



Nomenclatura de Compuestos Inorgánicos

GUIA DE EJERCICIOS

Profesor: Pablo Ramírez

Asignatura / Curso: Química / 1ero. Medio.

1. Complete los siguientes cuadros:

a) Clasifique cada uno de los siguientes compuestos, marque con una "X" en la casilla correspondiente.

COMPUESTO	ÓXIDO	HIDRÓXIDO	ÁCIDO HIDRÁCIDO	ÁCIDO OXÁCIDO	SAL BINARIA	OXISAL
Al(OH) ₃						
HI						
NiO						
KI						
KNO ₃						
HClO ₂						
SnI ₂						
Mn ₂ O ₃						
H ₂ CrO ₄						
HCl						
NaNO ₂						
Co(OH) ₂						

b) Nombre cada uno de los siguientes compuestos.

COMPUESTO	TRADICIONAL	STOCK	SISTEMÁTICA
NiCl ₂			
NiCl ₃			
Fe ₂ O ₃			
FeO			
HgOH			
Hg(OH) ₂			
ZnO			
BaO			

2. Nombre los siguientes compuestos inorgánicos empleando el tipo de nomenclatura de su preferencia.

COMPUESTO	NOMBRE	COMPUESTO	NOMBRE
KMnO₄		HBr	
H₂S		ZnSO₄	
HNO₂		PbO₂	
P₂O₅		H₂CO₃	
KNO₃		Mg(OH)₂	
Pt(OH)₄		HBrO₄	
H₃PO₃		AgBr	
NaCl		Cu₂SO₄	
NaClO		HIO₃	
H₂CrO₄		FePO₄	

3. Formule los siguientes compuestos inorgánicos.

NOMBRE	FÓRMULA	NOMBRE	FÓRMULA
Bromuro de hidrógeno		Trióxido de dimanganeso	
Ácido hipocloroso		Sulfato de bario	
Cloruro de cromo (III)		Ácido nítrico	
Carbonato de calcio		Nitrato de sodio	
Ácido crómico		Trifluoruro de aluminio	
Óxido níquelico		Ácido sulfuroso	
Sulfato de zinc		Clorato de potasio	
Ácido sulfúrico		Ácido iodhídrico	
Fosfato de níquel		Ácido fosfórico	
Hidróxido de cobalto (III)		Hidróxido cúprico	

ANEXO

Tabla 1. Cationes más comunes.

Símbolo	Nombre	Símbolo	Nombre
H ⁺	Hidrógeno	Au ⁺	Oro (I) o Auroso
Li ⁺	Litio	Au ²⁺	Oro (III) o Áurico
Na ⁺	Sodio	Fe ²⁺	Hierro (II) o Ferroso
K ⁺	Potasio	Fe ³⁺	Hierro (III) o Férrico
Ca ²⁺	Calcio	Ni ²⁺	Níquel (II) o Niqueloso
Mg ²⁺	Magnesio	Ni ³⁺	Níquel (III) o Niquélico
Zn ²⁺	Zinc	Co ²⁺	Cobalto (II) o Cobaltoso
Ba ²⁺	Bario	Co ³⁺	Cobalto (III) o Cobáltico
Ag ⁺	Plata	Sn ²⁺	Estaño (II) o Estañoso
Sr ²⁺	Estroncio	Sn ³⁺	Estaño (III) o Estáñico
Al ³⁺	Aluminio	Pb ²⁺	Plomo (II) o Plumboso
NH ₄ ⁺	Amonio	Pb ⁴⁺	Plomo (IV) o Plúmbico
Cu ⁺	Cobre (I) o Cuproso	Pt ²⁺	Platino (II) o Platinoso
Cu ²⁺	Cobre (II) o Cúprico	Pt ⁴⁺	Platino (IV) o Platinico
Hg ⁺	Mercurio (I) o Mercusioso	Pd ²⁺	Paladio (II) o Paladioso
Hg ²⁺	Mercurio (II) o Mercúrico	Pd ⁴⁺	Paladio (IV) o Paládico

Tabla 2. Aniones monoatómicos más comunes.

Símbolo	Nombre
F ⁻	Fluoruro
Cl ⁻	Cloruro
Br ⁻	Bromuro
I ⁻	Ioduro
S ²⁻	Sulfuro
O ²⁻	Oxígeno

Tabla 3. Aniones poliatómicos más comunes.

Símbolo	Nombre	Símbolo	Nombre
CO ₃ ⁻²	Carbonato	SO ₄ ⁻²	Sulfato
HCO ₃ ⁻¹	Bicarbonato	SO ₃ ⁻²	Sulfito
ClO ₃ ⁻¹	Clorato	NO ₃ ⁻¹	Nitrato
Cr ₂ O ₇ ⁻²	Dicromato	NO ₂ ⁻¹	Nitrito
CrO ₄ ⁻²	Cromato	SCN ⁻¹	Tiocianato
PO ₄ ⁻³	Fosfato	MnO ₄ ⁻¹	Permanganato

Tabla 4. Elementos más comunes y sus valencias.

METALES

Nombre	Símbolo	Valencia
Litio	Li	1
Sodio	Na	
Potasio	K	
Rubidio	Rb	
Cesio	Cs	
Francio	Fr	
Plata	Ag	
Amonio *	NH ₄ ⁺	
Berilio	Be	2
Magnesio	Mg	
Calcio	Ca	
Estroncio	Sr	
Bario	Ba	
Radio	Ra	
Cinc	Zn	
Cadmio	Cd	
Aluminio	Al	3
Cobre	Cu	1 2
Mercurio	Hg	
Oro	Au	1 3
Cromo	Cr	2 3
Manganeso	Mn	
Hierro	Fe	
Cobalto	Co	
Niquel	Ni	
Estaño	Sn	2 4
Plomo	Pb	
Platino	Pt	

NO METALES

Nombre	Símbolo	Valencia	...uros
Hidrógeno	H	1	-1
Flúor	F		-1
Cloro	Cl	1 3 5 7	-1
Bromo	Br		
Yodo	I		
Oxígeno	O		
Azufre	S	4 6	-2
Selenio	Se		
Telurio	Te		
Nitrógeno	N	1 3 5 (2 4)	-3
Fósforo	P	3 5	-3
Arsénico	As		
Antimonio	Sb		
Boro	B	3	
Bismuto	Bi	3 5	
Carbono	C	2 4	-4
Silicio	Si	4	-4
Manganeso	Mn	* 4 6 7	
Cromo	Cr	6	
Molibdeno	Mo		
Wolframio	W		