



VALÈNCIES DELS ELEMENTS MÉS IMPORTANTS DEL SISTEMA PERIÒDIC

METALLS

VALÈNCIA 1	VALÈNCIA 2	VALÈNCIA 3	VALÈNCIES 1,2
Li Rb Ag Na Cs K Fr	Be Sr Ba Mg Zn Ra Ca Cd	Al	Cu Hg
VALÈNCIES 1, 3	VALÈNCIES 2, 3	VALÈNCIES 2, 4	VALÈNCIES 2,3,[6]*
Au	Ni Co Fe	Pt Pb Sn	Cr
VALÈNCIES 2, 3, 4, [6, 7]*	* El Crom i el Manganès actuen amb aquests estats d'oxidació com a no metalls : àcid cròmic, àcid dicròmic, àcid mangànic i àcid permangànic		
Mn			

NO METALLS

VALÈNCIA -1	VALÈNCIES +/-1, 3, 5, 7	VALÈNCIA -2	VALÈNCIES +/-2, 4, 6
F	Cl Br I	O	S Se Te
VALÈNCIES 2, +/-3, 4, 5	VALÈNCIES +/-3, 5	VALÈNCIES +/-2, 4	VALÈNCIES 4
N	P As Sb	C	Si
VALÈNCIES 3	VALÈNCIES +/-1		
B	H		

IONS

Hidroxo (OH⁻)

Peroxo (O₂²⁻)

Ciano (CN⁻)

Amoni (NH₄⁺)

COMPOSTOS BINARIS DE L'HIDROGEN ESPECIALS

NH₃ Amoníac

CH₄ Metà

PH₃ Fosfina

H₂O Aigua

AsH₃ Arsina

OXOÀCIDS ESPECIALS

Àcid bòric (ortobòric) H₃BO₃

Àcid ortosilícic H₄SiO₄

Àcid fosfòric H₃PO₄

Àcid dicròmic H₂Cr₂O₇

Àcid arsènic H₃AsO₄