

EJERCICIOS FORMULACION INORGÁNICA

1. COMPUESTOS BINARIOS

1.1 OXIDOS Y PEROXIDOS

NOMBRAR O FORMULAR, SEGÚN EL CASO, LOS SIGUIENTES COMPUESTOS

HgO	N ₂ O ₅
Óxido de estaño (IV)	Peróxido de sodio
Dióxido de carbono	SO ₂
SO ₃	
Peróxido de litio	Óxido de nitrógeno (IV)
Tetróxido de trihierro	CO ₂
Trióxido de azufre	SiO ₂
CO	Tetróxido de dinitrógeno
Óxido de disodio	Óxido de magnesio
Óxido de fósforo (V)	CaO
MgO	Al ₂ O ₃
K ₂ O ₂	Dióxido de estaño
Peróxido de bario	Dióxido de nitrógeno
NO	Óxido de cobalto (III)
Óxido de bario	MnO ₂
Cl ₂ O	Dióxido de titanio
Fe ₂ O ₃	Li ₂ O
Peróxido de cobre (I)	Óxido de hierro (III)
Cu ₂ O	Óxido de plata
Peróxido de potasio	Cl ₂ O ₇
Óxido de cromo (III)	BaO ₂
Pentaóxido de dicloro	Óxido de cobre (I)

Cl_2O_5	Monóxido de carbono
ZnO	Óxido de platino (IV)
CuO	Óxido de antimonio (III)
Na_2O_2	Dióxido de azufre
Óxido de vanadio (V)	Bi_2O_3

1.2. HIDRUIROS

Ácido fluorhídrico	HCl
Yoduro de hidrógeno	H_2S
Hidruro de cobre (II)	CaH_2
HI	Hidruro de fósforo (III)
Hidruro de potasio	BeH_2
SiH_4	Hidruro de berilio
CuH_2	Fluoruro de hidrógeno
H_2Se	Sulfuro de hidrógeno

1.3 COMBINACIONES BINARIAS ENTRE NO METALES

TiCl_4	NH_3
PCl_5	PCl_3
SiF_4	IF
PBr_3	Tetrafluoruro de dinitrógeno

1.4 SALES BINARIAS

MnS	Sulfuro de bismuto (III)
SrCl_2	Cloruro de amonio
Bromuro de plata	BaCl_2
Al_4C_3	Sulfuro de bario
Cloruro de hierro (III)	Fluoruro de calcio

NaF	KF
LiF	NaCl
NaBr	MgS
CaS	Ca ₂ C
Al ₄ C ₃	Cloruro sódico o de sodio
Cloruro potásico o de potasio	AgCl
Cloruro de cinc	Cloruro de estaño (II)
Cloruro de manganeso (II)	Cloruro de estaño (IV)
Cloruro de calcio	Dicloruro de calcio
ICl	FeBr ₂
Cloruro de aluminio	CuCl ₂
NH ₄ Br	KBr
Fluoruro de calcio	MnCl ₂
Sulfuro de cadmio	CsBr
Bromuro de magnesio	Sulfuro de litio
Trifluoruro de boro	Bromuro de potasio
Cloruro de cobalto (II)	Carburo de calcio
Cloruro de plomo (II)	Bromuro de plomo (II)
Sulfuro de Aluminio	Yoduro potásico
Sulfuro de plata	Sulfuro de cobre (II)
SbCl ₅	SbCl ₃
CaI ₂	BF ₃
BCl ₃	Fluoruro de plata
CrBr ₃	Na ₂ S
Sulfuro de arsénico (V)	NH ₄ Cl
Fluoruro de calcio	Fluoruro de vanadio (III)

2. HIDRÓXIDOS

Hidróxido de hierro (III)

Hidróxido de calcio

Hidróxido de plomo (II)

Hidróxido de aluminio

Hidróxido de potasio

Hidróxido de magnesio

Ba(OH)₂

Hidróxido de níquel (III)

Hidróxido de cobre (II)

Sr(OH)₂

Hidróxido de cesio

NH₄OH

Ca(OH)₂

Cd(OH)₂

NaOH

Hidróxido de rubidio

Hidróxido de cinc

Hidróxido de plata

Hidróxido de cadmio

Hidróxido de estaño (II)

3. OXOÁCIDOS

Ácido cloroso

HNO₃

HClO₄

Tetraoxosulfato (VI) de hidrógeno

HClO₃

Trioxonitrato (V) de hidrógeno

Ácido oxoclorato de hidrógeno

Ácido tetraoxocrómico (VI)

HIO

HMnO₄

Ácido ortofosfórico

HNO₂

HClO

H₂SO₄

HIO₃

Ácido fosfórico

Ácido dioxoclórico (III)

HIO₄

Acido clórico

Ácido nitroso

H₂CrO₄

Ácido mangánico

H₃BO₃

H₂SeO₃

4. OXOSALES

Nitrato amónico

NaClO

Perclorato de hierro (III)

Cromato de plata

Ca(IO₄)₂

BaCO₃

(NH₄)₂SO₄

Nitrato de bismuto

Nitrato potásico

Sulfato de sodio

Clorato potásico

Sulfato potásico

Hipoclorito de sodio

Sulfato de manganeso (II)

Sulfito de sodio

Peryodato de potasio

KMnO₄

Dioxonitrato (III) de sodio (nitrito sódico)

Pb(NO₃)₂

Pb(IO₃)₂

Carbonato de bario

Yodato de plomo (II)

Ag₂SO₄

Dicromato potásico

Carbonato de plata

NaBrO

Nitrito de potasio

Carbonato de sodio

Zn(NO₂)₂

Nitrato de manganeso (II)

Permanganato de potasio

Sulfato de cobre (II)

Sulfato de cromo (III)

Cromato potásico

Nitrito amónico

Carbonato de calcio

Sulfato de hierro (II)

Pb(NO₃)₂

Sulfato de estaño (II)

Clorato de oro (III)

KIO₃

Nitrato de platino (II)

Nitrato de plata

Sulfato de plata

Sulfato de magnesio

Nitrito de sodio	NaNO_3
CoSO_4	Perclorato de magnesio
MnSO_3	$\text{Cd}(\text{NO}_3)_2$
$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$	Nitrito de hierro (II)
Tetraoxosulfato (VI) de aluminio (sulfato de aluminio)	
Nitrato de cinc	Clorato de hierro (II)
Sulfato de cromo (III)	Perclorato de potasio
Tetraoxosulfato (VI) de hierro (III)	
$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$	Fosfato de calcio
BaSO_4	KNO_3
Sulfato de amonio	AgBO_2
NO_3^-	K_2MnO_4
Li_2SO_4	Cromato de mercurio (II)
NaNO_2	$\text{Ca}(\text{ClO})_2$
Nitrito de cesio	Yodato de calcio
Carbonato de magnesio	HgSO_3

5. SALES ÁCIDAS

NaHCO_3	NaH_2PO_4
Fosfato amónico diácido	CaHPO_4
$\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$	LiHCO_3
Na_2HPO_4	$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
$\text{Fe}(\text{HSO}_4)_2$	Hidrogeno sulfato de potasio