

SEMINARIO DE FORMULACIÓN QUÍMICA INORGÁNICA

1. Formula o nombra los siguientes compuesto binarios mediante las dos nomenclatura estequiometrica que conoces

Dióxido de carbono

Oxígeno

Trifluoruro de Boro

Monóxido de carbono

Óxido de carbono (IV)

Hidruro de francio

Monohidruro de cobre

Óxido de dinitrógeno

Dihidruro de magnesio

Cloro

Heptaóxido de diyodo

Amoniac

Ácido sulfhídrico

Óxido de dicloro

Sulfuro de calcio

Hidruro de níquel (III)

Dihidruro de estroncio

Ozono

Óxido de hierro (II)

Yoduro de bario

Bromuro de hierro (II)

Sufuro de cobre (II)

FeH_3

CuH

BH_3

BaO

CCl_4

PCL_5

H_2O

CaO

LiH

H_2O_2

Li_2O

BaH_2

FeI₂
ZnH₂
K₂S
CuH₂ BeCl₂
FeO
AlH₃
NaCl
Cu₂O
K₃N
MgS
FeH₂
HF
HI

2. Formula o nombra los siguientes compuestos ternarios mediante las dos nomenclaturas estequiométrica que conoces

Monohidróxido de cobre
Dihidróxido de hierro
Hidróxido de cinc
Ácido nitroso
Ácido peryódico
Ácido carbónico
Ácido nítrico
Ácido bromoso
Hidrogeno(tetraoxidobromato)
Ácido fosfórico
Ácido permangánico
Dihidrogeno(trioxidocarbonato)
Dihidrogeno(tetraoxidosulfato)
Dihidrogeno(trioxidosulfato)
Hidrogeno(trioxidonitrato)
Hidrogeno(tetraoxidobromato)
Hidrogeno(monooxidoclorato)
Dihidrogeno(heptaoxidodicromato)
Cu(OH)
HBrO₂
HIO₄ LiOH
Ba(OH)₂
Fe(OH)₃

HClO
HBr₃
H₂Cr₂O₇
HNO₃
HCO₃
H₂SO₄
HNO₂
H₂SO₃
H₃PO₄
HMnO₄
HCrO₄
RbOH
Sr(OH)₂

3. Nombra o formula los siguientes iones:

ClO₃⁻
BrO⁻
Na⁺
S²⁻
Mg²⁺
PO₄³⁻
ClO₂⁻
IO₄⁻
Cl⁻
Se²⁻
Cl⁻ Cation oro (I)
Anion nitrato
Anion carbonato
Anion Yoduro
Anion hipoclorito
Anion cloroso
Anion perbromato
Cation hierro (III)
Cation cobre (I)
Cation cadmio
Anion sulfuro
Anion nitruro

4. Nombra o formula según proceda:

Permanganato de calcio

Bis(Tetraoxidofosfato) de trihierro

Monooxidoyodato de litio

Bis(trioxidonitrato) de hierro

Tetroxidocromato de dipotasio

Hidrogenotetraoxidosulfato de cobre

KClO_3

NaIO

NH_4NO_3

KMnO_4

NaHCO_3

$\text{Fe}(\text{HCO}_3)_3$

CoSO_4