

Elementeigenschaften

Name	Aluminium	
Ordnungszahl	13	Atommasse in u 26,982
Symbol	Al	Atomradius in pm 125
Serie	Metalle	Atomradius berechnet in pm 118
Gruppe	13	Elektronenkonfigura [Ne] 3s ²
Periode	3	Elektronen pro Energienivea 2, 8, 3
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 577,5
Aussehen	silbrig	Aggregatzustan fest
Massenanteil in der Erdhülle in %	7,57	Kristallstrukt kubisch flächenz
		Dichte in g/cm³ 2,7
		Magnetismus parama
	Schmelzpunkt in °C 660,32	Siedepunkt in °C 2467
	Volumen in m³/mol 0,0000001	Dampfdruck in Pa 2,4E-06
	Verdampfungswärme in kJ/mol 293,4	Dampfdrucktemperatur in K 0
	Schmelzwärme in kJ/mol 10,79	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 6420	293,15
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	900	Oxidationszustand normal 3
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	37700000	Oxidationszustand2 0
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	237	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
Oxide	Al ₂ O ₃ (amphoter)	
Normlpotential	-1,66201 V (Al ³⁺ + 3e ⁻ → Al)	
Elektronegativität	1,61	Normales Isotop 27

Name	Argon	
Ordnungszahl	18	Atommasse in u 39,948
Symbol	Ar	Atomradius in pm 106
Serie	Edelgase	Atomradius berechnet in pm 188
Gruppe	18	Elektronenkonfigura [Ne] 3s2
Periode	3	Elektronen pro Energienivea 8
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 1520.57
Aussehen	farbloses Gas	Aggregatzustan gasförm
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,0000036	Kristallstrukt kubisch flächenz
		Dichte in g/cm³ 1,784
		Magnetismus diamag
	Schmelzpunkt in °C -189,3	Siedepunkt in °C -186
	Volumen in m³/mol 0,00002256	Dampfdruck in Pa 0
	erdampfungswärme in kJ/mol 6,52	mpfdrucktemperatur in K 0
	Schmelzwärme in kJ/mol 1,18	schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 319	273,15
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	0	Oxidationszustand normal 0
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0	Oxidationszustand2 8
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0,01772	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
Oxide		
	Normlpotential	
	Elektronegativität 0	Normales Isotop 0

Name	Beryllium	
Ordnungszahl	4	Atommasse in u 9,0122
Symbol	Be	Atomradius in pm 112
Serie	Erdalkalimetalle	Atomradius berechnet in pm 10
Gruppe	2	Elektronenkonfiguration [He]2s ²
Periode	2	Elektronen pro Energieniveau 2, 2
Block	s	Erste Ionisierungsenergie 899,5
Aussehen	weiß-grau metallisch	Aggregatzustand fest
Massenanteil in der Erdhülle in %	0,0005	Kristallstruktur hexagonal
		Dichte in g/cm³ 1,848
		Magnetismus diamag
	Schmelzpunkt in °C 1278	Siedepunkt in °C 2476,9
	Volumen in m³/mol 0,00000485	Dampfdruck in Pa 4180
	Verdampfungswärme in kJ/mol 292,4	Dampfdrucktemperatur in K 293
	Schmelzwärme in kJ/mol 12,2	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 2000	293
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	18,25	Oxidationszustand normal 2
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	31300000	Oxidationszustand2 0
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	201	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
Oxide	BeO (amphoter)	
Normalpotential	-1,85 V (Be ²⁺ + 2e ⁻ → Be)	
Elektronegativität	1,57	Normales Isotop 9

