

Ejercicios

FORMULACIÓN – ÓXIDOS

1. Formula:

- a) Óxido de plomo (IV)
- b) Trióxido de azufre
- c) Óxido de boro
- d) Óxido de zinc
- e) Óxido de níquel (III)
- f) Trióxido de selenio
- g) Óxido de plata
- h) Óxido de mercurio (II)
- i) Óxido de cromo (VII)
- j) Óxido de carbono
- k) Óxido de nitrógeno (V)
- l) Dióxido de platino

2. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en nº romano
CaO		
Na ₂ O		
Al ₂ O ₃		
FeO		
Fe ₂ O ₃		
K ₂ O		
Ga ₂ O ₃		
Co ₂ O ₃		
NO ₂		
Cs ₂ O		
CO ₂		
PbO		

FORMULACIÓN – HALUROS DEL OXÍGENO

3. Completa:

	Con prefijos multiplicadores
OBr ₂	
	Dibromuro de trioxígeno
OCl ₂	
	Diyoduro de pentaóxígeno
	Dicloruro de heptaóxígeno
OF ₂	

FORMULACIÓN – PERÓXIDOS

4. Fórmula:

- a) Dióxido de dihidrógeno
- b) Peróxido de litio
- c) Dióxido de cobalto
- d) Peróxido de bario
- e) Dióxido de disodio
- f) Peróxido de estroncio
- g) Dióxido de dicobre
- h) Peróxido de rubidio
- i) Peróxido de cobre (II)
- j) Dióxido de dioro
- k) Dióxido de dipotasio
- l) Peróxido de magnesio

5. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en nº romano
FeO_2		
NiO_2		
Li_2O_2		
BaO_2		
CaO_2		
PtO_2		
H_2O_2		
Ag_2O_2		
ZnO_2		
CdO_2		
Fe_2O_6		
Ni_2O_6		

FORMULACIÓN – HIDRURROS

6. Fórmula:

- a) Hidruro de litio
- b) Dihidruro de platino
- c) Hidruro de platino (IV)
- d) Hidruro de calcio
- e) Hidruro de sodio
- f) Hidruro de aluminio
- g) Hidruro de potasio
- h) Hidruro de litio
- i) Dihidruro de bario
- j) Hidruro de plata
- k) Hidruro de cesio
- l) Hidruro de hierro (II)

7. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en nº romano
FrH		
NiH ₂		
NaH		
BH ₃		
AuH ₃		
FeH ₃		
MgH ₂		
CoH ₂		
GeH ₄		
FeH ₂		
HgH ₂		
MnH ₇		

FORMULACIÓN - OTRAS COMBINACIONES BINARIAS DEL HIDRÓGENO

8. Completa:

	Con prefijos multiplicadores	En disolución acuosa
HI		
	Telururo de hidrógeno	
H ₂ Se		
	Cloruro de hidrógeno	
HBr		
		Ácido sulfhídrico
HF		

9. Completa:

	Con prefijos multiplicadores	Nombre tradicional
SbH ₃		
	Tetrahidruro de silicio	
		Metano
BH ₃		
		Arsano
	Trihidruro de fósforo	
NH ₃		

FORMULACIÓN – OTRAS COMBINACIONES BINARIAS

10. Formula:

- a) Tetracloruro de estaño
- b) Sulfuro de aluminio
- c) Cloruro de sodio
- d) Yoduro de potasio
- e) Dibromuro de hierro
- f) Carburo de magnesio
- g) Cloruro de fósforo (III)
- h) Fluoruro de calcio
- i) Nitruro de manganeso (II)
- j) Trisulfuro de dihierro
- k) Sulfuro de manganeso
- l) Fluoruro de cobalto (III)

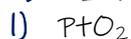
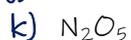
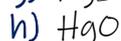
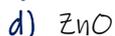
11. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en n° romano
PCl ₅		
IF ₇		
SI ₂		
NCl ₃		
N ₂ S ₅		
SiS ₂		
IF ₃		
TeI ₄		
As ₂ S ₃		
BCl ₃		
CCl ₄		
I ₂ Br		

Soluciones

FORMULACIÓN – ÓXIDOS

1. Formula:



2. Nombrar:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en n° romano
CaO	Óxido de calcio	Óxido de calcio
Na_2O	Óxido de disodio	Óxido de sodio
Al_2O_3	Trióxido de dialuminio	Óxido de aluminio
FeO	Óxido de hierro	Óxido de hierro (II)
Fe_2O_3	Trióxido de dihierro	Óxido de hierro (III)
K_2O	Óxido de dipotasio	Óxido de potasio
Ga_2O_3	Trióxido de digalio	Óxido de galio
Co_2O_3	Trióxido de dicobalto	Óxido de cobalto (III)
NO_2	Dióxido de nitrógeno	Óxido de nitrógeno (IV)
Cs_2O	Óxido de dicesio	Óxido de cesio
CO_2	Dióxido de carbono	Óxido de carbono (IV)
PbO	Óxido de plomo	Óxido de plomo (II)

