28	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : fcc

46 Pd Palladium

Englisch: Palladium	Verdampfungsenergie: 393.3000 kJ/mol
Atommasse: 106.42000 g/mol	Fusionsenergie: 16.740 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d10	spez. Wärmekapazität: 0.244 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 12.0 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 8.340
Schmelzpunkt: 1825.00 K	atom. Volumen: 8.90 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3240.00 K	Atomradius: 1.37 Å
Oxidationszahlen: 2,4	kov. Radius: 1.28 Å
Elektronegativität: 2.20	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : fcc

47 Ag Silber

Englisch: Silver	Verdampfungsenergie: 250.6000 kJ/mol
Atommasse: 107.86800 g/mol	Fusionsenergie: 11.300 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d10,5s1	spez. Wärmekapazität: 0.235 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 10.50 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.576
Schmelzpunkt: 1235.08 K	atom. Volumen: 10.30 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2436.00 K	Atomradius: 1.44 Å
Oxidationszahlen: 1	kov. Radius: 1.34 Å
Elektronegativität: 1.93	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : fcc

48 Cd Cadmium

Englisch: Cadmium	Verdampfungsenergie: 99.8700 kJ/mol
Atommasse: 112.41000 g/mol	Fusionsenergie: 6.070 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d10,5s2	spez. Wärmekapazität: 0.232 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 8.65 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 8.993
Schmelzpunkt: 594.26 K	atom. Volumen: 13.10 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1040.00 K	Atomradius: 1.71 Å
Oxidationszahlen: 2	kov. Radius: 1.41 Å
Elektronegativität: 1.69	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

49 In Indium

Englisch: Indium	Verdampfungsenergie: 226.3500 kJ/mol
Atommasse: 114.82000 g/mol	Fusionsenergie: 3.260 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d10,5s2,p1	spez. Wärmekapazität: 0.233 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 7.31 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 5.786
Schmelzpunkt: 429.78 K	atom. Volumen: 15.70 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2350.00 K	Atomradius: 1.66 Å
Oxidationszahlen: 3	kov. Radius: 1.44 Å
Elektronegativität: 1.78	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : tetra

50 Sn Zinn

Englisch: Tin	Verdampfungsenergie: 290.3700 kJ/mol
Atommasse: 118.71000 g/mol	Fusionsenergie: 7.200 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d10,5s2,p2	spez. Wärmekapazität: 0.228 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 7.31 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.344
Schmelzpunkt: 505.12 K	atom. Volumen: 16.30 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2876.00 K	Atomradius: 1.62 Å
Oxidationszahlen: 4, 2	kov. Radius: 1.41 Å
Elektronegativität: 1.96	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : tetra

51 Sb Antimon

Englisch: Antimony	Verdampfungsenergie: 67.9700 kJ/mol
Atommasse: 121.75700 g/mol	Fusionsenergie: 19.830 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d10,5s2,p3	spez. Wärmekapazität: 0.207 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 6.69 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 8.641
Schmelzpunkt: 903.91 K	atom. Volumen: 18.40 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1860.00 K	Atomradius: 1.59 Å
Oxidationszahlen: +/-3, 5	kov. Radius: 1.40 Å
Elektronegativität: 2.05	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : rhombo

52 Te Tellur

Englisch: Tellurium	Verdampfungsenergie: 50.6300 kJ/mol
Atommasse: 127.60000 g/mol	Fusionsenergie: 17.490 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d10,5s2,p4	spez. Wärmekapazität: 0.202 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 6.24 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 9.009
Schmelzpunkt: 722.72 K	atom. Volumen: 20.50 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1261.00 K	Atomradius: 1.42 Å
Oxidationszahlen: 4, -2,6	kov. Radius: 1.36 Å
Elektronegativität: 2.10	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : hcp

53 I Iod

Englisch: Iodine	Verdampfungsenergie: 20.9000 kJ/mol
Atommasse: 126.90450 g/mol	Fusionsenergie: 7.760 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d10,5s2,p5	spez. Wärmekapazität: 0.145 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 4.93 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 10.451
Schmelzpunkt: 386.70 K	atom. Volumen: 25.70 cm ³ /mol
Siedepunkt: 457.50 K	Atomradius: 1.32 Å
Oxidationszahlen: +/-1, 5,7	kov. Radius: 1.33 Å
Elektronegativität: 2.66	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : ortho

54 Xe Xenon

Englisch: Xenon	Verdampfungsenergie: 12.6400 kJ/mol
Atommasse: 131.29000 g/mol	Fusionsenergie: 2.300 kJ/mol
Konfiguration: [Kr]4d10,5s2,p6	spez. Wärmekapazität: 0.158 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 5.90 (Gas 273K g/l) g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 12.130
Schmelzpunkt: 161.39 K	atom. Volumen: 42.90 cm ³ /mol
Siedepunkt: 165.10 K	Atomradius: 1.24 Å
Oxidationszahlen: 0,2,4,6	kov. Radius: 1.31 Å
Elektronegativität: 2.60	Zustand bei 20°C: gasförmig
	Kristallstruktur : fcc

55 Cs Cäsium

Englisch: Cesium	Verdampfungsenergie: 67.7400 kJ/mol
Atommasse: 132.90540 g/mol	Fusionsenergie: 2.092 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]6s1	spez. Wärmekapazität: 0.240 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 1.87 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 3.894
Schmelzpunkt: 301.54 K	atom. Volumen: 70.00 cm ³ /mol
Siedepunkt: 944.00 K	Atomradius: 2.67 Å
Oxidationszahlen: 1	kov. Radius: 2.35 Å
Elektronegativität: 0.79	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : bcc

56 Ba Barium

Englisch: Barium	Verdampfungsenergie: 140.2000 kJ/mol
Atommasse: 137.33000 g/mol	Fusionsenergie: 8.010 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]6s2	spez. Wärmekapazität: 0.204 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 3.59 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 5.212
Schmelzpunkt: 1002.00 K	atom. Volumen: 39.00 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2079.00 K	Atomradius: 2.22 Å
Oxidationszahlen: 2	kov. Radius: 1.98 Å
Elektronegativität: 0.89	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : bcc

57 La Lanthan

Englisch: Lanthanum	Verdampfungsenergie: 399.5700 kJ/mol
Atommasse: 138.90550 g/mol	Fusionsenergie: 11.300 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]5d1,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.190 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 6.15 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 5.580
Schmelzpunkt: 1191.00 K	atom. Volumen: 22.50 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3737.00 K	Atomradius: 1.38 Å
Oxidationszahlen: 3	kov. Radius: 1.25 Å
Elektronegativität: 1.10	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

58 Ce Cer

Englisch: Cerium	Verdampfungsenergie: 313.8000 kJ/mol
Atommasse: 140.12000 g/mol	Fusionsenergie: 9.200 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f2,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.190 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 6.77 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 5.470
Schmelzpunkt: 1071.00 K	atom. Volumen: 21.00 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3715.00 K	Atomradius: 1.81 Å
Oxidationszahlen: 3,4	kov. Radius: 1.65 Å
Elektronegativität: 1.12	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : fcc

59 Pr Praseodym

Englisch: Praseodymium	Verdampfungsenergie: 332.6300 kJ/mol
Atommasse: 140.90770 g/mol	Fusionsenergie: 10.040 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f3,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.193 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 6.77 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 5.420
Schmelzpunkt: 1204.00 K	atom. Volumen: 20.80 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3785.00 K	Atomradius: 1.82 Å
Oxidationszahlen: 3,4	kov. Radius: 1.65 Å
Elektronegativität: 1.13	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

60 Ne Neodym

Englisch: Neodymium	Verdampfungsenergie: 283.6800 kJ/mol
Atommasse: 144.24000 g/mol	Fusionsenergie: 10.880 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f4,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.190 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 6.77 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 5.490
Schmelzpunkt: 1294.00 K	atom. Volumen: 20.60 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3347.00 K	Atomradius: 1.82 Å
Oxidationszahlen: 3	kov. Radius: 1.64 Å
Elektronegativität: 1.14	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