Name	Bor	
Ordnungszahl	5	Atommasse in u 10,811
Symbol	B	Atomradius in pm 85
Serie	Halbmetalle	Atomradius berechnet in pm 87
Gruppe	13	Elektronenkonfigura [He]2s2 2
Periode	2	Elektronen pro Energienivea 2, 3
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 800,6 kJ/mol
Aussehen	schwarz	Aggregatzustan fest
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,001	Kristallstrukt rhomboedrisch
		Dichte in g/cm³ 2,46
		Magnetismus
	Schmelzpunkt in °C 2076	Siedepunkt in °C 3927
	Volumen in m³/mol 0,00000439	Dampfdruck in Pa 0,348
	Verdampfungswärme in kJ/mol 489,7	Dampfdrucktemperatur in K 2573
	Schmelzwärme in kJ/mol 50,2	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 16200	293,15
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	1026	Oxidationszustand normal 3
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0,0001	Oxidationszustand2 0
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	27,4	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
	Oxide B2O3 (leicht sauer)	
	Normlpotential	
	Elektronegativität 2,04	Normales Isotop 11

Name	Chlor	
Ordnungszahl	17	Atommasse in u 35,4
Symbol	Cl	Atomradius in pm 100
Serie	Halogene	Atomradius berechnet in pm 79
Gruppe	17	Elektronenkonfigura [Ne] 3s2
Periode	3	Elektronen pro Energienivea 7
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 1251,2
Aussehen	gelblich-grün	Aggregatzustan gasförm
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,19	Kristallstrukt orthorhombisch
		Dichte in g/cm³ 3,215
		Magnetismus diamag
	Schmelzpunkt in °C -101,5	Siedepunkt in °C -34,6
	Volumen in m³/mol 0,00001739	Dampfdruck in Pa 678000
	Verdampfungswärme in kJ/mol 20,4	Dampfdrucktemperatur in K 0
	Schmelzwärme in kJ/mol 3,2	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 0	0
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	0	Oxidationszustand normal 1
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0	Oxidationszustand2 -1
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0,0089	Oxidationszustand3 3
		Oxidationszustand4 4
Oxide		
	Normlpotential 1,36	
	Elektronegativität 3,16	Normales Isotop 35

Name	Fluor	
Ordnungszahl	9	Atommasse in u 18,994
Symbol	F	Atomradius in pm 50
Serie	Halogene	Atomradius berechnet in pm 42
Gruppe	17	Elektronenkonfigura [He]2s2 2
Periode	2	Elektronen pro Energienivea 2, 7
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 1681,0
Aussehen	blasses, gelbliches Gas	Aggregatzustan gasförm
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,06	Kristallstrukt keine
		Dichte in g/cm³ 0,2
		Magnetismus diamag
	Schmelzpunkt in °C -219,6	Siedepunkt in °C -188,1
	Volumen in m³/mol 0,0000112	Dampfdruck in Pa 0
	Verdampfungswärme in kJ/mol 3,2698	Dampfdrucktemperatur in K 0
	Schmelzwärme in kJ/mol 0,2552	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 0	0
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	0	Oxidationszustand normal -1
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0	Oxidationszustand2 0
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0,0279	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
Oxide	keine (zu stark sauer)	
Normlpotential	2,87	
Elektronegativität	4	Normales Isotop 19

Name	Helium	
Ordnungszahl	2	Atommasse in u 4,0026
Symbol	He	Atomradius in pm 128
Serie	Edelgase	Atomradius berechnet in pm 31
Gruppe	18	Elektronenkonfigura 1s ²
Periode	1	Elektronen pro Energienivea 2
Block	s	Erste Ionisierungsenergie 2372,3
Aussehen	Farbloses Gas	Aggregatzustan gasförm
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,0000004	Kristallstrukt keine
		Dichte in g/cm³ 0,1785
		Magnetismus
	Schmelzpunkt in °C -272,2	Siedepunkt in °C -268,9
	Volumen in m³/mol 0,00224	Dampfdruck in Pa 0
	Verdampfungswärme in kJ/mol 0,0845	Dampfdrucktemperatur in K 0
	Schmelzwärme in kJ/mol 0,021	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 972	273,15
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	5193	Oxidationszustand normal 0
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0	Oxidationszustand2 0
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0,152	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
	Oxide keine	
	Normlpotential	
	Elektronegativität 5,2	Normales Isotop 4

