



1 (I)								18 (VIII)									
1,0079 -252,87 2,1 -259,3 0,090 H 1 hydrogen 1s		atommasse (enhed u) 54,938 kogepunkt °C 2061 1,5 smeltepunkt °C 1246 7,21 Paulings elektronegativitet densitet g/cm ³ (for gasser g/L) 20°C eller som anført ²⁵ atomsymbol						4,0026 -268,93 0,1790 He 2 helium 1s ²									
2 (II)																	
6,941 1342 1,0 180,5 0,534 Li 3 lithium 1s ² 2s		9,0122 2471 1,5 1287 1,848 Be 4 beryllium 1s ² 2s ²															
22,990 883,0 0,9 97,80 0,971 Na 11 natrium [Ne]3s		24,305 1090 1,2 650 1,738 Mg 12 magnesium [Ne]3s ²															
3 (IIIA)		4 (IVA)		5 (VA)		6 (VIA)		7 (VIIA)		8 (VIIIA)		9 (VIIIA)					
39,098 759 0,8 63,38 0,862 K 19 kalium [Ar]4s		40,078 1484 1,0 842 1,55 Ca 20 calcium [Ar]4s ²		44,956 2836 1,3 1541 2,989 Sc 21 scandium [Ar]3d ¹ 4s ²		47,867 3287 1,5 1668 4,54 Ti 22 titan [Ar]3d ² 4s ²		50,942 3407 1,6 1910 6,11 V 23 vanadium [Ar]3d ³ 4s ²		51,996 2671 1,6 1907 7,20 Cr 24 chrom [Ar]3d ⁵ 4s		54,938 2061 1,5 1246 7,21 Mn 25 mangan [Ar]3d ⁵ 4s ²		55,845 2861 1,8 1538 7,87 Fe 26 jern [Ar]3d ⁶ 4s ²		58,933 2927 1,8 1495 8,9 Co 27 cobalt [Ar]3d ⁷ 4s ²	
85,468 688 0,8 39,31 1,53 Rb 37 rubidium [Kr]5s		87,62 1382 1,0 777 2,54 Sr 38 strontium [Kr]4d ⁵ 5s		88,906 3345 1,3 1522 4,469 Y 39 yttrium [Kr]4d ⁵ 5s ²		91,224 4409 1,4 1855 6,506 Zr 40 zirconium [Kr]4d ² 5s ²		92,906 4744 1,6 2477 8,57 Nb 41 niobium [Kr]4d ⁴ 5s		95,94 4639 1,8 2622 10,22 Mo 42 molybdæn [Kr]4d ⁵ 5s		101,07 4150 2,2 2334 12,42 Tc* 43 technetium [Kr]4d ⁵ 5s ²		102,91 3695 2,2 1964 12,41 Ru 44 ruthenium [Kr]4d ⁷ 5s		106,42 2963 2,2 1555 12,02 Rh 45 rhodium [Kr]4d ⁸ 5s	
132,91 671 0,7 28,44 1,87 Cs 55 cæsium [Xe]6s		137,33 1897 0,9 727 3,5 Ba 56 barium [Xe]6s ²		138,91 3464 1,1 918 6,15 La 57 lanthan [Xe]5d ¹ 6s ²		178,49 4603 1,3 2233 13,31 Hf 72 hafnium [Xe]4f ¹⁴ 5d ² 6s ²		180,95 5458 1,5 3017 16,65 Ta 73 tantal [Xe]4f ¹⁴ 5d ³ 6s ²		183,84 5555 1,7 3422 19,3 W 74 wolfram [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁴ 6s ²		186,21 5596 1,9 3186 21,02 Re 75 rhenium [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁵ 6s ²		190,23 5012 2,2 3033 22,57 Os 76 osmium [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁶ 6s ²		192,22 4428 2,2 2446 22,42 Ir 77 iridium [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁷ 6s ²	
226,03 680 0,7 27 - Fr* 87 francium [Rn]7s		226,03 700 0,9 5,0 - Ra* 88 radium [Rn]7s ²		226,03 3200 1,1 1051 10,07 Ac* 89 actinium [Rn]6d ¹ 7s ²		104 Rf* 104 rutherfordium		105 Db* 105 dubnium		106 Sg* 106 seaborgium		107 Bh* 107 bohrium		108 Hs* 108 hassium		109 Mt* 109 meitnerium	

betyder:
samme antal elektroner som Argon + 2 i 4. skals s-orbital og 5 i 3. skals d-orbital.
Hvis intet antal er det 1

- Atomsymbol
- Cl** gas
 - Br** flydende
 - I** fast
 -  metal
 -  ikkemetal
 - *** ingen stabile isotoper