61 Pm Promethium

Englisch: Promethium	1. Ionisierungsenergie.: 5.550
Atommasse: 145.00000 g/mol	atom. Volumen: 22.40 cm ³ /mol
Konfiguration: [Xe]4f5,6s2	kov. Radius: 1.63 Å
Dichte: 7.22 g/cm ³	Zustand bei 20°C: fest
Schmelzpunkt: 1315.00 K	Säure/Base: basisch
Siedepunkt: 3273.00 K	Kristallstruktur : hcp
Oxidationszahlen: 3	
Elektronegativität: 1.13	

62 Sm Samarium

Englisch: Samarium	Verdampfungsenergie: 191.6300 kJ/mol
Atommasse: 150.36000 g/mol	Fusionsenergie: 11.090 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f6,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.197 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 7.52 g/cm ³	1. Ionisierungsenergie.: 5.630
Schmelzpunkt: 1347.00 K	atom. Volumen: 19.90 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2067.00 K	Atomradius: 1.81 Å
Oxidationszahlen: 3, 2	kov. Radius: 1.62 Å
Elektronegativität: 1.17	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : rhombo

63 Eu Europium

Englisch: Europium	Verdampfungsenergie: 175.7300 kJ/mol
Atommasse: 151.96500 g/mol	Fusionsenergie: 10.460 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f7,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.182 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 5.24 g/cm ³	1. Ionisierungsenergie.: 5.670
Schmelzpunkt: 1095.00 K	atom. Volumen: 28.90 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1800.00 K	Atomradius: 1.99 Å
Oxidationszahlen: 3, 2	kov. Radius: 1.85 Å
Elektronegativität: 1.20	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : bcc

64 Gd Gadolinium

Englisch: Gadolinium	Verdampfungsenergie: 311.7100 kJ/mol
Atommasse: 157.25000 g/mol	Fusionsenergie: 15.480 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f7,5d1,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.236 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 7.90 g/cm ³	1. Ionisierungsenergie.: 6.150
Schmelzpunkt: 1585.00 K	atom. Volumen: 19.90 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3545.00 K	Atomradius: 1.80 Å
Oxidationszahlen: 3	kov. Radius: 1.61 Å
Elektronegativität: 1.20	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

65 Tb Terbium

Englisch: Terbium	spez. Wärmekapazität: 0.180 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Atommasse: 158.92530 g/mol	1. Ionisierungsenergie.: 5.860
Konfiguration: [Xe]4f9,6s2	atom. Volumen: 19.20 cm ³ /mol
Dichte: 8.23 g/cm ³	Atomradius: 1.80 Å
Schmelzpunkt: 1629.00 K	kov. Radius: 1.59 Å
Siedepunkt: 3500.00 K	Zustand bei 20°C: fest
Oxidationszahlen: 3, 4	Säure/Base: basisch
Elektronegativität: 1.10	Kristallstruktur : hcp

66 Dy Dysprosium

Englisch: Dysprosium	Verdampfungsenergie: 230.0000 kJ/mol
Atommasse: 162.50000 g/mol	Fusionsenergie: 11.060 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f10,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.173 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 8.55 g/cm ³	1. Ionisierungsenergie.: 5.930
Schmelzpunkt: 1685.00 K	atom. Volumen: 19.00 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2840.00 K	Atomradius: 1.80 Å
Oxidationszahlen: 3	kov. Radius: 1.59 Å
Elektronegativität: 1.22	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

67 Ho Holmium

Englisch: Holmium	Verdampfungsenergie: 251.0400 kJ/mol
Atommasse: 164.93030 g/mol	Fusionsenergie: 17.150 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f11,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.165 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 8.80 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.020
Schmelzpunkt: 1747.00 K	atom. Volumen: 18.70 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2968.00 K	Atomradius: 1.79 Å
Oxidationszahlen: 3	kov. Radius: 1.58 Å
Elektronegativität: 1.23	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

