

Grundstoffernes periodesystem

Atomernes elektronkonfiguration i orbitaler

1										8									
1 H -1,1 2,20														2 He 0 -					
3 Li 1 0,98		4 Be 2 1,57				3 B 3 2,04		4 C -4,2,4 2,55		5 N -3,3,4,5 3,04		6 O -1,-2 3,44		7 F -1 3,98		10 Ne 0 -			
11 Na 1 0,93		12 Mg 2 1,31				13 Al 3 1,61		14 Si -4,2,4 1,90		15 P -3,3,5 2,19		16 S -2,4,6 2,58		17 Cl -1,1,3,5,7 3,16		18 Ar 0 -			
19 K 1 0,82		20 Ca 2 1,00				31 Ga 3 1,81		32 Ge 3,4 2,01		33 As -3,3,5 2,18		34 Se -2,4,6 2,55		35 Br -1,1,5 2,96		36 Kr 0 3,00			
37 Rb 1 0,82		38 Sr 2 0,95				49 In 3 1,78		50 Sn 2,4 1,96		51 Sb -3,3,5 2,05		52 Te -2,4,6 2,1		53 I -1,1,5,7 2,66		54 Xe 0 2,6			
55 Cs 1 0,79		56 Ba 2 0,89				81 Tl 1,3 1,62		82 Pb 2,4 2,33		83 Bi 3,5 2,02		84 Po 2,4 2,0		85 At -1,1,3,5,7 2,2		86 Rn 0 -			
87 Fr 1 0,7		88 Ra 2 0,9				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

Sy

Oxidationstrin

EN

1s			
2s	2p		
3s	3p	3d	
4s	4p	4d	4f
5s	5p	5d	5f
6s	6p	6d	6f
7s	7p	7d	7f