

# Oxidation States of the Elements

Most common or stable oxidation states are shown in **bold**.

1A												8A						
1 H <b>+1</b> <b>-1</b>											2 He							
3A	4A	5A	6A	7A											8A			
3 Li <b>+1</b>	4 Be <b>+2</b>	5 B <b>+3</b>	6 C <b>+4</b> <b>+2</b> <b>-4</b>	7 N <b>+5</b> <b>+4</b> <b>+3</b> <b>+2</b> <b>+1</b> <b>-3</b>	8 O <b>-1</b> <b>-2</b>	9 F <b>-1</b>	10 Ne											
11 Na <b>+1</b>	12 Mg <b>+2</b>	13 Al <b>+3</b>	14 Si <b>+4</b> <b>-4</b>	15 P <b>+5</b> <b>+3</b> <b>-3</b>	16 S <b>+6</b> <b>+4</b> <b>+2</b> <b>-2</b>	17 Cl <b>+7</b> <b>+5</b> <b>+3</b> <b>+1</b> <b>-1</b>	18 Ar											
3B			4B	5B	6B	7B	8B			1B	2B							
19 K <b>+1</b>	20 Ca <b>+2</b>	21 Sc <b>+3</b>	22 Ti <b>+4</b> <b>+3</b> <b>+2</b>	23 V <b>+5</b> <b>+4</b> <b>+3</b> <b>+2</b>	24 Cr <b>+6</b> <b>+3</b> <b>+2</b>	25 Mn <b>+7</b> <b>+6</b> <b>+4</b> <b>+3</b> <b>+2</b>	26 Fe <b>+3</b> <b>+2</b>	27 Co <b>+3</b> <b>+2</b>	28 Ni <b>+2</b>	29 Cu <b>+2</b> <b>+1</b>	30 Zn <b>+2</b>	31 Ga <b>+3</b>	32 Ge <b>+4</b> <b>-4</b>	33 As <b>+5</b> <b>+3</b> <b>-3</b>	34 Se <b>+6</b> <b>+4</b> <b>-2</b>	35 Br <b>+5</b> <b>+1</b> <b>-1</b>	36 Kr	
37 Rb <b>+1</b>	38 Sr <b>+2</b>	39 Y <b>+3</b>	40 Zr <b>+4</b>	41 Nb <b>+5</b> <b>+4</b>	42 Mo <b>+6</b> <b>+4</b> <b>+3</b>	43 Tc <b>+7</b> <b>+6</b> <b>+4</b>	44 Ru <b>+8</b> <b>+6</b> <b>+4</b> <b>+3</b>	45 Rh <b>+4</b> <b>+3</b> <b>+2</b>	46 Pd <b>+4</b> <b>+2</b>	47 Ag <b>+1</b>	48 Cd <b>+2</b>	49 In <b>+3</b>	50 Sn <b>+4</b> <b>+2</b>	51 Sb <b>+5</b> <b>+3</b> <b>-3</b>	52 Te <b>+6</b> <b>+4</b> <b>-2</b>	53 I <b>+7</b> <b>+5</b> <b>+1</b> <b>-1</b>	54 Xe	
55 Cs <b>+1</b>	56 Ba <b>+2</b>	57 La <b>+3</b>	58 - 71 Ce - Lu <b>+3</b>	72 Hf <b>+4</b>	73 Ta <b>+5</b>	74 W <b>+6</b> <b>+4</b>	75 Re <b>+7</b> <b>+6</b> <b>+4</b>	76 Os <b>+8</b> <b>+4</b>	77 Ir <b>+4</b> <b>+3</b>	78 Pt <b>+4</b> <b>+2</b>	79 Au <b>+3</b> <b>+1</b>	80 Hg <b>+2</b> <b>+1</b>	81 Tl <b>+3</b> <b>+1</b>	82 Pb <b>+4</b> <b>+2</b>	83 Bi <b>+5</b> <b>+3</b>	84 Po <b>+2</b>	85 At <b>-1</b>	86 Rn
87 Fr <b>+1</b>	88 Ra <b>+2</b>	89 Ac <b>+3</b>	90 - 103 Th - Lr	104 Unq	105 Unp	106 Unh												