

ACTIVIDADES DE FORMULACIÓN

1. Completa la tabla siguiente para los hidruros:

FORMULA	NOMBRE SISTEMÁTICO	NOMBRE DE STOCK
CaH_2		
HCl		
NH_3		
H_2Se		
CH_4		
PbH_4		
PbH_2		
	Tetrahidruro de carbono	
		Sulfuro de hidrógeno
	Dihidruro de plomo	
		Hidruro de plomo (IV)
	Trihidruro de hierro	
		Fluoruro de hidrógeno

2. Completa la tabla siguiente para los óxidos:

FORMULA	NOMBRE SISTEMÁTICO	NOMBRE DE STOCK
CO_2		
Fe_2O_3		
FeO		
Cu_2O		
CuO		
SO_3		
Ag_2O		
	Dióxido de silicio	
		Óxido de magnesio
	Pentóxido de dicloro	
		Óxido de nitrógeno (V)
	Dióxido de azufre	
		Óxido de sodio
	Heptóxido de yodo	

3. Completa la tabla siguiente para sales binarias:

FORMULA	NOMBRE SISTEMÁTICO	NOMBRE DE STOCK
<i>NaCl</i>		
<i>CuBr₂</i>		
<i>FeCl₂</i>		
<i>FeCl₃</i>		
<i>Ag₃P</i>		
<i>KI</i>		
<i>SnI₄</i>		
	Sulfuro de dipotasio	
	Trifluoruro de hierro	
		Fosforo de calcio
	Tetracloruro de carbono	
		Sulfuro de cromo (III)
	Tricloruro de cobalto	
		Cloruro de hierro (III)

4. Completa la tabla siguiente para los hidróxidos:

FORMULA	NOMBRE SISTEMÁTICO	NOMBRE DE STOCK
<i>NaOH</i>		
<i>Zn(OH)₂</i>		
<i>Al(OH)₃</i>		
<i>Fe(OH)₂</i>		
<i>Fe(OH)₃</i>		
<i>Pb(OH)₄</i>		
<i>Pb(OH)₂</i>		
	Dihidróxido de cobre (II)	
		Hidróxido de níquel (III)
	Trihidróxido de oro	
		Hidróxido de cobre (I)
	Monohidróxido de plata	
		Hidróxido de potasio
		Hidróxido de calcio

5. Completa la tabla siguiente para los ácidos oxácidos:

FORMULA	NOMBRE TRADICIONAL
$HClO$	
$HClO_2$	
$HClO_3$	
$HClO_4$	
H_2SO_4	
H_2SO_3	
H_2CrO_4	
	Ácido nítrico
	Ácido nitroso
	Ácido carbónico
	Ácido periódico
	Ácido perbrómico
	Ácido fosfórico
	Ácido hipoyodoso

6. Completa la tabla siguiente para las sales ternarias:

FORMULA	NOMBRE TRADICIONAL
Ag_2SO_4	
$Fe_2(CO_3)_3$	
$Pb(NO_3)_2$	
Na_2CO_3	
$CuSO_4$	
$Fe_2(SO_3)_3$	
$Hg_3(PO_4)_2$	
	Clorato de bario
	Nitrito de sodio
	Nitrato de potasio
	Sulfato de níquel (II)
	Silicato de aluminio
	Sulfito de litio
	Perclorato de plomo (IV)