



EJERCICIOS – SOLUCIONES

FORMULACIÓN – ÓXIDOS

1. Formula:



2. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en nº 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 trióxígeno
OCl_2	Cloruro de dióxígeno



O_5I_2	Diyoduro de pentaóxigeno
O_7Cl_2	Dicloruro de heptaóxigeno
OF_2	Difluoruro de oxígeno

FORMULACIÓN - PERÓXIDOS

4. Formula:

- | | |
|--------------|--------------|
| a) H_2O_2 | g) Cu_2O_2 |
| b) Li_2O_2 | h) Rb_2O_2 |
| c) CoO_2 | i) CuO_2 |
| d) BaO_2 | j) Au_2O_2 |
| e) Na_2O_2 | k) K_2O_2 |
| f) SrO_2 | l) MgO_2 |

5. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en nº 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:

- | | |
|------------|------------|
| a) LiH | f) AlH_3 |
| b) PtH_2 | g) KH |
| c) PtH_4 | h) LiH |
| d) CaH_2 | i) BaH_2 |
| e) NaH | j) AgH |



k) CsH

l) FeH₂

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	Teluro 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. Fórmula:

- 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 nº 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)