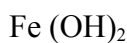
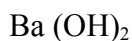
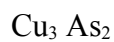
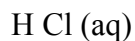


Ejercicios de formulación. 4º E.S.O.

1º Nombra los siguientes compuestos binarios y oxoácidos:



2º Formula los siguientes compuestos:

ácido hiponitroso

tetraoxoclorato(VII) de hidrógeno

trioxonitrato(V) de hidrógeno

ácido clórico

monosulfuro de disodio

ácido telúrico

ácido clorhídrico

óxido de cobre (I)

ácido nítrico

trióxido de wolframio

yoduro de hidrógeno

hidróxido de calcio (II)

monobromato(I) de hidrógeno

trioxosulfato(IV) de dihidrógeno

dióxido de estaño

ácido selénico

dioxonitrato(V) de hidrógeno

tetraoxosulfato(VI) de dihidrógeno

dicloruro de magnesio

sulfuro de mercurio (I)

trihidruro de boro

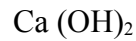
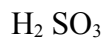
ácido brómico

Física y Química. Ejercicio formulación

Nombre:

Grupo: 4º

Nombrad los siguientes compuestos binarios y ácidos ternarios:



Formulad los siguientes compuestos:

hidruro de rubidio (I)

bromuro de plata (I)

monoarseniuro de galio

dihidróxido de cobalto

monofluoruro de hidrógeno

pentaóxido de dicloro

hidróxido de sodio (I)

tetracloruro de carbono

ácido clorhídrico

tetraoxosulfato(VI) de hidrógeno

tetraoxoclorato(VII) de hidrógeno

ácido hipobromoso

ácido nítrico

trioxosulfato(IV) de hidrógeno

monoxoclorato(I) de hidrógeno

ácido peryódico

1° Nombra los siguientes compuestos:

Na_2O
 HNO_3
 CaH_2
 UF_6
 HCl
 Al_2S_3
 CdH_2
 Cu_3As_2
 H_2SeO_4
 H_2S
 Ni_2O_3
 H_2SO_3
 Bi_2O_5
 TiCl_4
 NiH_2
 HIO_4
 SiO_2
 CaSO_4
 KMnO_4

Ba(OH)_2
 KH
 LiF
 HClO_4
 NH_3
 ZnO
 Fe(OH)_2
 P_2O_5
 HIO
 H_2TeO_4
 MgH_2
 P_2O_5
 KMnO_4
 HBr
 Ca(OH)_2
 BeCl_2
 $\text{Mg(ClO}_3)_2$
 NaClO
 HIO_2

2° Formula los siguientes compuestos:

óxido de cobre (I)
ácido nítrico
trioxido de wolframio
ácido iodhídrico
hidruro de rubidio (I)
monoarseniuro de galio
fluoruro de hidrógeno
hidróxido de sodio (I)
ácido hiponitroso
tetraoxoclorato(VII) de hidrógeno
trioxonitrato(V) de hidrógeno
clorato de potasio
sulfato de disodio
telurato de plomo (IV)
ácido clorhídrico
trioxoyodato(V) de hidrógeno

dicloruro de magnesio
sulfuro de mercurio (I)
trihidruro de boro
ácido brómico
bromuro de plata (I)
dihidróxido de cobalto
pentaóxido de dicloro
tetracloruro de carbono
hidróxido de calcio (II)
monoxobromato(I) de calcio
trioxosulfato(IV) de sodio
dióxido de estaño
seleniato de cobre(I)
dioxonitrato(V) de mercurio(II)
sulfato de aluminio(III)
trioxocarbonato(IV) de calcio(II)

1° Nombra los siguientes compuestos:

Na₂O
K₂SO₄
CaH₂
UF₆
HCl
Al₂S₃
CdH₂
Cu₃As₂
H₂SeO₄
HIO
K₂CrO₄
Ba(NO₃)₂
H₂TeO₄
CaCrO₄
SiO₂
BaCO₃

Ra(OH)₂
HNO₃
LiF
HClO₄
NH₃
ZnO
Fe(OH)₂
P₂O₅
CS₂SO₄
H₃PO₄
H₂S
NaHCO₃
Al₂(SO₄)₃
MgCO₃
HClO
NaNO₃

2° Formula los siguientes compuestos:

óxido de cobre (I)
permanganato de potasio
sulfuro de mercurio (I)
sulfato de cobre (II)
ácido iodhídrico
ácido brómico
hidruro de rubidio (I)
arseniuro de galio
dihidróxido de cobalto
hipoclorito de sodio
pentaóxido de dicloro
tetracloruro de carbono
carbonato de potasio
hidróxido de calcio (II)
difluoruro de zinc
tetraoxosulfato(VI) de magnesio(II)
dioxoclorato(III) de litio
Trioxonitrato(V) de sodio

dicloruro de magnesio
ácido nitroso
trióxido de wolframio
trihidruro de boro
metano
periodato de rubidio
bromuro de plata (I)
sulfito de sodio
fluoruro de hidrógeno
nitrato de zinc (II)
hidróxido de sodio (I)
agua oxigenada
ácido hiponitroso
clorito de estaño(IV)
Sulfito de cobalto(III)
ioduro de potasio
monoxoyodato(I) de berilio(II)
permanganato de potasio

1° Formula:

cloruro de potasio
ácido sulfúrico
óxido de zinc
ácido clorhídrico
dicloruro de cadmio
hidróxido de sodio
hidruro de cobre (II)
nitrato de aluminio(III)
sulfito de potasio
óxido de berilio
cromato de litio
sulfuro de hierro (III)
tetraoxosulfato(VI) de níquel(III)
dioxonitrato(III) de sodio
cloruro de cobalto(III)
ácido nítrico
permanganato de potasio
nitrato de hierro(III)
dicloruro de calcio
hidróxido potásico
óxido de cloro(VII)
cromato de potasio
clorato de calcio
fluoruro de potasio
sulfuro de hidrógeno
hidruro de mercurio(II)

2° Nombra:

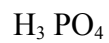
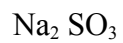
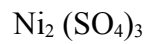
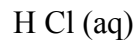
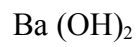
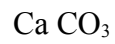
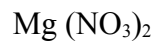
$H_2 TeO_4$
 $Rb Cl$
 $K_2 O$
 $Ag NO_3$
 $P_2 O_5$
 $K H$
 $H Cl$
 $Ba (OH)_2$
 $H NO_2$
 $Ca CO_3$
 $H_3 PO_4$
 $Na ClO$
 $N O$
 $Na Cl$
 N_2O
 $Li F$
 $H_2 SO_3$
 $Si O_2$
 $U F_6$
 $Ni_2 (SO_4)_3$
 $Be SO_4$
 $S O_3$
 $H ClO_4$
 $N Cl_3$
 $H_2 SO_3$
 $Mg CO_3$

Física y Química. Ejercicio formulación

Nombre:

Grupo: 4º

Nombra los siguientes compuestos:



Formula los siguientes compuestos:

tetraoxosulfato(VI) de magnesio(II)

monoyoduro de potasio

trihidruro de boro

monoxoyodato(I) de berilio(II)

permanganato de potasio

cloruro de magnesio

ácido nítrico

óxido de azufre(VI)

ácido yodhídrico

sulfuro de plata

sulfato de cobalto(III)

ácido hipoyodoso

perclorato de cadmio

ácido peryódico

tetracloruro de carbono

ácido sulfhídrico

hidruro de rubidio

nitrate de cobre (II)

ácido bromoso

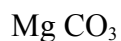
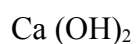
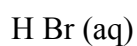
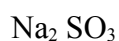
ácido hiposulfuroso

Física y Química. Ejercicio formulación y ajuste de reacciones.

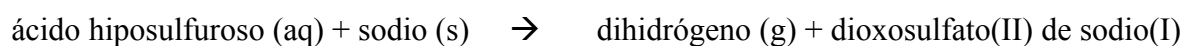
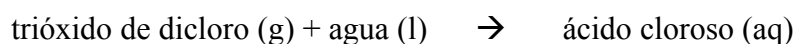
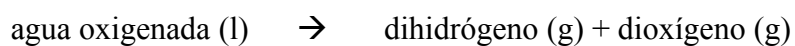
Nombre:

Grupo: 4º

Nombrad los siguientes compuestos:



Ajustad las siguientes reacciones químicas, apuntando además el tipo de cada reacción, según el tipo de agrupamiento de sus átomos:



Formulad los siguientes compuestos:

Ácido sulfúrico

sulfato de zinc(II)

monofluoruro de hidrógeno

hidróxido de sodio (I)

ácido clorhídrico

nitrate de cobre (II)

ácido nítrico

monoclorato(I) de hidrógeno

trioxosulfato(IV) de sodio(I)

telurato de estaño(IV)

bromuro de plata (I)

dihidróxido de cobalto

pentaóxido de dicloro

tetracloruro de carbono

hidruro de rubidio (I)

ácido hipobromoso

trioxosulfato(IV) de dihidrógeno

ácido peryódico

hipoclorito de sodio

trióxido de dialuminio

Física y Química. 2º Ejercicio formulación

Nombre:

Grupo: 4º

Nombra los siguientes compuestos:

Na ClO

H IO₃

S O₃

Mg (OH)₂

K H

H₂ S (aq)

Mn O₂

H₂ SO₄

Mg (NO₃)₂

Ca CO₃

Ni SO₄

Zn₃ N₂

Na OH

Na₂ CrO₄

K IO₄

Al₂ (SO₃)₃

B F₃

H Cl

H BrO₂

H₂ O₂

Co (ClO₃)₃

Formula los siguientes compuestos:

Ácido nítrico

Ácido clorhídrico

Hidróxido de sodio

Óxido de bromo (V)

Sulfato de rubidio

Nitrato de cadmio

Ácido hipocloroso

Cloruro de plata

Tetraoxoclorato(VII) de sodio

Dicloruro de níquel

Trioxoclorato(V) de hidrógeno

Trióxido de dialuminio

Dihidróxido de cobre

Trioxosulfato(IV) de sodio

Sulfuro de carbono (IV)

Hipoclorito de potasio

Monóxido de carbono

Clorito de plata

Peryodato de berilio

Nitrito de cinc