

Periodic Table — Electron Configuration & Oxidation States

Free Printable PDF (A4) | periodictableonline.com

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H 1s1 -1,+1																	2 He 1s2 0
2	3 Li [He]2s1 +1	4 Be [He]2s2 +2											5 B [He]2s2 2p1 +3	6 C [He]2s2 2p2 -4,+4	7 N [He]2s2 2p3 -3,+5	8 O [He]2s2 2p4 -2	9 F [He]2s2 2p5 -1	10 Ne [He]2s2 2p6 0
3	11 Na [Ne]3s1 +1	12 Mg [Ne]3s2 +2											13 Al [Ne]3s2 3p1 +3	14 Si [Ne]3s2 3p2 -4,+4	15 P [Ne]3s2 3p3 -3,+5	16 S [Ne]3s2 3p4 -2,+6	17 Cl [Ne]3s2 3p5 -1,+7	18 Ar [Ne]3s2 3p6 0
4	19 K [Ar]4s1 +1	20 Ca [Ar]4s2 +2	21 Sc [Ar]3d1 4s2 +3	22 Ti [Ar]3d2 4s2 +4	23 V [Ar]3d3 4s2 +5	24 Cr [Ar]3d5 4s1 +3,+6	25 Mn [Ar]3d5 4s2 +2,+7	26 Fe [Ar]3d6 4s2 +2,+3	27 Co [Ar]3d7 4s2 +2,+3	28 Ni [Ar]3d8 4s2 +2	29 Cu [Ar]3d10 4s1 +1,+2	30 Zn [Ar]3d10 4s2 +2	31 Ga [Ar]4s2 4p1 +3	32 Ge [Ar]4s2 4p2 +4	33 As [Ar]4s2 4p3 -3,+5	34 Se [Ar]4s2 4p4 -2,+6	35 Br [Ar]4s2 4p5 -1,+5	36 Kr [Ar]4s2 4p6 0
5	37 Rb [Kr]5s1 +1	38 Sr [Kr]5s2 +2	39 Y [Kr]4d1 5s2 +3	40 Zr [Kr]4d2 5s2 +4	41 Nb [Kr]4d4 5s1 +5	42 Mo [Kr]4d5 5s1 +6	43 Tc [Kr]4d5 5s2 +7	44 Ru [Kr]4d7 5s1 +3,+4	45 Rh [Kr]4d8 5s1 +3	46 Pd [Kr]4d10 +2,+4	47 Ag [Kr]4d10 5s1 +1	48 Cd [Kr]4d10 5s2 +2	49 In [Kr]5s2 5p1 +3	50 Sn [Kr]5s2 5p2 +2,+4	51 Sb [Kr]5s2 5p3 -3,+5	52 Te [Kr]5s2 5p4 -2,+6	53 I [Kr]5s2 5p5 -1,+7	54 Xe [Kr]5s2 5p6 0
6	55 Cs [Xe]6s1 +1	56 Ba [Xe]6s2 +2	57 La [Xe]5d1 6s2 +3	72 Hf [Xe]4f14 5d2 +4	73 Ta [Xe]4f14 5d3 +5	74 W [Xe]4f14 5d4 +6	75 Re [Xe]4f14 5d5 +7	76 Os [Xe]4f14 5d6 +4	77 Ir [Xe]4f14 5d7 +3,+4	78 Pt [Xe]4f14 5d9 +2,+4	79 Au [Xe]4f14 5d10 +3,+5	80 Hg [Xe]4f14 5d10 +2	81 Tl [Xe]6s2 6p1 +1,+3	82 Pb [Xe]6s2 6p2 +2,+4	83 Bi [Xe]6s2 6p3 +3,+5	84 Po [Xe]6s2 6p4 +2,+4	85 At [Xe]6s2 6p5 -1,+5	86 Rn [Xe]6s2 6p6 0
7	87 Fr [Rn]7s1 +1	88 Ra [Rn]7s2 +2	89 Ac [Rn]6d1 7s2 +3	104 Rf [Rn]5f14 6d2 +4	105 Db [Rn]5f14 6d3 +5	106 Sg [Rn]5f14 6d4 +6	107 Bh [Rn]5f14 6d5 +7	108 Hs [Rn]5f14 6d6 +8	109 Mt [Rn]5f14 6d7 +7	110 Ds [Rn]5f14 6d8 +8	111 Rg [Rn]5f14 6d9 +8	112 Cn [Rn]5f14 6d10 +8	113 Nh [Rn]5f14 6d10 +8	114 Fl [Rn]5f14 6d10 +8	115 Mc [Rn]5f14 6d10 +8	116 Lv [Rn]5f14 6d10 +8	117 Ts [Rn]5f14 6d10 +8	118 Og [Rn]5f14 6d10 +8
			57 La [Xe]5d1 6s2 +3	58 Ce [Xe]4f1 5d1 +3,+4	59 Pr [Xe]4f3 6s2 +3	60 Nd [Xe]4f4 6s2 +3	61 Pm [Xe]4f5 6s2 +3	62 Sm [Xe]4f6 6s2 +2,+3	63 Eu [Xe]4f7 6s2 +2,+3	64 Gd [Xe]4f7 5d1 +3	65 Tb [Xe]4f9 6s2 +3	66 Dy [Xe]4f10 6s2 +3	67 Ho [Xe]4f11 6s2 +3	68 Er [Xe]4f12 6s2 +3	69 Tm [Xe]4f13 6s2 +3	70 Yb [Xe]4f14 6s2 +2,+3	71 Lu [Xe]4f14 5d1 +3	
			89 Ac [Rn]6d1 7s2 +3	90 Th [Rn]6d2 7s2 +4	91 Pa [Rn]5f2 6d1 +3	92 U [Rn]5f3 6d1 +3	93 Np [Rn]5f4 6d1 +3	94 Pu [Rn]5f6 7s2 +4	95 Am [Rn]5f7 7s2 +3	96 Cm [Rn]5f7 6d1 +3	97 Bk [Rn]5f9 7s2 +3	98 Cf [Rn]5f10 7s2 +3	99 Es [Rn]5f11 7s2 +3	100 Fm [Rn]5f12 7s2 +3	101 Md [Rn]5f13 7s2 +3	102 No [Rn]5f14 7s2 +2,+3	103 Lr [Rn]5f14 7s2 +3	

Red = common oxidation states. Config shown in abbreviated noble gas notation.