10 (VIIIA)		11 (Ia)		12 (IIa)		13 (III)		14 (IV)		15 (V)		16 (VI)		17 (VII)			
58,693 2913 1,8 1455 8,90 ²⁵ Ni 28 nikkel [Ar]3d ⁸ 4s ²		63,546 2562 1,9 1084,6 8,96 Cu 29 kobber [Ar]3d ¹⁰ 4s		65,409 907 1,6 419,53 7,13 Zn 30 zink [Ar]3d ¹⁰ 4s ²		69,723 2204 1,6 29,76 5,9 ^{29,6} Ga 31 gallium [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p		72,64 2833 1,8 938,25 5,32 Ge 32 germanium [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ²		74,922 - 2,0 5,73 As 33 arsen [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ³		78,96 685 2,4 221 4,79 Se 34 selen [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁴		79,904 58,8 2,8 -7,2 3,12 Br 35 brom [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁵		83,798 -153,22 - -157,4 3,73 Kr 36 krypton [Ar]3d ¹⁰ 4s ² 4p ⁶	
106,42 2963 2,2 1555 12,02 Pd 46 palladium [Kr]4d ¹⁰		107,87 2162 1,9 961,78 10,50 Ag 47 sølv [Kr]4d ¹⁰ 5s		112,41 767 1,7 321,07 8,65 Cd 48 cadmium [Kr]4d ¹⁰ 5s ²		114,82 2072 1,7 156,60 7,31 In 49 indium [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p		118,71 2602 1,8 231,93 7,31 Sn 50 tin [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ²		121,76 1587 1,9 630,63 6,69 Sb 51 antimon [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ³		127,60 988 2,1 459,59 6,24 Te 52 tellur [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁴		126,90 184,4 2,5 113,7 4,93 I 53 iod [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁵		131,29 -108,12 - -111,79 5,89 Xe 54 xenon [Kr]4d ¹⁰ 5s ² 5p ⁶	
195,08 3825 2,2 1768 21,45 Pt 78 platin [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁹ 6s		196,97 2856 2,4 1064,2 19,28 Au 79 guld [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s		200,59 356,73 1,9 -38,83 13,55 Hg 80 kviksølv [Xe]4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6s ²		204,38 1473 1,8 304 11,85 Tl 81 thallium [Hg]6p		207,2 1749 1,8 327,46 11,35 Pb 82 bly [Hg]6p ²		208,98 1564 1,9 271,4 9,75 Bi* 83 bismuth [Hg]6p ³		208,98 962 2,0 254 9,32 Po* 84 polonium [Hg]6p ⁴		208,98 350 2,2 300 - -71 9,73 At* 85 astat [Hg]6p ⁵		208,98 -61,7 - -71 9,73 Rn* 86 radon [Hg]6p ⁶	
110 Ds* 110 darmstadtium		111 Rg* 111 roentgenium		112 Uub* 112 ununbium		Si, Ge, As, Sn, Sb, Te: disse kan danne kemiske forbindelser både som metallerne og som ikke-metallerne											

140,12 3424 1,1 798 6,77 Ce 58 cerium [Xe]4f ⁵ 6s ²		140,91 3130 1,1 935 6,78 Pr 59 praseodym [Xe]4f ⁶ 6s ²		144,24 3074 1,2 1021 7,01 Nd 60 neodym [Xe]4f ⁶ 6s ²		150,36 1794 1,2 1074 7,52 Sm 62 samarium [Xe]4f ⁶ 6s ²		151,96 1596 - 822 5,244 Eu 63 europium [Xe]4f ⁷ 6s ²			
232,04 4788 1,3 1750 11,72 Th* 90 thorium [Rn]6d ² 7s ²		232,04 - 1,5 1572 15,37 Pa* 91 protactinium [Rn]5f ² 6d ⁷ 7s ²		238,03 4131 1,7 1135 18,95 U* 92 uran [Rn]5f ³ 6d ⁷ 7s ²		238,03 - 1,3 644 20,25 Np* 93 neptunium [Rn]5f ⁴ 6d ⁷ 7s ²		238,03 3228 1,3 640 19,84 ²⁵ Pu* 94 plutonium [Rn]5f ⁶ 7s ²		238,03 2011 1,3 1176 13,67 Am* 95 americium [Rn]5f ⁷ 7s ²	

157,25 3273 1,1 1313 7,90 Gd 64 gadolinium [Xe]4f ⁷ 5d ⁶ 6s ²		158,93 3230 1,2 1356 8,23 Tb 65 terbium [Xe]4f ⁹ 6s ²		162,50 2567 1,2 1412 8,55 Dy 66 dysprosium [Xe]4f ¹⁰ 6s ²		164,93 2700 1,2 1474 8,80 Ho 67 holmium [Xe]4f ¹¹ 6s ²		167,26 2868 1,2 1529 9,07 Er 68 erbium [Xe]4f ¹² 6s ²		168,93 1950 1,2 1545 9,32 Tm 69 thulium [Xe]4f ¹³ 6s ²		173,04 1196 1,1 819 6,97 Yb 70 ytterbium [Xe]4f ¹⁴ 6s ²		174,97 3402 1,2 1663 9,84 Lu 71 lutetium [Xe]4f ¹⁴ 5d ⁶ 6s ²	
1345 13,51 Cm* 96 curium [Rn]5f ⁷ 6d ⁷ 7s ²		1050 14,79 Bk* 97 berkelium [Rn]5f ⁹ 7s ²		860 Cf* 98 californium [Rn]5f ¹⁰ 7s ²		1527 Es* 99 einsteinium [Rn]5f ¹¹ 7s ²		1527 Fm* 100 fermium [Rn]5f ¹² 7s ²		1527 Md* 101 mendelevium [Rn]5f ¹³ 7s ²		1527 No* 102 nobelium [Rn]5f ¹⁴ 7s ²		1527 Lr* 103 lawrencium [Rn]5f ¹⁴ 6d ⁷ 7s ²	