



Hauptgruppen		Hauptgruppen							
I	II	III	IV	V	VI	VII	VIII		
1,0 H 1 Wasserstoff							He 2 Helium		
6,9 Li 3 Lithium	9,0 Be 4 Beryllium	10,8 B 5 Bor	12,0 C 6 Kohlenstoff	14,0 N 7 Stickstoff	16,0 O 8 Sauerstoff	19,0 F 9 Fluor	20,2 Ne 10 Neon		
23,0 Na 11 Natrium	24,3 Mg 12 Magnesium	27,0 Al 13 Aluminium	28,1 Si 14 Silicium	31,0 P 15 Phosphor	32,1 S 16 Schwefel	35,5 Cl 17 Chlor	40,0 Ar 18 Argon		
39,1 K 19 Kalium	40,1 Ca 20 Calcium	69,7 Ga 31 Gallium	72,6 Ge 32 Germanium	74,9 As 33 Arsen	79,0 Se 34 Selen	79,9 Br 35 Brom	83,8 Kr 36 Krypton		
85,5 Rb 37 Rubidium	87,6 Sr 38 Strontium	114,8 In 49 Indium	118,7 Sn 50 Zinn	121,8 Sb 51 Antimon	127,6 Te 52 Tellur	126,9 I 53 Jod	131,3 Xe 54 Xenon		
132,9 Cs 55 Caesium	137,3 Ba 56 Barium	204,4 Tl 81 Thallium	207,2 Pb 82 Blei	209,0 Bi 83 Bismut	[209] Po 84 Polonium	[210] At 85 Astat	[222] Rn 86 Radon		
[223] Fr 87 Francium	[226] Ra 88 Radium								

Bitte dieses Periodensystem sorgfältig und für den Unterricht griffbereit aufbewahren.



Elektronegativitätswerte

¹ H 2,1							² He –
³ Li 1,0	⁴ Be 1,5	⁵ B 2,0	⁶ C 2,5	⁷ N 3,0	⁸ O 3,5	⁹ F 4,0	¹⁰ Ne –
¹¹ Na 0,9	¹² Mg 1,2	¹³ Al 1,5	¹⁴ Si 1,8	¹⁵ P 2,1	¹⁶ S 2,5	¹⁷ Cl 3,0	¹⁸ Ar –
¹⁹ K 0,8	²⁰ Ca 1,0	³¹ Ga 1,6	³² Ge 1,8	³³ As 2,0	³⁴ Se 2,4	³⁵ Br 2,8	³⁶ Kr –
³⁷ Rb 0,8	³⁸ Sr 1,0	⁴⁹ In 1,7	⁵⁰ Sn 1,8	⁵¹ Sb 1,9	⁵² Te 2,1	⁵³ I 2,5	⁵⁴ Xe –
⁵⁵ Cs 0,7	⁵⁶ Ba 0,9	⁸¹ Tl 1,8	⁸² Pb 1,9	⁸³ Bi 1,9	⁸⁴ Po 2,0	⁸⁵ At 2,2	⁸⁶ Rn –
⁸⁷ Fr 0,7	⁸⁸ Ra 0,9						

Metall
 Halbmetall
 Nichtmetall
 Edelgas

Redoxreihe der Metalle

Li Cs K Ca Na Y Mg Al Mn Zn Cr Fe Cd Co Ni Sn Pb H₂ Cu Ag Hg Pt Au