68 Er Erbium

Englisch: Erbium	Verdampfungsenergie: 292.8800 kJ/mol
Atommasse: 167.26000 g/mol	Fusionsenergie: 17.150 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f12,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.168 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 9.07 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.101
Schmelzpunkt: 1802.00 K	atom. Volumen: 18.40 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3140.00 K	Atomradius: 1.78 Å
Oxidationszahlen: 3	kov. Radius: 1.57 Å
Elektronegativität: 1.24	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

69 Tm Thulium

Englisch: Thulium	Verdampfungsenergie: 191.0000 kJ/mol
Atommasse: 168.93420 g/mol	Fusionsenergie: 16.800 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f13,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.160 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 9.32 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.184
Schmelzpunkt: 1818.00 K	atom. Volumen: 18.10 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2223.00 K	Atomradius: 1.77 Å
Oxidationszahlen: 3, 2	kov. Radius: 1.56 Å
Elektronegativität: 1.25	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

70 Yb Ytterbium

Englisch: Ytterbium	Verdampfungsenergie: 128.0000 kJ/mol
Atommasse: 173.04000 g/mol	Fusionsenergie: 7.700 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.155 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 6.97 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.254
Schmelzpunkt: 1092.00 K	atom. Volumen: 24.80 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1469.00 K	Atomradius: 1.94 Å
Oxidationszahlen: 3, 2	kov. Radius: 1.70 Å
Elektronegativität: 1.10	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : fcc

71 Lu Lutetium

Englisch: Lutetium	Verdampfungsenergie: 355.0000 kJ/mol
Atommasse: 174.96700 g/mol	Fusionsenergie: 18.600 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d1,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.150 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 9.84 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 5.430
Schmelzpunkt: 1936.00 K	atom. Volumen: 17.80 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3668.00 K	Atomradius: 1.75 Å
Oxidationszahlen: 3	kov. Radius: 1.56 Å
Elektronegativität: 1.27	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

72 Hf Hafnium

Englisch: Hafnium	Verdampfungsenergie: 661.0700 kJ/mol
Atommasse: 178.49000 g/mol	Fusionsenergie: 21.760 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d2,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.140 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 13.31 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.650
Schmelzpunkt: 2504.00 K	atom. Volumen: 13.60 cm ³ /mol
Siedepunkt: 4875.00 K	Atomradius: 1.67 Å
Oxidationszahlen: 4	kov. Radius: 1.44 Å
Elektronegativität: 1.30	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : hcp

73 Ta Tantal

Englisch: Tantalum	Verdampfungsenergie: 737.0000 kJ/mol
Atommasse: 180.94790 g/mol	Fusionsenergie: 36.000 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d3,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.140 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 16.65 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.890
Schmelzpunkt: 3293.00 K	atom. Volumen: 10.90 cm ³ /mol
Siedepunkt: 5730.00 K	Atomradius: 1.49 Å
Oxidationszahlen: 5	kov. Radius: 1.34 Å
Elektronegativität: 1.50	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : bcc

74 W Wolfram

Englisch: Tungsten	Verdampfungsenergie: 422.5800 kJ/mol
Atommasse: 183.85000 g/mol	Fusionsenergie: 35.400 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d4,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.130 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 19.3 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.890
Schmelzpunkt: 3695.00 K	atom. Volumen: 9.53 cm ³ /mol
Siedepunkt: 5825.00 K	Atomradius: 1.41 Å
Oxidationszahlen: 6, 5, 4, 3, 2	kov. Radius: 1.30 Å
Elektronegativität: 2.36	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : bcc

75 Re Rhenium

Englisch: Rhenium	Verdampfungsenergie: 707.1000 kJ/mol
Atommasse: 186.20700 g/mol	Fusionsenergie: 33.050 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d5,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.137 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 21.0 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.880
Schmelzpunkt: 3455.00 K	atom. Volumen: 8.85 cm ³ /mol
Siedepunkt: 5870.00 K	Atomradius: 1.37 Å
Oxidationszahlen: 7, 4, 6, 2, -1	kov. Radius: 1.28 Å
Elektronegativität: 1.90	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : hcp