Name	Kalium	
Ordnungszahl	19	Atommasse in u 39,083
Symbol	K	Atomradius in pm 220
Serie	Alkalimetalle	Atomradius berechnet in pm 243
Gruppe	1	Elektronenkonfiguration [Ar] 4s1
Periode	4	Elektronen pro Energieniveau 1
Block	s	Erste Ionisierungsenergie 418,81
Aussehen	silbrig weiß	Aggregatzustand fest
Massenanteil in der Erdhülle in %	2,41	Kristallstruktur kubisch raumzentriert
		Dichte in g/cm³ 856
		Magnetismus paramagnetisch
	Schmelzpunkt in °C 63,38	Siedepunkt in °C 774
	Volumen in m³/mol 0,00004594	Dampfdruck in Pa 0
	Verdampfungswärme in kJ/mol 79,1	Dampfdrucktemperatur in K 0
	Schmelzwärme in kJ/mol 2,334	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 2000	293,15
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	757,8	Oxidationszustand normal 1
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	14,3	Oxidationszustand2 -1
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	100	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
	Oxide K ₂ O	
	Normpotential -2,931	
	Elektronegativität 0,82	Normales Isotop 39

Name	Kalzium	
Ordnungszahl	20	Atommasse in u 40,078
Symbol	Ca	Atomradius in pm 180
Serie	Erdalkalimetalle	Atomradius berechnet in pm 194
Gruppe	2	Elektronenkonfigura [Ar] 4s2
Periode	4	Elektronen pro Energienivea 2
Block	s	Erste Ionisierungsenergie 6,113155
Aussehen	silbrig weiß	Aggregatzustan fest
Massenanteil in der Erdhülle in%	3,39	Kristallstrukt kubisch flächenz
		Dichte in g/cm³ 1,55
		Magnetismus parama
	Schmelzpunkt in °C 842	Siedepunkt in °C 1487
	Volumen in m³/mol 0,0000262	Dampfdruck in Pa 0
	erdampfungswärme in kJ/mol 153	mpdrucktemperatur in K 0
	Schmelzwärme in kJ/mol 8,54	schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 3810	293,15
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	647,3	Oxidationszustand normal 2
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0,0000294	Oxidationszustand2 1
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	200	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
	Oxide CaO	
	Normlpotential -2,84	
	Elektronegativität 1	Normales Isotop 40

Name	kein Element	
Ordnungszahl	0	Atommasse in u 0
Symbol	kE	Atomradius in pm 0
Serie	000	Atomradius berechnet in pm 0
Gruppe	0	Elektronenkonfigura
Periode	0	Elektronen pro Energienivea
Block		Erste Ionisierungsenergie
Aussehen		Aggregatzustan
Massenanteil in der Erdhülle in%	0	Kristallstrukt
		Dichte in g/cm³ 0
		Magnetismus
Schmelzpunkt in °C	0	Siedepunkt in °C 0
Volumen in m³/mol	0	Dampfdruck in Pa 0
Verdampfungswärme in kJ/mol	0	Dampfdrucktemperatur in K 0
Schmelzwärme in kJ/mol	0	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
Schallgeschwindigkeit in m/s	0	0
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	0	Oxidationszustand normal 0
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0	Oxidationszustand2 0
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
		Oxide
Normlpotential		
Elektronegativität	0	Normales Isotop 0

Name	Kohlenstoff - Graphit		
Ordnungszahl	6	Atommasse in u	12,011
Symbol	C	Atomradius in pm	70
Serie	Nichtmetall	Atomradius berechnet in pm	67
Gruppe	14	Elektronenkonfigura	[He]2s2 2
Periode	2	Elektronen pro Energienivea	2, 4
Block	p	Erste Ionisierungsenergie	1086,5
Aussehen	schwarz	Aggregatzustan	fest
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,09	Kristallstrukt	
		Dichte in g/cm³	3,513
		Magnetismus	diamag
		Schmelzpunkt in °C	0
		Siedepunkt in °C	0
		Volumen in m³/mol	0,00000529
		Dampfdruck in Pa	1
		erdampfungswärme in kJ/mol	715
		mpdrucktemperatur in K	2710
		Schmelzwärme in kJ/mol	0
		schallgeschwindigkeitstemperatur in K	
		Schallgeschwindigkeit in m/s	0
		Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	709
		Oxidationszustand normal	4
		Elektrische Leitfähigkeit in S/m	300000
		Oxidationszustand2	2
		Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	140
		Oxidationszustand3	0
		Oxidationszustand4	0
		Oxide	CO ₂ ; CO (leicht sauer)
		Normlpotential	
		Elektronegativität	2,55
		Normales Isotop	0

