

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 n° 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. Formula:

- 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 n° 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 – HIDRUROS

6. Formula:

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

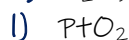
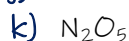
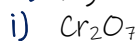
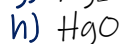
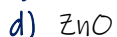
11. Nombra:

	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)

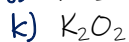
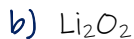
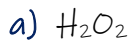
FORMULACIÓN – HALUROS DEL OXÍGENO

3. Completar:

	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:

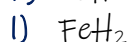
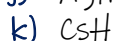
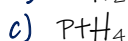


5. Nombra:

	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 litio	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 hidrógeno	Peróxido de hidrógeno
Ag_2O_2	Dióxido de plata	Peróxido de plata
ZnO_2	Dióxido de cinc	Peróxido de cinc
CdO_2	Dióxido de cadmio	Peróxido de cadmio
Fe_2O_6	Hexaóxido de hierro	Peróxido de hierro (III)
Ni_2O_6	Hexaóxido de níquel	Óxido de níquel (III)

FORMULACIÓN – HIDRUROS

6. Formula:



7. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en n° 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	Amoníaco

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. Nombra:

	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)