



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 heptaoxígeno
OF ₂	

FORMULACIÓN - PERÓXIDOS

4. Formula:

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

5. Nombra:

	Con prefijos multiplicadores	Con números de oxidación en nº romano
FeO ₂		
NiO ₂		
Li ₂ O ₂		
BaO ₂		
CaO ₂		
PtO ₂		
H ₂ O ₂		
Ag ₂ O ₂		
ZnO ₂		
CdO ₂		
Fe ₂ O ₆		
Ni ₂ O ₆		

FORMULACIÓN - HIDRUROS

6. Formula:

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

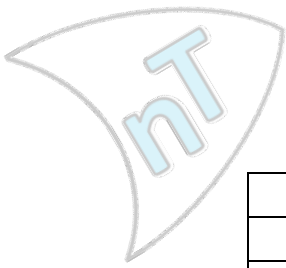
FORMULACIÓN - OTRAS COMBINACIONES BINARIAS DEL HIDRÓGENO

8. Completa:

	Con prefijos multiplicadores	En disolución acuosa
HI		
	Telururo de 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 nº 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		
IBr		