Name	Kohlenstoff (Diamant)	
Ordnungszahl	6	Atommasse in u 12,011
Symbol	C	Atomradius in pm 70
Serie	Nichtmetall	Atomradius berechnet in pm 67
Gruppe	14	Elektronenkonfigura [He]2s2 2
Periode	2	Elektronen pro Energienivea 2, 4
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 1086,5
Aussehen	farblos	Aggregatzustan fest
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,09	Kristallstrukt kubisch, flächen
		Dichte in g/cm³ 2,267
		Magnetismus diamag
	Schmelzpunkt in °C 3550	Siedepunkt in °C 4800
	Volumen in m³/mol 0,00000529	Dampfdruck in Pa 1
	Verdampfungswärme in kJ/mol 0	Dampfdrucktemperatur in K 2710
	Schmelzwärme in kJ/mol 0	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 18350	0
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	427	Oxidationszustand normal 2
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0,0001	Oxidationszustand2 4
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	1150	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
	Oxide CO ₂ ; CO (leicht sauer)	
	Normlpotential	
	Elektronegativität 2,55	Normales Isotop 12

Name	Lithium		
Ordnungszahl	3	Atommasse in u	6,941
Symbol	Li	Atomradius in pm	145
Serie	Alkalimetalle	Atomradius berechnet in pm	167
Gruppe	1	Elektronenkonfiguration	[He]2s1
Periode	2	Elektronen pro Energieniveau	2; 1
Block	s	Erste Ionisierungsenergie	520,2
Aussehen	silbrig weiß/grau	Aggregatzustand	fest
Massenanteil in der Erdhülle in %	0,006	Kristallstruktur	kubisch raumzentriert
		Dichte in g/cm³	0,535
		Magnetismus	paramagnetisch
	Schmelzpunkt in °C	180,54	Siedepunkt in °C
			1342
	Volumen in m³/mol	0,00001302	Dampfdruck in Pa
			1,6E-08
	Verdampfungswärme in kJ/mol	145,92	Dampfdrucktemperatur in K
			453,7
	Schmelzwärme in kJ/mol	3	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s	6000	293,15
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	3582	Oxidationszustand normal	1
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	10800000	Oxidationszustand2	0
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	84,7	Oxidationszustand3	0
		Oxidationszustand4	0
Oxide	Li ₂ O (stark basisch)		
Normlpotential	-3,04		
Elektronegativität	0,98	Normales Isotop	7

Name	Magnesium	
Ordnungszahl	12	Atommasse in u 24,305
Symbol	Mg	Atomradius in pm 150
Serie	Erdalkalimetalle	Atomradius berechnet in pm 145
Gruppe	2	Elektronenkonfiguration [Ne]3s ²
Periode	3	Elektronen pro Energieniveau 2,8,2
Block	s	Erste Ionisierungsenergie 737,7
Aussehen	silbrig weiß	Aggregatzustand fest
Massenanteil in der Erdhülle in %	1,94	Kristallstruktur hexagonal
		Dichte in g/cm³ 1,738
		Magnetismus parama
Schmelzpunkt in °C	650	Siedepunkt in °C 1107
Volumen in m³/mol	0,000014	Dampfdruck in Pa 361
Verdampfungswärme in kJ/mol	127,4	Dampfdrucktemperatur in K 923
Schmelzwärme in kJ/mol	8,954	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
Schallgeschwindigkeit in m/s	4602	293,15
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	1020	Oxidationszustand normal 2
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	22600000	Oxidationszustand2 0
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	156	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
Oxide	MgO (mäßig basisch)	
Normalpotential	-2,372 V (Mg ²⁺ + 2e ⁻ → Mg)	
Elektronegativität	1,31	Normales Isotop 24

