

Grundstoffernes periodesystem										Atomernes elektronkonfiguration i orbitaler										
1 (IA)	2 (IIA)											13 (IIIA)	14 (IVA)	15 (VA)	16 (VIA)	17 (VIIA)	18 (VIII)			
1 H -1,1 2,20		3 Li 0,98	4 Be 1,57											5 B 2,04	6 C 2,55	7 N 3,04	8 O 3,44	9 F 3,98	10 Ne 0	2 He 0
11 Na 0,93	12 Mg 1,31											13 Al 1,61	14 Si 1,90	15 P 2,19	16 S 2,58	17 Cl 3,16	18 Ar 0			
19 K 0,82	20 Ca 1,00	21 Sc 1,36											31 Ga 1,81	32 Ge 2,01	33 As 2,18	34 Se 2,55	35 Br 2,96	36 Kr 3,00		
37 Rb 0,82	38 Sr 0,95	39 Y 1,22											49 In 1,78	50 Sn 1,96	51 Sb 2,05	52 Te 2,1	53 I 2,66	54 Xe 2,6		
55 Cs 0,79	56 Ba 0,89	57 La 1,10											81 Tl 1,3	82 Pb 2,4	83 Bi 3,5	84 Po 2,4	85 At -1,1,3,5,7	86 Rn 0		
87 Fr 0,7	88 Ra 0,9	89 Ac 1,1											113 Nh -1,1,2,3,5	114 Fl 1,2,4,6	115 Mc 1,3	116 Lv -2,2,4	117 Ts -1,1,3,5	118 Og -1,1,2,4,6		

Z		S_y		Oxidationstr.		EN	
1s							
2s	2p						
3s	3p	3d					
4s	4p	4d	4f				
5s	5p	5d	5f				
6s	6p	6d	6f				
7s	7p	7d	7f				

[illegible]