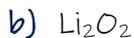
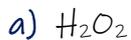
FORMULACIÓN – HALUROS DEL OXÍGENO

3. Completa:

	Con prefijos multiplicadores
OBr_2	Dibromuro de oxígeno
O_3Br_2	Dibromuro de trioxígeno
OCl_2	Cloruro de dioxígeno
O_5I_2	Diioduro de pentaóxígeno
O_7Cl_2	Dicloruro de heptaóxígeno
OF_2	Difluoruro de oxígeno

FORMULACIÓN – PERÓXIDOS

4. Formula:

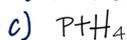


5. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en n° romano
FeO_2	Dióxido de hierro	Peróxido de hierro (II)
NiO_2	Dióxido de níquel	Peróxido de níquel (II)
Li_2O_2	Dióxido de dilitio	Peróxido de litio
BaO_2	Dióxido de bario	Peróxido de bario
CaO_2	Dióxido de calcio	Peróxido de calcio
PtO_2	Dióxido de platino	Peróxido de platino (II)
H_2O_2	Dióxido de dihidrógeno	Peróxido de hidrógeno
Ag_2O_2	Dióxido de diplata	Peróxido de plata
ZnO_2	Dióxido de cinc	Peróxido de cinc
CdO_2	Dióxido de cadmio	Peróxido de cadmio
Fe_2O_6	Hexaóxido de dihierro	Peróxido de hierro (III)
Ni_2O_6	Hexaóxido de diníquel	Óxido de níquel (III)

FORMULACIÓN – HIDRUROS

6. Formula:



7. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en nº romano
FrH	Hidruro de francio	Hidruro de francio
NiH ₂	Dihidruro de níquel	Hidruro de níquel (II)
NaH	Hidruro de sodio	Hidruro de sodio
BH ₃	Trihidruro de boro	Hidruro de boro
AuH ₃	Trihidruro de oro	Hidruro de oro (III)
FeH ₃	Trihidruro de hierro	Hidruro de hierro (III)
MgH ₂	Dihidruro de magnesio	Hidruro de magnesio
CoH ₂	Dihidruro de cobalto	Dihidruro de cobalto
GeH ₄	Tetrahidruro de germanio	Hidruro de germanio (IV)
FeH ₂	Dihidruro de hierro	Hidruro de hierro (II)
HgH ₂	Dihidruro de mercurio	Hidruro de mercurio (II)
MnH ₇	Heptahidruro de manganeso	Hidruro de manganeso (VII)

FORMULACIÓN - OTRAS COMBINACIONES BINARIAS DEL HIDRÓGENO

8. Completa:

	Con prefijos multiplicadores	En disolución acuosa
HI	Yoduro de hidrógeno	Ácido yodhídrico
H ₂ Te	Telururo de dihidrógeno	Ácido telurhídrico
H ₂ Se	Selenuro de dihidrógeno	Ácido selenhídrico
HCl	Cloruro de hidrógeno	Ácido clorhídrico
HBr	Bromuro de hidrógeno	Ácido bromhídrico
H ₂ S	Sulfuro de dihidrógeno	Ácido sulfhídrico
HF	Fluoruro de hidrógeno	Ácido fluorhídrico

9. Completa:

	Con prefijos multiplicadores	Nombre tradicional
SbH ₃	Trihidruro de antimonio	Estibano
SiH ₄	Tetrahidruro de silicio	Silano
CH ₄	Tetrahidruro de carbono	Metano
BH ₃	Trihidruro de boro	Borano
AsH ₃	Trihidruro de arsénico	Arsano
PH ₃	Trihidruro de fósforo	Fosfano
NH ₃	Trihidruro de nitrógeno	Amoniaco

FORMULACIÓN – OTRAS COMBINACIONES BINARIAS

10. Formula:

- a) SnCl_4
- b) Al_2S_3
- c) NaCl
- d) KI
- e) FeBr_2
- f) Mg_2C

- g) PCl_3
- h) CaF_2
- i) Mn_3N_2
- j) Fe_2S_3
- k) MnS
- l) CoF_3

11. Nombre:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en n° romano
PCl_5	Pentacloruro de fósforo	Cloruro de fósforo (V)
IF_7	Heptafluoruro de yodo	Fluoruro de yodo (VII)
SI_2	Diyoduro de azufre	Yoduro de azufre (II)
NCl_3	Tricloruro de nitrógeno	Cloruro de nitrógeno (III)
N_2S_5	Pentasulfuro de dinitrógeno	Sulfuro de nitrógeno (V)
SiS_2	Disulfuro de silicio	Sulfuro de silicio
IF_3	Trifluoruro de yodo	Fluoruro de yodo (III)
TeI_4	Tetrayoduro de telurio	Yoduro de telurio (IV)
As_2S_3	Trisulfuro de diarsénico	Sulfuro de arsénico (III)
BCl_3	Tricloruro de boro	Cloruro de boro
CCl_4	Tetracloruro de carbono	Cloruro de carbono (IV)
IBr	Bromuro de yodo	Bromuro de yodo (I)