c.- Hidróxido de berilio _____
d.- Hidróxido de cobalto (III) _____
e.- Hidróxido de hierro (II) _____
f.- Hidróxido de manganeso (II) _____
g.- Hidróxido de mercurio (II) _____
h.- Hidróxido de plata _____
i.- Hidróxido de potasio _____
j.- Hidróxido de bario _____

Actividad 5.13 Oxidos

I. Nombra los siguientes compuestos utilizando las nomenclaturas stock y clásica. Determina si son óxido ácidos o básicos.

1. NO_2 _____
2. K_2O _____
3. Cu_2O _____
4. SO_3 _____
5. As_2O_3 _____
6. N_2O_5 _____
7. CaO _____
8. Fe_2O_3 _____
9. CO_2 _____
10. Cl_2O_7 _____
11.- MnO_2 _____
12.- Li_2O _____
13.- Sb_2O_5 _____
14.- OsO_4 _____
15.- NO _____

II. Escribe las fórmulas de los siguientes óxidos, y especifica si son metálicos o no metálicos.

1. Oxido de zinc _____
2. Oxido de bismuto(III) _____
3. Oxido de Manganeso(III) _____
4. Oxido estánico _____
5. Pentóxido de yodo _____
6. Oxido de litio _____
7. Pentóxido de difósforo _____
8. Oxido de arsénico(V) _____
9. Oxido de dinitrógeno _____
10. Oxido de hierro(II) _____
11. Oxido de cobre(I) _____
12. Oxido de vanadio(V) _____

Actividad 5.14 Nomenclatura general de compuestos

I. Utilizando los diagramas de flujo presentados en la LC 5.3 y las reglas de Nomenclatura IUPAC, escribe el nombre de cada uno de los compuestos representados por las siguientes fórmulas:

1.- $CaCO_3$ _____
2.- $KMnO_4$ _____
3.- Mg_3P_2 _____
4.- HNO_2 _____
5.- $SrBr_2$ _____
6.- $(NH_4)_2SO_4$ _____
7.- Na_2O _____
8.- $Mg(OH)_2$ _____
9.- NO_2 _____
10.- Cl_2O _____
11.- $HClO_4$ _____
12.- H_2SO_4 _____
13.- H_2SO_3 _____
14.- HF _____
15.- AlP _____
16.- $Be_3(PO_4)_2$ _____
17.- $BaCl_2$ _____
18.- Li_2HPO_4 _____
19.- $CuSO_4 .5H_2O$ _____
20.- $RbNO_3$ _____
21.- $CsClO_3$ _____
22.- BrF_5 _____
23.- $Zn_3(PO_4)_2$ _____
24.- HCN _____
25.- $Co_2(CrO_4)_3$ _____
26.- Al_2S_3 _____
27.- N_2O_5 _____
28.- Fe_2S_3 _____
29.- NH_3 _____
30.- NaH_2PO_4 _____

II. Relaciona las columnas siguientes de nombres y fórmulas químicas.

( ) Sulfato de potasio
( ) Hidróxido de aluminio
( ) Oxido férrico
( ) Cianuro de litio
( ) Fosfato de amonio
( ) Acido carbónico
( ) Acetato de calcio
( ) Nitrato de plata
( ) Sulfato de cobre (II)
( ) Fluoruro de estaño (IV)
( ) Acido sulfúrico
( ) Trióxido de azufre
( ) Cloruro de bario
( ) Carbonato ácido de sodio
( ) Bromuro de magnesio
( ) Dióxido de carbono
( ) Silicato de sodio
( ) Acido cianhídrico
( ) Hipoclorito de sodio
( ) Oxalato de calcio
( ) Permanganato de potasio
( ) Cloruro de manganeso(II)
( ) Hidróxido de cadmio
( ) Oxido de plomo (IV)
( ) Pentóxido de difósforo

