

TRABAJO PRÁCTICO N°1

NOMENCLATURA

OBJETIVOS

- Nombrar los compuestos químicos (iones, óxidos, hidruros, hidróxidos, ácidos y sales) según la nomenclatura vigente.
- Escribir las fórmulas de los compuestos químicos (iones, óxidos, hidruros, hidróxidos, ácidos y sales) a partir del nombre de los mismos.

IONES

Escribir la fórmula o nombre de los siguientes iones.

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
Na ⁺			Ion ferroso
Cu ⁺			Ion cloruro
Cu ²⁺			Ion sulfuro
Cl ⁻			Ion sulfito
CO ₃ ²⁻			Ion sulfato
ClO ⁻			Ion amonio
H ⁺			Ion hidruro

ÓXIDOS Y PERÓXIDOS

Escribir el nombre de los siguientes compuestos.

Fórmula	Nombre tradicional	Nombre de Stock
Na ₂ O		
CuO		
Fe ₂ O ₃		
Cu ₂ O		
Br ₂ O ₇		
CO ₂		
As ₂ O ₅		
SO ₃		

MgO ₂		
Na ₂ O ₂		
K ₂ O ₂		
CaO ₂		

Escribir el nombre y la fórmula de los siguientes compuestos.

Fórmula	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura stock o atomicidad
		Óxido de dilitio
		Óxido de magnesio
		Dióxido de plomo
		Trióxido de dialuminio
		Óxido de cinc
		Óxido de iodo(V)
		Óxido de cromo(VI)
		Óxido de nitrógeno(III)
		Pentóxido de dinitrógeno
		Óxido de bario
		Dióxido de azufre
		Trióxido de dicromo
		Dióxido de manganeso

HIDRUROS

Escribir el nombre de los siguientes compuestos.

Fórmula	Nombre tradicional	Nombre de Stock
NaH		
CaH ₂		
CuH ₂		
AgH		
BeH ₂		
NH ₃		----
H ₂ S		
HCl		

HBr		
HI		

Escribir la fórmula o nombre de los siguientes compuestos.

Fórmula	Nombre de Stock	Nombre tradicional
LiH		
MgH ₂		
KH		
FeH ₂		
PbH ₂		
		Sulfuro de hidrógeno
		Cloruro de hidrógeno
		Bromuro de hidrógeno
		Ioduro de hidrógeno
		Fluoruro de hidrógeno

HIDRÓXIDOS

Escribir el nombre de los siguientes hidróxidos.

Fórmula	Nombre según atomicidad	Nombre tradicional
KOH		
Fe(OH) ₂		
AgOH		
Al(OH) ₃		
NH ₄ OH		
Fe(OH) ₃		
Al(OH) ₃		
Ba(OH) ₂		
CuOH		
Cu(OH) ₂		
Au(OH) ₃		

Escribir la fórmula y el nombre de los siguientes hidróxidos.

Fórmula	Nombre de Stock	Nombre tradicional
	Hidróxido de sodio	
	Hidróxido de bario	
	Hidróxido de calcio	
	Hidróxido de hierro(II)	
	Hidróxido de cobre(II)	
	Hidróxido de plomo(IV)	
	Hidróxido de estaño(II)	

ÁCIDOS

Escribir el nombre de los siguientes ácidos.

Fórmula	Nombre tradicional
H ₂ CO ₃	
HClO	
HNO ₂	
H ₂ SO ₃	
HBrO	
H ₂ Cr ₂ O ₇	
HClO ₂	
H ₂ CrO ₄	
HIO ₂	
HMnO ₄	
HClO ₄	
HIO ₄	

Escribir nombre y fórmula.

Fórmula	Nombre tradicional
	Ácido fosfórico
	Ácido fosforoso
	Ácido perbrómico
	Ácido bórico
	Ácido nítrico
	Ácido sulfúrico

	Ácido brómico
	Ácido clórico

SALES: HIDROSALES-OXOSALES

Escribir el nombre o la fórmula de los siguientes compuestos.

Fórmula	Nombre	Fórmula	Nombre
NaF			Cloruro de litio
NaCl			Diyoduro de magnesio
AgCl			Cloruro de berilio
BaCl ₂			Cloruro férrico

Escribir la fórmula de las siguientes sales.

Carbonato de calcio	
Fosfato de sodio	
Sulfato de aluminio	
Nitrato de calcio	
Sulfato de magnesio heptahidratado	
Nitrato de estroncio tetrahidratado	

Escribir en cada casilla la fórmula y el nombre de la oxosal que resulta de unir los cationes y aniones.

	Na ⁺	Ca ²⁺	Fe ³⁺
BrO ₄ ⁻	NaBrO ₄ Perbromato de sodio		
CO ₃ ²⁻			
ClO ⁻			
HPO ₄ ²⁻			

Nombre correctamente los siguientes compuestos.

KClO_3	
ZnSO_4	
KIO_3	
BaI_2	
$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	
CaCO_3	
NaHCO_3	
KMnO_4	
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	
AgNO_3	
$\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$	
NH_4NO_2	
$\text{LiCl}\cdot\text{H}_2\text{O}$	