

Cations i anions simples

Segons les normes de la IUPAC (2005) els **cations i anions monoatòmics** s'anomenen amb el **nombre de càrrega** entre parèntesi (no es deixa cap espai entre el nom de l'element i el parèntesi). Pel que fa als anions s'anomenen afegint el sufix **-ur** (excepte en el cas de l'oxigen).

Cations		Anions	
H⁺	hidrogen(1+) o hidró	H⁻	hidrur(1-) o hidrur
Li⁺	liti(1+)	F⁻	fluorur(1-) o fluorur
Na⁺	sodi(1+)	Cl⁻	clorur(1-) o clorur
K⁺	potassi(1+)	Br⁻	bromur(1-) o bromur
Mg²⁺	magnesi(2+)	I⁻	iodur(1-) o iodur
Ca²⁺	calci(2+)	O²⁻	òxid(2-) o òxid
Sr²⁺	estronci(2+)	O₂²⁻	diòxid(2-) o peròxid
Cr²⁺	crom(2+)	S²⁻	sulfur(2-) o sulfur
Cr³⁺	crom(3+)	S₂²⁻	disulfur(2-)
Fe²⁺	ferro(2+)	Se²⁻	selenur(2-) o selenur
Fe³⁺	ferro(3+)	Te²⁻	tel·lurur(2-) o tel·lurur
Co²⁺	cobalt(2+)	N³⁻	nitrur(3-) o nitrur
Co³⁺	cobalt(3+)	P³⁻	fosfur(3-) o fosfur
Ni²⁺	níquel(2+)	As³⁻	arsenur(3-) o arsenur
Ni³⁺	níquel(3+)	Sb³⁻	antimonur(3-) o antimonur
Pt²⁺	platí(2+)	C⁴⁻	carbur(4-) o carbur
Pt⁴⁺	platí(4+)	C₂²⁻	dicarbur(2-) o acetilur
Cu⁺	coure(1+)	Si⁴⁻	silicur(4-) o silicur
Cu²⁺	coure(2+)	B³⁻	borur(3-) o borur
Ag⁺	plata(1+)	OH⁻	hidròxid
Au⁺	or(1+)	CN⁻	cianur
Au³⁺	or(3+)		
Zn²⁺	zinc(2+)		
Cd²⁺	cadmi(2+)		
Hg₂²⁺	dimercuri(2+)		
Hg²⁺	mercuri(2+)		
Al³⁺	alumini(3+)		
Sn²⁺	estany(2+)		
Sn⁴⁺	estany(4+)		
Pb²⁺	plom(2+)		
Pb⁴⁺	plom(4+)		
H₃O⁺	oxidani o oxoni		
NH₄⁺	azani o amoni		