

## Ejercicios de Formulación y Nomenclatura Química

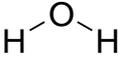
Completa la siguiente tabla de **Hidruros** de elementos de la columna 1A<sup>a</sup> (valencia +1)

Fórmula	Iones	Nombre Stock	Nombre Sistemático
LiH			Monohidruro de Litio
	Na <sup>+</sup> H <sup>-</sup>		
KH			
		Hidruro de Rubidio	
CsH			
			Monohidruro de Francio

Completa la siguiente tabla de **Hidruros** de elementos de la columna 2A<sup>a</sup> (valencia +2)

Fórmula	Iones	Nombre Stock	Nombre Sistemático
	H <sup>-</sup> Be <sup>+2</sup> H <sup>-</sup>		Dihidruro de Berilio
MgH <sub>2</sub>		Hidruro de Magnesio	
			Dihidruro de Calcio
SrH <sub>2</sub>			
		Hidruro de Bario	
	H <sup>-</sup> Ra <sup>+2</sup> H <sup>-</sup>		

Completa la siguiente tabla de **óxidos** de elementos de la columna 1<sup>a</sup> (valencia +1)

Fórmula	Iones ou Molécula	Nombre Stock	Nombre sistemático
H <sub>2</sub> O		Óxido de Hidrógeno	Monóxido de diHidrógeno
Li <sub>2</sub> O			Monóxido de dilitio
	Na <sup>+</sup> O <sup>-2</sup> Na <sup>+</sup>		
K <sub>2</sub> O			
		Óxido de Rubidio	
Cs <sub>2</sub> O			
			Monóxido de difrancio

Completa la siguiente tabla de **óxidos** de elementos de la columna 2A<sup>a</sup> (valencia +2)

Fórmula	Iones	Nombre Stock	Nombre Sistemático
BeO	Be <sup>+2</sup> O <sup>-2</sup>		Monóxido de Berilio
MgO		Óxido de Magnesio	
	Ca <sup>+2</sup> O <sup>-2</sup>		Monóxido de Calcio
SrO			
		Óxido de Bario	
			Monóxido de Radio

Completa a siguiente tabla de **sales binarias** (Haluros: fluoruros, cloruros, bromuros, Ioduros) de elementos de la columna 1A (valencia +1) e de la columna 7A (valencia -1).

Fórmula	Iones	Nombre Stock	Nombre Sistemático
NaCl	Na <sup>+</sup> Cl <sup>-</sup>	Cloruro de Sodio	Cloruro de Sodio
LiF			Fluoruro de Litio
		Fluoruro de Potasio	
KI			
	Rb <sup>+</sup> I <sup>-</sup>		
		Cloruro de Rubidio	
CsBr			
			Bromuro de Francio

Completa la siguiente tabla de **sales binarias** (Haluros: fluoruros, cloruros, bromuros, Ioduros) de elementos de la columna 2A (valencia +2) y de la columna 7A (valencia +1).

Fórmula	Iones	Nombre Stock	Nombre Sistemático
	Br <sup>-</sup> Be <sup>+2</sup> Br <sup>-</sup>		Dibromuro de Berilio
MgI <sub>2</sub>		Ioduro de Magnesio	
MgCl <sub>2</sub>			
			Dicloruro de Calcio
	F <sup>-</sup> Ca <sup>+2</sup> F <sup>-</sup>		
SrF <sub>2</sub>			

Completa la siguiente tabla de **óxidos** de metales de transición.

<b>Fórmula</b>	<b>Valencia</b>	<b>Nombre Stock</b>	<b>Nombre Sistemático</b>
FeO	+2	Óxido de Hierro (II)	Monóxido de Monohierro
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	+3	Óxido de Hierro (III)	Trióxido de Dihierro
Cu <sub>2</sub> O	+1		
CuO			
Ag <sub>2</sub> O		Óxido de Plata	
	+2	Óxido de Níquel (II)	
Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	+3		
Hg <sub>2</sub> O	+1		
	+2		

Completa la siguiente tabla de **óxidos** de no metales.

<b>Fórmula</b>	<b>Valencia</b>	<b>Nombre Stock</b>	<b>Nombre Sistemático</b>
CO	+2	Óxido de Carbono (II)	Monóxido de Carbono
CO <sub>2</sub>	+4		
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	+3	Óxido de Nitrógeno (III)	Trióxido de Dinitrógeno
	+5		Pentóxido de Dinitrógeno
Cl <sub>2</sub> O	+1		
Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	+3		
Br <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	+5		