76 Os Osmium

Englisch: Osmium	Verdampfungsenergie: 627.6000 kJ/mol
Atommasse: 190.20000 g/mol	Fusionsenergie: 29.290 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d6,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.130 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 22.6 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 8.700
Schmelzpunkt: 3300.00 K	atom. Volumen: 8.43 cm ³ /mol
Siedepunkt: 5300.00 K	Atomradius: 1.35 Å
Oxidationszahlen: 4, 2, 3, 6, 8	kov. Radius: 1.26 Å
Elektronegativität: 2.20	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : hcp

77 Ir Iridium

Englisch: Iridium	Verdampfungsenergie: 563.5800 kJ/mol
Atommasse: 192.22000 g/mol	Fusionsenergie: 26.360 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d7,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.130 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 22.6 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 9.100
Schmelzpunkt: 2720.00 K	atom. Volumen: 8.54 cm ³ /mol
Siedepunkt: 4700.00 K	Atomradius: 1.36 Å
Oxidationszahlen: 4, 2, 3, 6	kov. Radius: 1.27 Å
Elektronegativität: 2.20	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : fcc

78 Pt Platin

Englisch: Platinum	Verdampfungsenergie: 510.4500 kJ/mol
Atommasse: 195.08000 g/mol	Fusionsenergie: 19.660 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d6,6s1	spez. Wärmekapazität: 0.130 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 21.45 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 9.000
Schmelzpunkt: 2042.10 K	atom. Volumen: 9.10 cm ³ /mol
Siedepunkt: 4100.00 K	Atomradius: 1.39 Å
Oxidationszahlen: 4, 2	kov. Radius: 1.30 Å
Elektronegativität: 2.28	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : fcc

79 Au Gold

Englisch: Gold	Verdampfungsenergie: 324.4300 kJ/mol
Atommasse: 196.96650 g/mol	Fusionsenergie: 12.360 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d10,6s1	spez. Wärmekapazität: 0.128 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 19.3 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 9.225
Schmelzpunkt: 1337.58 K	atom. Volumen: 10.20 cm ³ /mol
Siedepunkt: 3130.00 K	Atomradius: 1.46 Å
Oxidationszahlen: 3, 1	kov. Radius: 1.34 Å
Elektronegativität: 2.54	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : fcc

80 Hg Quecksilber

Englisch: Mercury	Verdampfungsenergie: 59.3000 kJ/mol
Atommasse: 200.59000 g/mol	Fusionsenergie: 2.292 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d10,6s2	spez. Wärmekapazität: 0.140 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 13.55 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 10.437
Schmelzpunkt: 234.31 K	atom. Volumen: 14.80 cm ³ /mol
Siedepunkt: 629.88 K	Atomradius: 1.60 Å
Oxidationszahlen: 2, 1	kov. Radius: 1.49 Å
Elektronegativität: 2.00	Zustand bei 20°C: flüssig
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : rhombo

81 Tl Thallium

Englisch: Thallium	Verdampfungsenergie: 162.0900 kJ/mol
Atommasse: 204.38300 g/mol	Fusionsenergie: 4.270 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d10,6s2,p1	spez. Wärmekapazität: 0.129 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 11.85 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.108
Schmelzpunkt: 577.00 K	atom. Volumen: 17.20 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1746.00 K	Atomradius: 1.71 Å
Oxidationszahlen: 1, 3	kov. Radius: 1.48 Å
Elektronegativität: 2.04	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : hcp

82 Pb Blei

Englisch: Lead	Verdampfungsenergie: 177.9000 kJ/mol
Atommasse: 207.20000 g/mol	Fusionsenergie: 4.770 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d10,6s2,p2	spez. Wärmekapazität: 0.129 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 11.35 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.416
Schmelzpunkt: 600.65 K	atom. Volumen: 18.30 cm ³ /mol
Siedepunkt: 2023.00 K	Atomradius: 1.75 Å
Oxidationszahlen: 2, 4	kov. Radius: 1.47 Å
Elektronegativität: 2.33	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : fcc

