

Periodensystem der Elemente

Die_Elemente@gmx.net



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
Zirconium(Zr,40).....	10

Das Periodensystem der Elemente

Perioden	Hauptgruppen										Hauptgruppen							
	I	II	Nebengruppen										III	IV	V	VI	VII	VIII
1	1 H												5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
2	3 Li	4 Be											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
3	11 Na	12 Mg	III A	IV A	V A	VIA	VII A	VIII A		IA	II A	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr	
4	19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
5	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
6	55 Cs	56 Ba	57 La	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg						
7	87 Fr	88 Ra	89 Ac	104 Ku	105 Ha													
			<p> Wasserstoff Alkalimetalle Erdalkalimetalle Metalle Halbmetalle Nichtmetalle Edelgase <u>radioaktiv</u> </p>															
Lanthanoide			58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu		
Actinoide			90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr		

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. Ionisierungsenerg.: 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. Ionisierungsenerg.: 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. Ionisierungsenerg.: 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. Ionisierungsenerg.: 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. Ionisierungsenerg.: 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. Ionisierungsenerg.: 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**