

Grundstoffernes periodesystem

Atomernes elektronkonfiguration i orbitaler

1							8
1 H -1,1 2,20							2 He 0 -
3 Li 1 0,98	2 Be 2 1,57						
11 Na 1 0,93	12 Mg 2 1,31	5 B 3 2,04	6 C -4,2,4 2,55	7 N -3,3,4,5 3,04	8 O -1,-2 3,44	9 F -1 3,98	10 Ne 0 -
19 K 1 0,82	20 Ca 2 1,00	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 -
37 Rb 1 0,82	38 Sr 2 0,95	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
55 Cs 1 0,79	56 Ba 2 0,89	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
87 Fr 1 0,7	88 Ra 2 0,9	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 -
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	

