

Nomenclatura de hidrosales

Nomenclatura de hidrosales

Neutras

Stock

Raíz del anión + sufijo **uro** + de + catión + (Estados de oxidación)

NaCl Cloruro de sodio (I)

Fe₂S₃ Sulfuro de hierro (III)

Tradicional

Raíz del anión + sufijo **uno** + de + catión + sufijo (**lco** u **Oso**)

Cloruro de **sódico**

Sulfuro **férrico**

Nomenclatura de oxisales

Nomenclatura de oxisales

El anión de la sal lleva un sufijo que depende del sufijo del ácido que le dio origen. El prefijo del ácido siempre se conserva en el anión de la sal.

Sufijo del ácido

lco

Oso

Sufijo del anión

Alto

lto

Neutras

Stock Raíz del anión + De + Catión + Estado de oxidación

Ej: El carbono tiene dos estados de oxidación (+2 y +4)

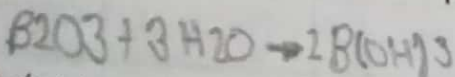
CaCO₃ Carbonato de calcio (II)

Ej: El cloro tiene cuatro estados de oxidación (+1; +3; +5 y +7) todos anhídridos.

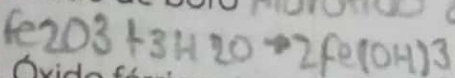
KClO₄ Perclorato de potasio (I)



1 Escribir las fórmulas de los siguientes óxidos y escriba las ecuaciones químicas para formar los respectivos hidróxidos.



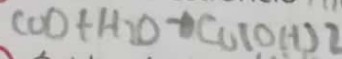
a Óxido de boro Hidróxido de boro



b Óxido férrico Hidróxido férrico



c Óxido de estroncio Hidróxido de estroncio



d Óxido cúprico Hidróxido cúprico

2 De que ácido y base proviene cada sal. completar

Ácido	Base o hidróxido		Fórmula	Nombre
HAl ₃	CO ₃ (OH) ₃	→	Al ₂ (CO ₃) ₃	Carbonato de aluminio
HBa	Cl ₂ (OH)	→	BaCl ₂	Cloruro de bario
HFe ₃	SO ₄ (OH) ₃	→	Fe ₂ (SO ₄) ₃	Sulfato férrico
HFe ₂	NO ₃ (OH) ₂	→	Cu(NO ₃) ₂	Nitrato cúprico
HCo	NO ₃ (OH) ₂	→	CaCO ₃	Carbonato de calcio
HCo	CO ₃ (OH) ₃	→	FeS	Sulfato ferroso
HFe	S(OH)	→	Mg(NO ₂) ₂	Nitrito de magnesio
HMG	NO ₂ (OH)	→	NaClO	Hipoclorito de sodio
ANo	ClO(OH)	→	K ₃ PO ₄	Fosfato de potasio
Hk ₃	PO ₄ (OH) ₄	→	NaCl	Cloruro de sodio
HNo	Cl(OH)	→	NaCl	Cloruro de sodio
HBe	BrO ₄ (OH) ₂	→	Be(BrO ₄) ₂	Per bromato de berilio

3 Completa los cruces de los cationes y escribe el nombre de cada sal.

	Br ⁻¹	S ⁻²	CO ₃ ⁻²	SO ₃ ⁻²	NO ₃ ⁻¹	ClO ₄ ⁻¹
Na ⁺¹	NaBr	Na ₂ S ₂	Na ₂ (CO ₃) ₂	Na ₂ (SO ₃) ₂	Na(NO ₃) ₁	Na(ClO ₄) ₁
Cu ⁺²	CuBr	CuS ₂	Cu(CO ₃) ₂	Cu(SO ₃) ₂	Cu(NO ₃) ₁	Cu(ClO ₄) ₁
NH ₄ ⁺¹	NH ₄ Br	NH ₄ S ₂	NH ₄ (CO ₃) ₂	NH ₄ (SO ₃) ₂	NH ₄ (NO ₃) ₁	NH ₄ (ClO ₄) ₁
Ca ⁺²	CaBr ₂	CaS ₂	Ca(CO ₃) ₂	Ca(SO ₃) ₂	Ca(NO ₃) ₁	Ca(ClO ₄) ₁
Zn ⁺²	ZnBr ₂	ZnS ₂	Zn(CO ₃) ₂	Zn(SO ₃) ₂	Zn(NO ₃) ₁	Zn(ClO ₄) ₁
Al ⁺³	AlBr ₃	AlS ₂	Al(CO ₃) ₂	Al(SO ₃) ₂	Al(NO ₃) ₁	Al(ClO ₄) ₁
Fe ⁺²	FeBr ₂	FeS ₂	Fe(CO ₃) ₂	Fe(SO ₃) ₂	Fe(NO ₃) ₁	Fe(ClO ₄) ₁
Fe ⁺³	FeBr ₃	FeS ₂	Fe(CO ₃) ₂	Fe(SO ₃) ₂	Fe(NO ₃) ₁	Fe(ClO ₄) ₁
Au ⁺¹	AuBr	AuS ₂	Au(CO ₃) ₂	Au(SO ₃) ₂	Au(NO ₃) ₁	Au(ClO ₄) ₁
Au ⁺³	AuBr ₃	AuS ₂	Au(CO ₃) ₂	Au(SO ₃) ₂	Au(NO ₃) ₁	Au(ClO ₄) ₁
Pb ⁺²	PbBr ₂	PbS ₂	Pb(CO ₃) ₂	Pb(SO ₃) ₂	Pb(NO ₃) ₁	Pb(ClO ₄) ₁
Pb ⁺⁴	PbBr ₄	PbS ₂	Pb(CO ₃) ₂	Pb(SO ₃) ₂	Pb(NO ₃) ₁	Pb(ClO ₄) ₁
Sn ⁺²	SnBr ₂	SnS ₂	Sn(CO ₃) ₂	Sn(SO ₃) ₂	Sn(NO ₃) ₁	Sn(ClO ₄) ₁
Sn ⁺⁴	SnBr ₄	SnS ₂	Sn(CO ₃) ₂	Sn(SO ₃) ₂	Sn(NO ₃) ₁	Sn(ClO ₄) ₁

4 Con los ácidos y bases respectivas completa la reacción y añade el nombre.

Ácido	+	Base	→	Sal	+	Agua
Hbr	+	LiOH	→	Br Li	+	H ₂ O
H ₂ CO ₃	+	Ga(OH) ₃	→	CO ₃ (Ga) ₃	+	H ₂ O
H ₃ PO ₃	+	Ca(OH) ₂	→	PO ₃ (Ca) ₃	+	H ₂ O
HClO	+	Al(OH) ₃	→	ClO (Al) ₃	+	H ₂ O
HIO ₄	+	KOH	→	IO ₄ K	+	H ₂ O
H ₂ SO ₃	+	Mg(OH) ₂	→	SO ₃ (Mg) ₂	+	H ₂ O

5 Escribir la ecuación para obtener los siguientes compuestos:

