

CURSO DE AMBIENTACIÓN 2022-QUÍMICA
TRABAJO PRACTICO N° 1
COMPUESTOS BINARIOS

A) OBTENGA COMBINACIONES DEL HIDRÓGENO CON METAL (HIDRUROS METÁLICOS) A PARTIR DE SUS ELEMENTOS QUÍMICOS. REALICE ECUACIÓN QUÍMICA

- 1) Hidruro de Calcio
- 2) Hidruro de Sodio.
- 3) Hidruro de Aluminio
- 4) Hidruro de cobre(II)

B) FORME COMBINACIONES DEL HIDRÓGENO CON NO METAL (NOMBRES ESPECIALES) A PARTIR DE SUS ELEMENTOS QUÍMICOS. REALICE ECUACIÓN QUÍMICA

- 1) Estibamina
- 2) Fosfamina
- 3) Amoníaco
- 4) Arsenamina
- 5) Metano
- 6) Agua

C) SINTETICE COMBINACIONES DEL HIDRÓGENO CON NO METAL (HIDRUROS NO METÁLICOS CON REACCION ÁCIDA) A PARTIR DE SUS ELEMENTOS QUÍMICOS. REALICE ECUACIÓN QUÍMICA

- 1) Cloruro de Hidrógeno
- 2) Ácido Iohídrico
- 3) Ácido Sulfhídrico

D) OBTENGA COMBINACIONES DEL OXÍGENO CON NO METAL (ÓXIDOS NO METÁLICOS) A PARTIR DE SUS ELEMENTOS QUÍMICOS. REALICE ECUACIÓN QUÍMICA:

- 1) Óxido de Yodo (V)
- 2) Óxido de Nitrógeno (III)
- 3) Óxido de Nitrógeno (V)
- 4) Óxido de Cloro (I)
- 5) Óxido de Antimonio (V)
- 6) Óxido de Fosforo (III)
- 7) Dióxido de Carbono
- 8) Monóxido de Carbono
- 9) Óxido de Azufre (VI)



- 10) Óxido de Azufre (IV)
- 11) Óxido de Cromo (VI)
- 12) Óxido de Cromo (III)
- 13) Óxido de Manganeso(IV)

E) OBTENGA COMBINACIONES DEL OXÍGENO CON METAL (ÓXIDOS METÁLICOS) A PARTIR DE SUS ELEMENTOS QUÍMICOS. REALICE ECUACIÓN QUÍMICA:

- 1) Óxido cúprico
- 2) Óxido cuproso
- 3) Óxido de hierro (II)
- 4) Óxido de Sodio
- 5) Óxido de Bario
- 6) Óxido de Cobalto (III)
- 7) Óxido de Mercurio(I)
- 8) Óxido Mercúrico.
- 9) Óxido de Oro (III)
- 10) Óxido Auroso
- 11) Óxido Plúmbico
- 12) Óxido de Plomo (II)
- 13) Óxido de Niquélico
- 14) Óxido de Plata
- 15) Óxido de Manganeso (II)
- 16) Óxido de Platino (IV)

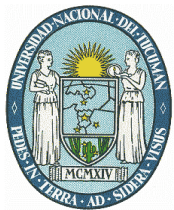
F) OBTENGA LAS SALES BINARIAS A PARTIR DE LA SÍNTESIS DE SUS ELEMENTOS QUÍMICOS. ESCRIBA ECUACIÓN QUÍMICA.

- 1) Fluoruro de Sodio
- 2) Cloruro de Aluminio
- 3) Sulfuro Plumboso
- 4) Sulfuro Plúmbico
- 5) Ioduro de Calcio
- 6) Bromuro Ferroso
- 7) Fluoruro Cúprico
- 8) Sulfuro Mercúrico
- 9) Bromuro de Magnesio
- 10) Cloruro de Bario



G) COMPLETE LAS SIGUIENTES ECUACIONES QUÍMICAS CON LAS FORMULAS CORRESPONDIENTES A COMPUESTOS BINARIOS O ELEMENTOS SEGÚN CORRESPONDA. IGUALE:

- 1) Ácido Clorhídrico + Magnesio \rightarrow Cloruro de Magnesio + Hidrógeno
- 2) Sulfuro Ferroso + Ácido Clorhídrico \rightarrow Cloruro Ferroso + Ácido Sulfhídrico
- 3) Dióxido de Manganeso + Ácido Clorhídrico \rightarrow Cloruro de Manganeso(II) + Cloro + Agua
- 4) Bromuro de Potasio + Cloro \rightarrow Cloruro de Potasio + Bromo
- 5) Ioduro de Sodio + Bromo \rightarrow Bromuro de sodio + Iodo
- 6) Sulfuro de Cinc + Oxígeno \rightarrow Óxido de Cinc + Dióxido de Azufre
- 7) Óxido de Cinc + Monóxido de Carbono \rightarrow Cinc + Dióxido de Carbono
- 8) Sulfuro de Cobre(II) + Oxígeno \rightarrow Dióxido de Azufre + Cobre
- 9) Óxido Cúprico + Hidrógeno \rightarrow Cobre + Agua



CURSO DE AMBIENTACIÓN 2022-QUÍMICA
TRABAJO PRÁCTICO N° 2

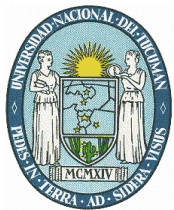
COMPUESTOS TERNARIOS: BASES Y ACIDOS

A) OBTENGA LOS SIGUIENTE HIDRÓXIDOS METÁLICOS A PARTIR DEL ÓXIDO METÁLICO CORRESPONDIENTE SUMÁNDOLE AGUA. IGUALE LA ECUACIÓN QUÍMICA.

- 1) Hidróxido Cúprico
- 2) Hidróxido de Cobre(I)
- 3) Hidróxido de Estroncio
- 4) Hidróxido de Magnesio
- 5) Hidróxido de Hierro(III)
- 6) Hidróxido Ferroso
- 7) Hidróxido de Calcio
- 8) Hidróxido de Aluminio
- 9) Hidróxido de Sodio
- 10) Hidróxido Cobaltoso
- 11) Hidróxido de Niquel(III)
- 12) Hidróxido de Manganeseo(II)
- 13) Hidróxido de Litio
- 14) Hidróxido Plomo(II)
- 15) Hidróxido de Zinc
- 16) Hidróxido Mercúrico
- 17) Hidróxido de Mercurio(I)
- 18) Hidróxido de Cadmio
- 19) Hidróxido de Cesio
- 20) Hidróxido de Manganeseo(III)
- 21) Hidróxido Auroso

B) OBTENGA LOS SIGUIENTE OXOÁCIDOS A PARTIR DEL ÓXIDO NO METÁLICO CORRESPONDIENTE SUMÁNDOLE AGUA. IGUALE LA ECUACIÓN QUÍMICA.

- 1) Ácido Sulfúrico
- 2) Ácido Sulfuroso
- 3) Ácido Nítrico
- 4) Ácido Nitroso
- 5) Ácido Orto Fosfórico
- 6) Ácido Meta Fosfórico
- 7) Ácido Piro Fosfórico
- 8) Ácido Orto Arsénico
- 9) Ácido Piro Arsénico



- 10) Ácido Meta Arsénico
- 11) Ácido Meta Fosforoso
- 12) Ácido Piro Fosforoso
- 13) Ácido Orto Fosforoso
- 14) Ácido Meta Bórico
- 15) Ácido Orto bórico
- 16) Ácido Orto Silícico
- 17) Ácido Meta Silícico
- 18) Ácido Hipocloroso
- 19) Ácido Cloroso
- 20) Ácido Clórico
- 21) Ácido Perclórico

C) ESCRIBA LA ECUACIÓN DE IONIZACIÓN DE LOS SIGUIENTES HIDRÓXIDOS Y COLOCAR SUS NOMBRES:

- 1) $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- 2) $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- 3) $\text{Ni}(\text{OH})_3$
- 4) $\text{Cr}(\text{OH})_2$
- 5) $\text{Cr}(\text{OH})_3$
- 6) $\text{Co}(\text{OH})_2$
- 7) $\text{Co}(\text{OH})_3$
- 8) $\text{Mn}(\text{OH})_2$
- 9) $\text{Mn}(\text{OH})_3$
- 10) NaOH
- 11) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 12) $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 13) $\text{Bi}(\text{OH})_3$
- 14) $\text{Zn}(\text{OH})_2$
- 15) LiOH

D) ESCRIBA LA ECUACIÓN DE IONIZACIÓN DE LOS SIGUIENTES OXACIDOS Y COLOCAR SUS NOMBRES:

- 1) HClO_2
- 2) H_2SO_4
- 3) HBrO_4
- 4) HIO
- 5) HNO_2
- 6) H_2SeO_3



UNIVERSIDAD NACIONAL DE TUCUMÁN
Facultad de Ciencias Exactas y Tecnología
Departamento de Ingeniería de Procesos y Gestión Industrial



- 7) HNO_3
- 8) HIO_3
- 9) H_2SO_3
- 10) HBrO_2
- 11) H_2TeO_3
- 12) HIO_2
- 13) HBrO_3
- 14) H_2CO_3
- 15) HIO_4
- 16) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$
- 17) HClO_4



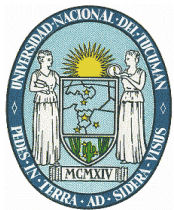
CURSO DE AMBIENTACIÓN 2022-QUÍMICA
TRABAJO PRÁCTICO N° 3
COMPUESTOS TERNARIOS: SALES

A) ESCRIBA ECUACIÓN DE NEUTRALIZACIÓN DEL OXÁCIDO E HIDRÓXIDO METÁLICO CORRESPONDIENTE PARA OBTENER LAS SIGUIENTES SALES.

- 1) Sulfato de Calcio
- 2) Sulfito de Estroncio
- 3) Orto Fosfato de Aluminio
- 4) Manganato de Sodio
- 5) Permanganato de potasio
- 6) Hipoclorito de Bismuto(III)
- 7) Perbromato Cúprico
- 8) Nitrato Férrico
- 9) Nitrito Manganoso
- 10) Perclorato Cuproso
- 11) Cromato de Potasio
- 12) Dicromato Plumboso
- 13) Sulfito Áurico
- 14) Hipoyodito de Aluminio
- 15) Nitrato de Niquel(III)
- 16) Persulfato de Cobre(II)
- 17) Bromato de Platino(II)
- 18) Persulfato de Amonio
- 19) Yodato de Cesio
- 20) Carbonato de Estaño(II)
- 21) Meta Arsenito de Mercurio(II)

B) ESCRIBIR LAS FÓRMULAS DE LAS SIGUIENTES OXOSALES, LUEGO IONIZAR.

- 1) Nitrato de Hierro(II)
- 2) Hipoclorito de Sodio
- 3) Sulfato de Magnesio
- 4) Bromito de Estaño(II)
- 5) Carbonato de Calcio
- 6) Telurito de Potasio
- 7) Peryodato de Rubidio
- 8) Sulfito de Níquel(II)
- 9) Nitrito de Litio
- 10) Seleniato de Cobalto(II)



- 11) Sulfato de Amonio
- 12) Bromato de Cinc
- 13) Nitrato de Cobre(I)
- 14) Carbonato de Cesio
- 15) Perclorato de Potasio
- 16) Nitrito de Cadmio
- 17) Nitrato de Cobre(II)
- 18) Clorito de Cobre(I)
- 19) Sulfito de Mercurio(II)
- 20) Sulfato de Plomo(IV)
- 21) Peryodato de Mercurio(II)

C) ESCRIBIR LOS NOMBRES DE LAS SIGUIENTES HIDRÓGENO SALES, LUEGO IONIZAR:

	NOMBRE	Catión	Anión
1) NaHCO_3			
2) $\text{Fe}(\text{HSO}_4)_3$			
3) $\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$			
4) $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$			
5) K_2HPO_3			
6) NaHS			
7) $\text{Al}(\text{HS})_3$			
8) $\text{Ca}(\text{HTe})_2$			
9) Li_2HAsO_4			
10) MgHSbO_3			