

# Periodic Chart of Ions

IA		Table of Polyatomic Ions										VIII A					
1 <b>H<sup>+</sup></b> hydrogen		acetate	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	dichromate	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	dihydrogen phosphate	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>									2 <b>He</b> helium	
	IIA																
3 <b>Li<sup>+</sup></b> lithium	4 <b>Be<sup>2+</sup></b> Beryllium	benzoate	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> COO <sup>-</sup>	hydroxide	OH <sup>-</sup>	silicate	SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>										
		borate	BO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	iodate	IO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	sulphate	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>										
11 <b>Na<sup>+</sup></b> sodium	12 <b>Mg<sup>2+</sup></b> magnesium	carbonate	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	nitrate	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	sulphite	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>										
		hydrogen carbonate	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	nitrite	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	hydrogen sulphide	HS <sup>-</sup>										
		chlorate	ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	oxalate	O <sup>-</sup> CCOO <sup>2-</sup>	hydrogen sulphate	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>										
		hypochlorite	ClO <sup>-</sup>	permanganate	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	hydrogen sulphite	HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup>										
		chromate	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	phosphate	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	thiocyanate	SCN <sup>-</sup>										
				hydrogen phosphate	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	thiosulphate	S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>										
		III B	IV B	VB	VIB	VII B	VIII B		IB	IIB	5 <b>B</b> boron	6 <b>C</b> carbon	7 <b>N<sup>3-</sup></b> nitride	8 <b>O<sup>2-</sup></b> oxide	9 <b>F<sup>-</sup></b> fluoride	10 <b>Ne</b> neon	
19 <b>K<sup>+</sup></b> potassium	20 <b>Ca<sup>2+</sup></b> calcium	21 <b>Sc<sup>3+</sup></b> scandium	22 <b>Ti<sup>4+</sup></b> titanium (IV) <b>Ti<sup>3+</sup></b> titanium (III)	23 <b>V<sup>5+</sup></b> vanadium (V) <b>V<sup>4+</sup></b> vanadium (IV)	24 <b>Cr<sup>3+</sup></b> chromium (III) <b>Cr<sup>2+</sup></b> chromium (II)	25 <b>Mn<sup>2+</sup></b> manganese (II) <b>Mn<sup>4+</sup></b> manganese (IV)	26 <b>Fe<sup>3+</sup></b> iron (III) <b>Fe<sup>2+</sup></b> iron (II)	27 <b>Co<sup>2+</sup></b> cobalt (II) <b>Co<sup>3+</sup></b> cobalt (III)	28 <b>Ni<sup>2+</sup></b> nickel (II) <b>Ni<sup>3+</sup></b> nickel (III)	29 <b>Cu<sup>2+</sup></b> copper (II) <b>Cu<sup>+</sup></b> copper (I)	30 <b>Zn<sup>2+</sup></b> zinc	31 <b>Ga<sup>3+</sup></b> gallium	32 <b>Ge<sup>4+</sup></b> germanium	33 <b>As<sup>3-</sup></b> arsenide	34 <b>Se<sup>2-</sup></b> selenide	35 <b>Br<sup>-</sup></b> bromide	36 <b>Kr</b> krypton
37 <b>Rb<sup>+</sup></b> rubidium	38 <b>Sr<sup>2+</sup></b> strontium	39 <b>Y<sup>3+</sup></b> yttrium	40 <b>Zr<sup>4+</sup></b> zirconium	41 <b>Nb<sup>5+</sup></b> niobium (V) <b>Nb<sup>3+</sup></b> niobium (III)	42 <b>Mo<sup>6+</sup></b> molybdenum	43 <b>Tc<sup>7+</sup></b> technetium	44 <b>Ru<sup>3+</sup></b> ruthenium (III) <b>Ru<sup>4+</sup></b> ruthenium (IV)	45 <b>Rh<sup>3+</sup></b> rhodium	46 <b>Pd<sup>2+</sup></b> palladium (II) <b>Pd<sup>4+</sup></b> palladium (IV)	47 <b>Ag<sup>+</sup></b> silver	48 <b>Cd<sup>2+</sup></b> cadmium	49 <b>In<sup>3+</sup></b> indium	50 <b>Sn<sup>4+</sup></b> tin (IV) <b>Sn<sup>2+</sup></b> tin (II)	51 <b>Sb<sup>3+</sup></b> antimony (III) <b>Sb<sup>5+</sup></b> antimony (V)	52 <b>Te<sup>2-</sup></b> telluride	53 <b>I<sup>-</sup></b> iodide	54 <b>Xe</b> xenon
55 <b>Cs<sup>+</sup></b> cesium	56 <b>Ba<sup>2+</sup></b> barium	57 <b>La<sup>3+</sup></b> lanthanum	72 <b>Hf<sup>4+</sup></b> hafnium	73 <b>Ta<sup>5+</sup></b> tantalum	74 <b>W<sup>6+</sup></b> tungsten	75 <b>Re<sup>7+</sup></b> rhenium	76 <b>Os<sup>4+</sup></b> osmium	77 <b>Ir<sup>4+</sup></b> iridium	78 <b>Pt<sup>4+</sup></b> platinum (IV) <b>Pt<sup>2+</sup></b> platinum (II)	79 <b>Au<sup>3+</sup></b> gold (III) <b>Au<sup>+</sup></b> gold (I)	80 <b>Hg<sup>2+</sup></b> mercury (II) <b>Hg<sup>+</sup></b> mercury (I)	81 <b>Tl<sup>+</sup></b> thallium (I) <b>Tl<sup>3+</sup></b> thallium (III)	82 <b>Pb<sup>2+</sup></b> lead (II) <b>Pb<sup>4+</sup></b> lead (IV)	83 <b>Bi<sup>3+</sup></b> bismuth (III) <b>Bi<sup>5+</sup></b> bismuth (V)	84 <b>Po<sup>2+</sup></b> polonium (II) <b>Po<sup>4+</sup></b> polonium (IV)	85 <b>At<sup>-</sup></b> astatide	86 <b>Rn</b> radon
87 <b>Fr<sup>+</sup></b> francium	88 <b>Ra<sup>2+</sup></b> radium	89 <b>Ac<sup>3+</sup></b> actinium															