Name	Natrium	
Ordnungszahl	11	Atommasse in u 22,99
Symbol	Na	Atomradius in pm 180
Serie	Alkalimetalle	Atomradius berechnet in pm 190
Gruppe	1	Elektronenkonfiguration [ne]3s1
Periode	3	Elektronen pro Energienivea 2, 8, 1
Block	s	Erste Ionisierungsenergie 495,8
Aussehen	silbrig weiß	Aggregatzustan fest
Massenanteil in der Erdhülle in%	2,7	Kristallstrukt kubisch raumzen
		Dichte in g/cm³ 0,968
		Magnetismus parama
	Schmelzpunkt in °C 97,92	Siedepunkt in °C 883
	Volumen in m³/mol 0,00002378	Dampfdruck in Pa 1
	erdampfungswärme in kJ/mol 97,7	mpfdrucktemperatur in K 554
	Schmelzwärme in kJ/mol 2,6	schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 3200	293,15
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	1230	Oxidationszustand normal 1
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0,000021	Oxidationszustand2 0
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	140	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
Oxide	Na2O	
Normlpotential	-2,713 V (Na ⁺⁺ e ⁻ → Na)	
Elektronegativität	0,93	Normales Isotop 23

Name	Neon	
Ordnungszahl	10	Atommasse in u 20,18
Symbol	Ne	Atomradius in pm 69
Serie	Edelgase	Atomradius berechnet in pm 38
Gruppe	18	Elektronenkonfigura [He]2s ²
Periode	2	Elektronen pro Energienivea 2, 8
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 2080,7
Aussehen	farbloses Gas	Aggregatzustan gasförm
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,0000005	Kristallstrukt kubisch flächenz
		Dichte in g/cm³ 0,0009
		Magnetismus unmagn
	Schmelzpunkt in °C -248,6	Siedepunkt in °C -246,1
	Volumen in m³/mol 0,0224	Dampfdruck in Pa 0
	Verdampfungswärme in kJ/mol 1,7326	Dampfdrucktemperatur in K 0
	Schmelzwärme in kJ/mol 0,3317	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 433	273
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	1031	Oxidationszustand normal 0
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0	Oxidationszustand2 0
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0,0493	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
Oxide		
Normlpotential		
Elektronegativität	4,5	Normales Isotop 20

Name	roter Phosphor	
Ordnungszahl	15	Atommasse in u 30,974
Symbol	P	Atomradius in pm 100
Serie	Nichtmetalle	Atomradius berechnet in pm 98
Gruppe	15	Elektronenkonfiguration [Ne] 3s ²
Periode	3	Elektronen pro Energieniveau 2, 8, 5
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 1011,8
Aussehen	dunkelrot	Aggregatzustand fest
Massenanteil in der Erdhülle in %	0,09	Kristallstruktur monoklin
		Dichte in g/cm³ 2,34
		Magnetismus unmagn
	Schmelzpunkt in °C 44,2	Siedepunkt in °C 277
	Volumen in m³/mol 0,00001702	Dampfdruck in Pa 20,8
	Verdampfungswärme in kJ/mol 12,129	Dampfdrucktemperatur in K 294
	Schmelzwärme in kJ/mol 0,657	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 0	0
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	769	Oxidationszustand normal 5
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0	Oxidationszustand2 3
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0,235	Oxidationszustand3 -3
		Oxidationszustand4 4
	Oxide P ₂ O ₅ (leicht sauer)	
	Normlpotential	
	Elektronegativität 2,19	Normales Isotop 31

Name	Sauerstoff	
Ordnungszahl	8	Atommasse in u 15,999
Symbol	O	Atomradius in pm 60
Serie	Chalkogene	Atomradius berechnet in pm 48
Gruppe	16	Elektronenkonfigura [He]2s22
Periode	2	Elektronen pro Energienivea 2, 6
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 1313,9
Aussehen	farbloses Gas	Aggregatzustan gasförm
Massenanteil in der Erdhülle in%	49,4	Kristallstrukt kubisch
		Dichte in g/cm³ 0,436
		Magnetismus parama
	Schmelzpunkt in °C -218,8	Siedepunkt in °C -183
	Volumen in m³/mol 0,0224	Dampfdruck in Pa 10000
	erdampfungswärme in kJ/mol 3,4099	mpfdrucktemperatur in K 61
	Schmelzwärme in kJ/mol 0,22259	schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 317,5	293
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	920	Oxidationszustand normal -2
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0	Oxidationszustand2 -1
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0,02674	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 1
	Oxide entfällt	
	Normlpotential 1,23	
	Elektronegativität 3,44	Normales Isotop 16