1. P_2O_5
2. $BaCl_2$
3. K_2SO_4
4. $NaHCO_3$
5. $Al(OH)_3$
6. $MgBr_2$
7. Fe_2O_3
8. CO_2
9. $LiCN$
10. Na_2SiO_3
11. $(NH_4)_3PO_4$
12. HCN
13. H_2CO_3
14. $NaClO$
15. $Ca(C_2H_3O_2)_2$
16. CaC_2O_4
17. $AgNO_3$
18. $KMnO_4$
19. $CuSO_4$
20. $MnCl_2$
21. SnF_4
22. $Cd(OH)_2$
23. H_2SO_4
24. PbO_2
25. SO_3

III. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

Carbonato de amonio _____
Bromuro de estaño (II) _____
Acido fosfórico _____
Cianuro de potasio _____
Monóxido de carbono _____
Acido peryódico _____
Clorato de cobre (II) _____
Oxido de magnesio _____
Fosfato diácido de calcio _____
Hidróxido de zinc _____
Acido fosfoso _____
Oxido de aluminio _____
Bromuro de plata _____
Pentóxido de fósforo _____
Hidroxido de fierro (II) _____
Acido bromhídrico _____
Monóxido de nitrógeno _____
Sulfito de magnesio _____
Dicromato de potasio dihidratado _____
Acido sulfúrico _____
Hidróxido de bismuto _____
Bicarbonato de sodio _____
Hidróxido de cobalto (II) _____
Acido yodhídrico _____
Trióxido de azufre _____
Nitrato de aluminio _____
Bióxido de carbono _____
Acido nitroso _____
Sulfato ferroso heptahidrato _____
Permanganato de litio _____

IV. Químicograma

Ca^{2+} / S^{2-}		Li^{+} / I^{-}		Na^{+} / O^{2-}	
H^{+} / PO_4^{3-}		H^{+} / Cl^{-}		Al^{3+} / OH^{-}	
K^{+} / SO_4^{2-}		Cs^{+} / F^{-}	Fluoruro de Cesio	Rb^{+} / I^{-}	
		CsF	Sal Binaria		
H^{+} / ClO^{4-}		Mg^{2+} / ClO^{-}		Fe^{3+} / OH^{-}	
Ag^{+} / OH^{-}		H^{+} / SO_3^{2-}		Hg^{2+} / O^{2-}	

Para cada par de iones, busca su correspondiente fórmula en la columna I, su nombre en la columna II y su función química, propiedad o clasificación como compuesto en la columna III. Sigue el modelo del centro.

I	II	III
$Fe(OH)_3$	Oxido de mercurio (II)	Sal binaria
RbI	Hidróxido de hierro (III)	Oxido metálico
CsF	Acido sulfuroso	Acido binario o hidrácido
K_2SO_4	Hidróxido de plata	Acido ternario u oxiácido
H_3PO_4	Fluoruro de cesio	Base
CaS	Yoduro de rubidio	Sal ternaria
Na_2O	Sulfuro de calcio	
$Al(OH)_3$	Oxido de sodio	
LiI	Acido clorhídrico	
Hcl	Sulfato de potasio	
$HClO_4$	Acido fosfórico	
$Mg(ClO)_2$	Hipoclorito de magnesio	
HgO	Hidróxido de aluminio	
H_2SO_3	Yoduro de litio	
AgOH	Acido perclórico	

Actividad 5.15 Compuestos de uso común

I. Al terminar el estudio de Unidad V sobre "Nomenclatura Química", forma equipos de trabajo de 3 o 4 personas para realizar la siguiente actividad:

Elaboración de un póster con etiquetas de productos utilizados en la vida diaria que puedes encontrar en la cocina, en el baño, en el botiquín de primeros auxilios, en el tocador, etc.

Requisitos mínimos:

1. Contener 20 a 25 etiquetas de diferentes tipos de productos.
2. Presentar las etiquetas ordenadas en un esquema que muestre la clasificación de los compuestos para especificar de que tipo se trata.
3. Escribir la fórmula del compuesto de cada producto, la cual fue investigada previamente.
4. Explicar la presencia del compuesto en ese producto, es decir, cuál es su función o para qué se está utilizando.