KEY

atomic number →	26	← ion charge
	<b>Fe<sup>3+</sup></b>	
	iron (III)	← stock name (IUPAC)
symbol →	<b>Fe<sup>2+</sup></b>	
	iron (II)	

58 <b>Ce<sup>3+</sup></b> cerium	59 <b>Pr<sup>3+</sup></b> praseodymium	60 <b>Nd<sup>3+</sup></b> neodymium	61 <b>Pm<sup>3+</sup></b> promethium	62 <b>Sm<sup>3+</sup></b> samarium (III) <b>Sm<sup>2+</sup></b> samarium (II)	63 <b>Eu<sup>3+</sup></b> europium (III) <b>Eu<sup>2+</sup></b> europium (II)	64 <b>Gd<sup>3+</sup></b> gadolinium	65 <b>Tb<sup>3+</sup></b> terbium	66 <b>Dy<sup>3+</sup></b> dysprosium	67 <b>Ho<sup>3+</sup></b> holmium	68 <b>Er<sup>3+</sup></b> erbium	69 <b>Tm<sup>3+</sup></b> thulium	70 <b>Yb<sup>3+</sup></b> ytterbium (III) <b>Yb<sup>2+</sup></b> ytterbium (II)	71 <b>Lu</b> lutetium
90 <b>Th<sup>4+</sup></b> thorium	91 <b>Pa<sup>5+</sup></b> protactinium (V) <b>Pa<sup>4+</sup></b> protactinium (IV)	92 <b>U<sup>6+</sup></b> uranium (VI) <b>U<sup>4+</sup></b> uranium (IV)	93 <b>Np<sup>5+</sup></b> neptunium	94 <b>Pu<sup>4+</sup></b> plutonium (IV) <b>Pu<sup>6+</sup></b> plutonium (VI)	95 <b>Am<sup>3+</sup></b> americium (III) <b>Am<sup>4+</sup></b> americium (IV)	96 <b>Cm<sup>3+</sup></b> curium	97 <b>Bk<sup>3+</sup></b> berkelium (III) <b>Bk<sup>4+</sup></b> berkelium (IV)	98 <b>Cf<sup>3+</sup></b> californium	99 <b>Es<sup>3+</sup></b> einsteinium	100 <b>Fm<sup>3+</sup></b> fermium	101 <b>Md<sup>2+</sup></b> mendelevium (II) <b>Md<sup>3+</sup></b> mendelevium (III)	102 <b>No<sup>2+</sup></b> nobelium (II) <b>No<sup>3+</sup></b> nobelium (III)	103 <b>Gd<sup>3+</sup></b> lawrencium