Name Schwarzer Phosphor

Ordnungszahl	15	Atommasse in u	30,974
Symbol	P	Atomradius in pm	100
Serie	Nichtmetalle	Atomradius berechnet in pm	98
Gruppe	15	Elektronenkonfigura	[Ne] 3s2
Periode	3	Elektronen pro Energienivea	2, 8, 5
Block	p	Erste Ionisierungsenergie	1011,8
Aussehen	schwarz	Aggregatzustan	fest
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,09	Kristallstrukt	monoklin
		Dichte in g/cm³	2,97
		Magnetismus	unmagn
		Schmelzpunkt in °C	44,2
		Siedepunkt in °C	277
		Volumen in m³/mol	0,00001702
		Dampfdruck in Pa	20,8
		erdampfungswärme in kJ/mol	12,129
		mpfdrucktemperatur in K	294
		Schmelzwärme in kJ/mol	0,657
		schallgeschwindigkeitstemperatur in K	
		Schallgeschwindigkeit in m/s	0
		Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	0
		Oxidationszustand normal	3
		Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0,235
		Oxidationszustand2	-3
		Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0,235
		Oxidationszustand3	4
		Oxidationszustand4	5
		Oxide	P2O5 (leicht sauer)
		Normlpotential	
		Elektronegativität	2,19
		Normales Isotop	31

Name	Schwefel	
Ordnungszahl	16	Atommasse in u 32,065
Symbol	S	Atomradius in pm 100
Serie	Nichtmetalle	Atomradius berechnet in pm 88
Gruppe	16	Elektronenkonfigura [Ne] 3s2
Periode	3	Elektronen pro Energienivea 2, 8, 6
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 999,6
Aussehen	gelb	Aggregatzustan fest
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,048	Kristallstrukt orthorhombisch
		Dichte in g/cm³ 2,07
		Magnetismus diamag
	Schmelzpunkt in °C 115,21	Siedepunkt in °C 444,72
	Volumen in m³/mol 0,00001553	Dampfdruck in Pa 0
	Verdampfungswärme in kJ/mol 9,8	Dampfdrucktemperatur in K 0
	Schmelzwärme in kJ/mol 1,713	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 0	0
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	736	Oxidationszustand normal 2
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0	Oxidationszustand2 -2
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0,205	Oxidationszustand3 4
		Oxidationszustand4 6
Oxide	SO ₂ , SO ₃ (stark sauer)	
Normlpotential	0,48 V (S + 2e ⁻ --> S ²⁻)	
Elektronegativität	2,58	Normales Isotop 32

Name	Silicium	
Ordnungszahl	14	Atommasse in u 18,086
Symbol	Si	Atomradius in pm 110
Serie	Halbmetalle	Atomradius berechnet in pm 111
Gruppe	14	Elektronenkonfigura [Ne] 3s2
Periode	3	Elektronen pro Energienivea 2, 8, 4
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 786,5
Aussehen	dunkelgrau, bläulicher Farbton	Aggregatzustan fest
Massenanteil in der Erdhülle in%	25,8	Kristallstrukt Diamant-Struktu
		Dichte in g/cm³ 2,33
		Magnetismus diamag
	Schmelzpunkt in °C 1410	Siedepunkt in °C 2355
	Volumen in m³/mol 0,00001206	Dampfdruck in Pa 4,77
	Verdampfungswärme in kJ/mol 384,22	Dampfdrucktemperatur in K 1683
	Schmelzwärme in kJ/mol 50,55	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 5300	293
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	700	Oxidationszustand normal -4
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0,000252	Oxidationszustand2 2
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	248	Oxidationszustand3 4
		Oxidationszustand4 0
	Oxide SiO2 (amphoter)	
	Normlpotential	
	Elektronegativität 1,9	Normales Isotop 28