83 Bi Bismut

Englisch: Bismuth	Verdampfungsenergie: 179.0000 kJ/mol
Atommasse: 208.98040 g/mol	Fusionsenergie: 11.000 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d10,6s2,p3	spez. Wärmekapazität: 0.122 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 9.75 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 7.289
Schmelzpunkt: 544.59 K	atom. Volumen: 21.30 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1837.00 K	Atomradius: 1.70 Å
Oxidationszahlen: 3, 5	kov. Radius: 1.46 Å
Elektronegativität: 2.02	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: sauer
	Kristallstruktur : rhombo

84 Po Polonium

Englisch: Polonium	Elektronegativität: 2.00
Atommasse: 209.00000 g/mol	Verdampfungsenergie: 120.0000 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d10,6s2,p4	Fusionsenergie: 13.000 kJ/mol
Dichte: 9.3 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 8.420
Schmelzpunkt: 527.00 K	atom. Volumen: 22.70 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1235.15 K	Atomradius: 1.67 Å
Oxidationszahlen: 4, 2, 6	kov. Radius: 1.53 Å
	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur :

85 At Astat

Englisch: Astatine	Verdampfungsenergie: 30.0000 kJ/mol
Atommasse: 210.00000 g/mol	Fusionsenergie: 12.000 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d10,6s2,p5	Atomradius: 1.45 Å
Schmelzpunkt: 575.00 K	kov. Radius: 1.47 Å
Siedepunkt: 610.00 K	Zustand bei 20°C: fest
Oxidationszahlen: +/-1, 3,5,7	Kristallstruktur :
Elektronegativität: 2.20	

86 Rn Radon

Englisch: Radon	Verdampfungsenergie: 16.4000 kJ/mol
Atommasse: 222.00000 g/mol	Fusionsenergie: 2.900 kJ/mol
Konfiguration: [Xe]4f14,5d10,6s2,p6	spez. Wärmekapazität: 0.094 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 9.73 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 10.748
Schmelzpunkt: 202.00 K	atom. Volumen: 50.50 cm ³ /mol
Siedepunkt: 211.40 K	Atomradius: 1.34 Å
Oxidationszahlen: 0,2	Zustand bei 20°C: gasförmig
	Kristallstruktur : fcc

87 Fr Francium

Englisch: Francium	Verdampfungsenergie: 64.0000 kJ/mol
Atommasse: 223.00000 g/mol	Fusionsenergie: 2.100 kJ/mol
Konfiguration: [Rn]7s1	Atomradius: 2.70 Å
Schmelzpunkt: 300.00 K	Zustand bei 20°C: fest
Siedepunkt: 950.00 K	Säure/Base: basisch
Oxidationszahlen: 1	Kristallstruktur : bcc
Elektronegativität: 0.70	

88 Ra Radium

Englisch: Radium	Verdampfungsenergie: 136.8200 kJ/mol
Atommasse: 226.02540 g/mol	Fusionsenergie: 8.370 kJ/mol
Konfiguration: [Rn]7s2	spez. Wärmekapazität: 0.094 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 5.0 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 5.279
Schmelzpunkt: 973.00 K	atom. Volumen: 45.20 cm ³ /mol
Siedepunkt: 1413.00 K	Atomradius: 2.33 Å
Oxidationszahlen: 2	Zustand bei 20°C: fest
Elektronegativität: 0.89	Säure/Base: basisch
	Kristallstruktur : bcc

89 Ac Actinium

Englisch: Actinium	spez. Wärmekapazität: 0.120 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Atommasse: 227.00000 g/mol	1. Ionisierungsenerg.: 5.170
Konfiguration: [Rn]6d1,7s2	atom. Volumen: 22.50 cm ³ /mol
Dichte: 10.07 g/cm ³	Atomradius: 1.88 Å
Schmelzpunkt: 1324.00 K	Zustand bei 20°C: fest
Siedepunkt: 3470.00 K	Kristallstruktur : fcc
Oxidationszahlen: 3	
Elektronegativität: 1.10	

