

EJERCICIOS DE REPASO: FORMULACIÓN INORGÁNICA

COMPUESTOS BINARIOS

COMBINACIONES BINARIAS CON OXÍGENO

1º) Nombra los compuestos siguientes por todas las nomenclaturas estudiadas en clase:

BaO		
Cu ₂ O		
Na ₂ O		
CoO		
FeO		
Fe ₂ O ₃		
CrO		
Cr ₂ O ₃		
HgO		
Hg ₂ O		
OCl ₂		
O ₃ Cl ₂		
O ₅ Cl ₂		
O ₇ Cl ₂		
SO		
SO ₂		
SO ₃		
O Br ₂		
O ₃ Br ₂		
O ₇ Br ₂		
SeO		
CO ₂		
TeO ₂		
TeO		
O I ₂		
TeO		
O ₅ I ₂		
N ₂ O		
P ₂ O		
SeO ₃		
As ₂ O ₃		
CO		
N ₂ O ₅		
N ₂ O ₃		
Na ₂ O ₂		
CaO ₂		
Ag ₂ O ₂		

2º) Formular los compuestos que se indican:

1. Dióxido de carbono
2. Pentaóxido de dinitrógeno
3. Trióxido de difósforo
4. Heptaóxido de dibromo
5. Monóxido de nitrógeno
6. Óxido de azufre (4+)
7. Óxido de fósforo (5+)
8. Óxido de nitrógeno (5+)
9. Óxido de cloro (1+)
10. Pentaóxido de dicloro
11. Óxido de selenio (6+)
12. Óxido de yodo (3+)
13. Peróxido de estroncio
14. Dióxido de dilitio

COMBINACIONES BINARIAS CON HIDRÓGENO

HIDRÓGENO+METALES

3º) Completa la tabla:

	Prefijos multiplicadores	Número de carga
LiH		
CuH		
CuH ₂		
AuH ₃		
CrH ₃		
CrH ₂		
ZnH ₂		
AlH ₃		
MgH ₂		
CoH ₃		
CoH ₂		
BeH ₂		
CdH ₂		

4º) Escribir los compuestos que se nombran:

1. Hidruro de potasio
2. Hidruro de hierro (2+)
3. Hidruro de aluminio

4. Hidruro de plata
5. Hidruro de calcio
6. Hidruro de magnesio
7. Hidruro de estaño (4+)
8. Hidruro de sodio
9. Hidruro de bario
10. Hidruro de platino (4+)
11. Hidruro de plomo (2+)
12. Hidruro de mercurio (1+)

HIDRÓGENO + NO METALES

HF		
HCl		
HBr		
	Teluro de hidrógeno	
	Yoduro de hidrógeno	
H ₂ Se (Aq)		
HI (Aq)		
		Ácido sulfhídrico
		Ácido telurhídrico

OTRAS COMBINACIONES BINARIAS

SALES BINARIAS: METAL+ NO METAL NO METAL + NO METAL

FeCl ₂			
MnS			
Cu ₂ Te			
AlF ₃			
Fe ₂ S ₃			
CuI			
LiF			
CaF ₂			
CuBr ₂			
CuBr			

7º) Formula los compuestos que se indican:

1. Fluoruro de cobre (2+)
2. Sulfuro de cromo (3+)
3. Tricloruro de hierro

4. Dibromuro de cobre
5. Tetrafluoruro de silicio
6. Cloruro de hierro (2+)
7. Bromuro de sodio
8. Difluoruro de calcio
9. Cloruro de aluminio

COMPUESTOS TERNARIOS

HIDRÓXIDOS

LiOH		
	(Mono)hidróxido de sodio	
Be(OH) ₂		
		Hidróxido de potasio
Sr(OH) ₂		
	(Mono) hidróxido de rubidio	
Ca(OH) ₂		
	Dihidróxido de cromo	
	Heptahidróxido de manganeso	
Fe(OH)		