



Material de apoyo: PRINCIPALES ÁCIDOS, ANIONES Y CATIONES.

FÓRMULA ÁCIDO	NOMBRE ÁCIDO	FÓRMULA ANIÓN	NOMBRE ANIÓN
HF	Ácido fluorhídrico	F ⁻	Fluoruro
HCl	Ácido clorhídrico	Cl ⁻	Cloruro
HBr	Ácido bromhídrico	Br ⁻	Bromuro
HI	Ácido iodhídrico	I ⁻	Ioduro
H ₂ S	Ácido sulfhídrico	S ²⁻	Sulfuro
HNO ₂	Ácido nitroso	NO ₂ ⁻	Nitrito
HNO ₃	Ácido nítrico	NO ₃ ⁻	Nitrato
HClO	Ácido hipocloroso	ClO ⁻	Hipoclorito
HClO ₂	Ácido cloroso	ClO ₂ ⁻	Clorito
HClO ₃	Ácido clórico	ClO ₃ ⁻	Clorato
HClO ₄	Ácido perclórico	ClO ₄ ⁻	Perclorato
H ₂ CO ₃	Ácido carbónico	CO ₃ ²⁻	Carbonato
H ₂ SO ₃	Ácido sulfuroso	SO ₃ ²⁻	Sulfito
H ₂ SO ₄	Ácido sulfúrico	SO ₄ ²⁻	Sulfato
H ₃ PO ₃	Ácido fosforoso	PO ₃ ³⁻	Fosfito
H ₃ PO ₄	Ácido fosfórico	PO ₄ ³⁻	Fosfato

CATIONES	FÓRMULA	Manganeso	Mn ⁺²
Aluminio	Al ³⁺	Estannoso	Sn ⁺²
Magnesio	Mg ²⁺	Estánnico	Sn ⁺⁴
Calcio	Ca ²⁺	Cinc	Zn ²⁺
Bario	Ba ²⁺	Hydrogenión	H⁺
Cuproso	Cu ⁺	Oxidilo	OH⁻
Cúprico	Cu ²⁺	OTROS IONES IMPORTANTES	
Ferroso	Fe ²⁺	NOMBRE	FÓRMULA
Férrico	Fe ³⁺	Amonio	NH ₄ ⁺
Plumboso	Pb ²⁺	Cromato	Cr ₂ O ₄ ²⁻
Plúmbico	Pb ⁴⁺	Dicromato	Cr ₂ O ₇ ²⁻
Litio	Li ⁺	Permanganato	MnO ₄ ⁻
Sodio	Na ⁺	Manganato	MnO ₄ ²⁻
Potasio	K ⁺	Bicarbonato	HCO ₃ ⁻
Plata	Ag ⁺	Oxalato	C ₂ O ₄ ²⁻
Mercurioso	Hg ⁺	Tiosulfato	S ₂ O ₃ ²⁻
Mercúrico	Hg ²⁺	Sulfito ácido	HSO ₄ ²⁻