90 Th Thorium

Englisch: Thorium	Verdampfungsenergie: 543.9200 kJ/mol
Atommasse: 232.03810 g/mol	Fusionsenergie: 15.650 kJ/mol
Konfiguration: [Rn]6d2,7s2	spez. Wärmekapazität: 0.113 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 11.72 g/cm ³	1. Ionisierungsenerg.: 6.080
Schmelzpunkt: 2028.00 K	atom. Volumen: 19.90 cm ³ /mol
Siedepunkt: 5060.00 K	Atomradius: 1.80 Å
Massenanteil: 0.01 %	kov. Radius: 1.65 Å
Reduktionspotential: -1.9	Zustand bei 20°C: fest
Oxidationszahlen: 4	Säure/Base: basisch
Elektronegativität: 1.30	Kristallstruktur : fcc

91 Pa Protactinium

Englisch: Protactinium	1. Ionisierungsenergie.: 5.880
Atommasse: 231.03590 g/mol	atom. Volumen: 15.00 cm ³ /mol
Konfiguration: [Rn]5f ² 6d ¹ 7s ²	Atomradius: 1.61 Å
Dichte: 15.4 g/cm ³	Zustand bei 20°C: fest
Schmelzpunkt: 1845.00 K	Säure/Base: basisch
Siedepunkt: 4300.00 K	Kristallstruktur : ortho
Oxidationszahlen: 5, 4	
Elektronegativität: 1.50	

92 U Uran

Englisch: Uranium	Verdampfungsenergie: 422.5800 kJ/mol
Atommasse: 238.02900 g/mol	Fusionsenergie: 15.480 kJ/mol
Konfiguration: [Rn]5f ³ 6d ¹ 7s ²	spez. Wärmekapazität: 0.120 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Dichte: 18.95 g/cm ³	1. Ionisierungsenergie.: 6.050
Schmelzpunkt: 1408.00 K	atom. Volumen: 12.50 cm ³ /mol
Siedepunkt: 4407.00 K	Atomradius: 1.38 Å
Oxidationszahlen: 6, 5, 4, 3	kov. Radius: 1.42 Å
Elektronegativität: 1.38	Zustand bei 20°C: fest
	Säure/Base: amphoter
	Kristallstruktur : ortho

93 Np Neptunium

Englisch: Neptunium	1. Ionisierungsenergie.: 6.190
Atommasse: 237.04820 g/mol	atom. Volumen: 21.10 cm ³ /mol
Konfiguration: [Rn]5f ⁴ 6d ¹ 7s ²	Atomradius: 1.30 Å
Dichte: 18.95 g/cm ³	Zustand bei 20°C: fest
Schmelzpunkt: 912.00 K	Säure/Base: amphoter
Siedepunkt: 4175.00 K	Kristallstruktur : ortho
Oxidationszahlen: 5, 6, 4, 3	
Elektronegativität: 1.36	

94 Pu Plutonium

Englisch: Plutonium	spez. Wärmekapazität: 0.130 Jg ⁻¹ K ⁻¹ bei 300K
Atommasse: 244.00000 g/mol	1. Ionisierungsenergie.: 6.060
Konfiguration: [Rn]5f ⁶ 7s ²	atom. Volumen: 12.32 cm ³ /mol
Dichte: 20.2 g/cm ³	Atomradius: 1.51 Å
Schmelzpunkt: 913.00 K	kov. Radius: 1.08 Å
Siedepunkt: 3505.00 K	Zustand bei 20°C: fest
Oxidationszahlen: 4, 6, 5, 3	Säure/Base: amphoter
Elektronegativität: 1.36	Kristallstruktur :

