

FORMULACIÓN INORGÁNICA

Tenéis que contestar, para que el programa os lo dé por válido, en minúsculas y poniendo las tildes donde procedan.

Cuando tengáis que formular, no vais a poder poner subíndices, así que lo ponéis normal. Os muestro un ejemplo:

En lugar de poner Fe_2O_3 , tendréis que poner Fe2O3 en la fórmula y en el nombre: óxido de hierro (III) y trióxido de dihierro.

En el caso de que tengáis un halogenuro de oxígeno, en números de oxidación ponéis un guión, así, -

En el caso de los hidróxidos, debéis ponerlos así: $\text{Au}(\text{OH})_3$

1. Completa las fórmulas y los nombres de los óxidos metálicos de la tabla:

Fórmula	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación
Ag_2O		
	Óxido de dicobre	
		Óxido de hierro (III)
Au_2O_3		
	Trióxido de dihierro	
		Óxido de plomo (IV)
MgO		

2. Completa las fórmulas y los nombres de estas combinaciones del oxígeno con un no metal:

Fórmula	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación
P_2O_5		
	Óxido de azufre	
		Óxido de telurio (IV)
OBr_2		
	Trióxido de selenio	
		Óxido de nitrógeno (III)
CO		
	Dicloruro de pentaoxígeno	

3. Completa la tabla de hidruros metálicos:

Fórmula	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación
AuH ₃		
	Hidruro de sodio	
		Hidruro de aluminio
PbH ₂		
	Trihidruro de cobalto	
		Hidruro de magnesio
		Hidruro de níquel (II)

4. Completa la tabla de combinaciones binarias del hidrógeno con elementos no metálicos:

Fórmula	Nomenclatura de composición	Nomenclatura tradicional
	Trihidruro de boro	
		Metano
		Amoníaco
H ₂ O		
PH ₃		
		Silano

5. Completa la tabla de combinaciones binarias de estos haluros de hidrógeno:

Fórmula	Nomenclatura de composición	En disolución acuosa
HF		
	Sulfuro de dihidrógeno	
		Ácido clorhídrico
H ₂ Se		
		Ácido bromhídrico

6. Completa la tabla de combinaciones binarias entre no metal y no metal:

Fórmula	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación
BrF ₃		
		Cloruro de carbono (IV)
	Heptafluoruro de yodo	
SF ₆		
	Diyoduro de selenio	

7. Completa la tabla de combinaciones binarias entre metal y no metal:

Fórmula	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación
KCl		
	Fosfuro de aluminio	
		Nitruro de hierro (II)
MgS		
	Diyoduro de calcio	
Na ₂ S		
		Yoduro de plomo (IV)

8. Completa la tabla de hidróxidos:

Fórmula	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación
KOH		
		Hidróxido de plomo (IV)
	Hidróxido de plata	
CuOH		
	Trihidróxido de cobalto	
	Dihidróxido de cinc	