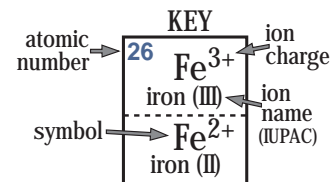


# PERIODIC TABLE OF IONS

TABLE OF POLYATOMIC IONS			
acetate	$\text{CH}_3\text{COO}^-$	dihydrogen phosphate	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
arsenate	$\text{AsO}_4^{3-}$	hydrogen carbonate	$\text{HCO}_3^-$
arsenite	$\text{AsO}_3^{3-}$	hydrogen oxalate	$\text{HC}_2\text{O}_4^-$
benzoate	$\text{C}_6\text{H}_5\text{COO}^-$	hydrogen sulfate	$\text{HSO}_4^-$
borate	$\text{BO}_3^{3-}$	hydrogen sulfide	$\text{HS}^-$
bromate	$\text{BrO}_3^-$	hydrogen sulfite	$\text{HSO}_3^-$
carbonate	$\text{CO}_3^{2-}$	hydroxide	$\text{OH}^-$
chlorate	$\text{ClO}_3^-$	hypochlorite	$\text{ClO}^-$
chloride	$\text{Cl}^-$	iodate	$\text{IO}_3^-$
chlorite	$\text{ClO}_2^-$	monohydrogen phosphate	$\text{HPO}_4^{2-}$
chromate	$\text{CrO}_4^{2-}$	nitrate	$\text{NO}_3^-$
cyanate	$\text{CNO}^-$	nitrite	$\text{NO}_2^-$
cyanide	$\text{CN}^-$	orthosilicate	$\text{SiO}_4^{4-}$
dichromate	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$		
oxalate	$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$	POSITIVE POLYATOMIC IONS	
perchlorate	$\text{ClO}_4^-$	ammonium	$\text{NH}_4^+$
periodate	$\text{IO}_4^-$	hydronium	$\text{H}_3\text{O}^+$
permanganate	$\text{MnO}_4^-$		
peroxide	$\text{O}_2^{2-}$		
phosphate	$\text{PO}_4^{3-}$		
pyrophosphate	$\text{P}_2\text{O}_7^{4-}$		
sulfate	$\text{SO}_4^{2-}$		
sulfite	$\text{SO}_3^{2-}$		
thiocyanate	$\text{SCN}^-$		
thiosulfate	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$		



1	2	TABLE OF POLYATOMIC IONS										18					
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
		Sc <sup>3+</sup> scandium	Ti <sup>4+</sup> titanium (IV) ----- Ti <sup>3+</sup> titanium (III)	V <sup>3+</sup> vanadium (III) ----- V <sup>5+</sup> vanadium (V)	Cr <sup>3+</sup> chromium (III) ----- Cr <sup>2+</sup> chromium (II)	Mn <sup>2+</sup> manganese (II) ----- Mn <sup>4+</sup> manganese (IV)	Fe <sup>3+</sup> iron (III) ----- Fe <sup>2+</sup> iron (II)	Co <sup>2+</sup> cobalt (II) ----- Co <sup>3+</sup> cobalt (III)	Ni <sup>2+</sup> nickel (II) ----- Ni <sup>3+</sup> nickel (III)	Cu <sup>2+</sup> copper (II) ----- Cu <sup>+</sup> copper (I)	Zn <sup>2+</sup> zinc	31	32	33	34	35	36
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54
		Y <sup>3+</sup> yttrium	Zr <sup>4+</sup> zirconium ----- Nb <sup>3+</sup> niobium (III)	Nb <sup>5+</sup> niobium (V) ----- Nb <sup>3+</sup> niobium (III)	Mo <sup>6+</sup> molybdenum	Tc <sup>7+</sup> technetium	Ru <sup>3+</sup> ruthenium (III) ----- Ru <sup>4+</sup> ruthenium (IV)	Rh <sup>3+</sup> rhodium	Pd <sup>2+</sup> palladium (II) ----- Pd <sup>4+</sup> palladium (IV)	Ag <sup>+</sup> silver	Cd <sup>2+</sup> cadmium	49	50	51	52	53	54
55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86
		La <sup>3+</sup> lanthanum	Hf <sup>4+</sup> hafnium	Ta <sup>5+</sup> tantalum	W <sup>6+</sup> tungsten	Re <sup>7+</sup> rhenium	Os <sup>4+</sup> osmium	Ir <sup>4+</sup> iridium	Pt <sup>4+</sup> platinum (IV) ----- Pt <sup>2+</sup> platinum (II)	Au <sup>3+</sup> gold (III) ----- Au <sup>+</sup> gold (I)	Hg <sup>2+</sup> mercury (II) ----- Hg <sup>+</sup> mercury (I)	Tl <sup>+</sup> thallium (I) ----- Tl <sup>3+</sup> thallium (III)	Pb <sup>2+</sup> lead (II) ----- Pb <sup>4+</sup> lead (IV)	Bi <sup>3+</sup> bismuth (III) ----- Bi <sup>5+</sup> bismuth (V)	84	85	86
87	88	89															
		Ac <sup>3+</sup> actinium															
			58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71	
			Ce <sup>3+</sup> cerium ----- Sm <sup>2+</sup> samarium (II)	Pr <sup>3+</sup> praseodymium	Nd <sup>3+</sup> neodymium	Pm <sup>3+</sup> promethium	Sm <sup>3+</sup> samarium (III) ----- Sm <sup>2+</sup> samarium (II)	Eu <sup>3+</sup> europium (III) ----- Eu <sup>2+</sup> europium (II)	Gd <sup>3+</sup> gadolinium	Tb <sup>3+</sup> terbium	Dy <sup>3+</sup> dysprosium	Ho <sup>3+</sup> holmium	Er <sup>3+</sup> erbium	Tm <sup>3+</sup> thulium	Yb <sup>3+</sup> ytterbium (III) ----- Yb <sup>3+</sup> ytterbium (II)	Lu <sup>3+</sup> lutetium	
			90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103	
			Th <sup>4+</sup> thorium	Pa <sup>5+</sup> protactinium (V) ----- Pa <sup>4+</sup> protactinium (IV)	U <sup>6+</sup> uranium (VI) ----- U <sup>4+</sup> uranium (IV)	Np <sup>5+</sup> neptunium	Pu <sup>4+</sup> plutonium (IV) ----- Pu <sup>6+</sup> plutonium (VI)	Am <sup>3+</sup> americium (III) ----- Am <sup>4+</sup> americium (IV)	Cm <sup>3+</sup> curium	Bk <sup>3+</sup> berkelium (III) ----- Bk <sup>4+</sup> berkelium (IV)	Cf <sup>3+</sup> californium	Es <sup>3+</sup> einsteinium	Fm <sup>3+</sup> fermium	Md <sup>2+</sup> mendelevium (II) ----- Md <sup>3+</sup> mendelevium (III)	No <sup>2+</sup> nobelium (II) ----- No <sup>3+</sup> nobelium (III)	Lr <sup>3+</sup> lawrencium	