95 Am Americium

Englisch: Americium	1. Ionisierungsenergie.: 6.000
Atommasse: 243.00000 g/mol	atom. Volumen: 20.80 cm ³ /mol
Konfiguration: [Rn]5f ⁷ 7s ²	Atomradius: 1.84 Å
Dichte: 13.7 g/cm ³	Zustand bei 20°C: fest
Schmelzpunkt: 1449.00 K	Säure/Base: amphoter
Siedepunkt: 2880.00 K	Kristallstruktur : hcp
Oxidationszahlen: 3, 6, 5, 4	
Elektronegativität: 1.30	

96 Cm Curium

Englisch: Curium	1. Ionisierungsenergie.: 6.020
Atommasse: 247.00000 g/mol	atom. Volumen: 18.30 cm ³ /mol
Konfiguration: [Rn]5f ⁷ 6d ¹ 7s ²	Zustand bei 20°C: fest
Dichte: 13.7 g/cm ³	Säure/Base: amphoter
Schmelzpunkt: 1620.00 K	Kristallstruktur :
Oxidationszahlen: 3	
Elektronegativität: 1.30	

97 Bk Berkelium

Englisch:
Berkelium
Atommasse:
247.00000 g/mol
Konfiguration:
[Rn]5f8,6d1,7s2
Dichte:
14* g/cm³
Oxidationszahlen:
3, 4
Elektronegativität:
1.30

1. Ionisierungsenergie.:
6.230
Zustand bei 20°C:
fest
Kristallstruktur :

98 Cf Californium

Englisch:
Californium
Atommasse:
251.00000 g/mol
Konfiguration:
[Rn]5f10,7s2
Schmelzpunkt:
1170.00 K
Elektronegativität:
1.30

1. Ionisierungsenergie.:
6.300
Zustand bei 20°C:
fest
Kristallstruktur :

99 Es Einsteinium

Englisch:
Einsteinium
Atommasse:
252.00000 g/mol
Konfiguration:
[Rn]5f11,7s2
Schmelzpunkt:
1130.00 K
Oxidationszahlen:
3
Elektronegativität:
1.30

1. Ionisierungsenergie.:
6.420
Zustand bei 20°C:
fest
Kristallstruktur :

100 Fm Fermium

Englisch:
Fermium
Atommasse:
257.00000 g/mol
Konfiguration:
[Rn]5f11,7s2
Schmelzpunkt:
1800.00 K
Oxidationszahlen:
3
Elektronegativität:
1.30

1. Ionisierungsenergie.:
6.500
Zustand bei 20°C:
fest
Kristallstruktur :

101 Md Mendeleevium

Englisch:
Mendeleevium
Atommasse:
258.00000 g/mol
Konfiguration:
[Rn]5f13,7s2
Schmelzpunkt:
1100.00 K
Oxidationszahlen:
3
Elektronegativität:
1.30

1. Ionisierungsenergie.:
6.580
Zustand bei 20°C:
fest
Kristallstruktur :

102 No Nobelium

Englisch:
Nobelium
Atommasse:
259.00000 g/mol
Konfiguration:
[Rn]5f14,7s2
Schmelzpunkt:
1100.00 K
Oxidationszahlen:
3, 2
Elektronegativität:
1.30

1. Ionisierungsenergie.:
6.650
Zustand bei 20°C:
fest
Kristallstruktur :

103 Lr Lawrencium

Englisch:
Lawrencium
Atommasse:
260.00000 g/mol
Konfiguration:
[Rn]5f¹⁴6d¹7s²
Schmelzpunkt:
1900.00 K
Oxidationszahlen:
3
Elektronegativität:
1.30

Zustand bei 20°C:
fest
Kristallstruktur :

104 Rf Rutherfordium

Englisch:
Rutherfordium
Atommasse:
261.00000 g/mol
Konfiguration:
[Rn]5f¹⁴6d²7s²

Zustand bei 20°C:
fest
Kristallstruktur :

105 Ha/Db Hahnium/Dubnium

Englisch:
Hahnium/Dubnium
Atommasse:
262.00000 g/mol
Konfiguration:
[Rn]5f¹⁴6d³7s²

Zustand bei 20°C:
fest
Kristallstruktur :

**Kritik, Vorschläge usw. bitte an
Die_Elemente@gmx.net**