Name	Stickstoff	
Ordnungszahl	7	Atommasse in u 14,007
Symbol	N	Atomradius in pm 65
Serie	Nichtmetall	Atomradius berechnet in pm 56
Gruppe	15	Elektronenkonfigura [He]2s22
Periode	2	Elektronen pro Energienivea 2, 5
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 1402
Aussehen	farbloses Gas	Aggregatzustan gasförm
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,03	Kristallstrukt hexagonal
		Dichte in g/cm³ 0,807
		Magnetismus diamag
	Schmelzpunkt in °C -210,0	Siedepunkt in °C -195,8
	Volumen in m³/mol 0,0224	Dampfdruck in Pa 0
	Verdampfungswärme in kJ/mol 5,5856	Dampfdrucktemperatur in K 0
	Schmelzwärme in kJ/mol 0,7208	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 334	298,15
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	1040	Oxidationszustand normal -3
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0	Oxidationszustand2 1
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0,02598	Oxidationszustand3 3
		Oxidationszustand4 5
Oxide	N2O, NO, N2O3, NO2, N2O5 (stark sauer)	
Normlpotential		
Elektronegativität	3,04	Normales Isotop 14

Name	Wasserstoff	
Ordnungszahl	1	Atommasse in u 1,0079
Symbol	H	Atomradius in pm 25
Serie	Nichtmetall	Atomradius berechnet in pm 53
Gruppe	1	Elektronenkonfigura 1s1
Periode	1	Elektronen pro Energienivea 1
Block	s	Erste Ionisierungsenergie 1312
Aussehen	farbloses Gas	Aggregatzustan gasförm
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,88	Kristallstrukt keine (Gas)
		Dichte in g/cm³ 0
		Magnetismus 8*10 ⁻⁹
	Schmelzpunkt in °C -259,1	Siedepunkt in °C -252,9
	Volumen in m³/mol 0,02242	Dampfdruck in Pa 209000
	Verdampfungswärme in kJ/mol 0,891	Dampfdrucktemperatur in K 23
	Schmelzwärme in kJ/mol 0,117	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 1314	298
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	14,304	Oxidationszustand normal 1
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0	Oxidationszustand2 -1
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0,1815	Oxidationszustand3 0
		Oxidationszustand4 0
Oxide	H2O und H2O2(amphoter)	
Normlpotential		
Elektronegativität	2,1	Normales Isotop 1

Name	weißer Phosphor	
Ordnungszahl	15	Atommasse in u 30,974
Symbol	P	Atomradius in pm 100
Serie	Nichtmetalle	Atomradius berechnet in pm 98
Gruppe	15	Elektronenkonfigura [Ne] 3s2
Periode	3	Elektronen pro Energienivea 2,8,5
Block	p	Erste Ionisierungsenergie 1011,8
Aussehen	weiß-beige (W)	Aggregatzustan fest
Massenanteil in der Erdhülle in%	0,09	Kristallstrukt monoklin
		Dichte in g/cm³ 1,877
		Magnetismus unmagn
	Schmelzpunkt in °C 44,2	Siedepunkt in °C 280,5
	Volumen in m³/mol 0,00001702	Dampfdruck in Pa 20,8
	Verdampfungswärme in kJ/mol 12,129	Dampfdrucktemperatur in K 294
	Schmelzwärme in kJ/mol 0,657	Schallgeschwindigkeitstemperatur in K
	Schallgeschwindigkeit in m/s 0	0
Spezifische Wärmekapazität in J/(kg*K)	769	Oxidationszustand normal 3
Elektrische Leitfähigkeit in S/m	0	Oxidationszustand2 4
Wärmeleitfähigkeit in W/(m*K)	0,235	Oxidationszustand3 5
		Oxidationszustand4 -3
	Oxide P2O5 (leicht sauer)	
	Normlpotential	
	Elektronegativität 2,19	Normales Isotop 31