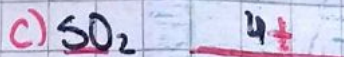
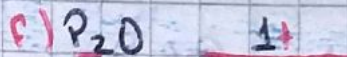
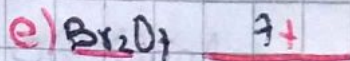
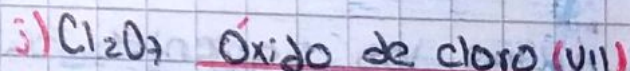
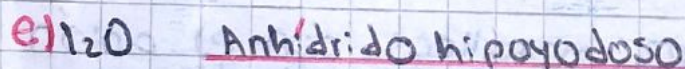
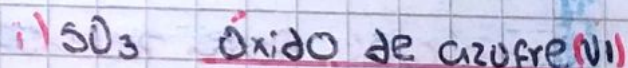
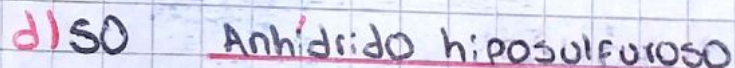
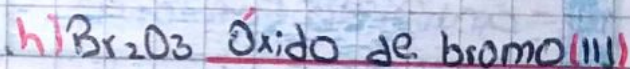
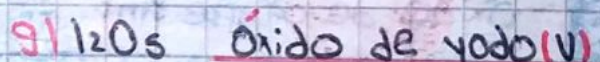
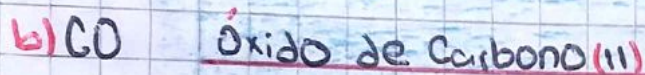
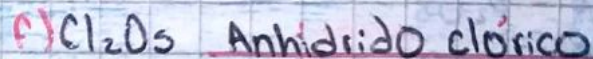


C.3 En las siguientes fórmulas químicas subraya el catión no metálico y escribe su número de oxidación en los espacios correspondientes.



C.4 Escribe el nombre (tradicional o stock) de los siguientes compuestos.



C.5 Completa la siguiente tabla colocando la fórmula o el nombre (tradicional o stock) de los siguientes anhídridos.

|                         |                         |
|-------------------------|-------------------------|
| 1.- Anhidrido clórico   | $Cl_2O_5$               |
| 2.- $SO$                | Anhidrido hiposulfuroso |
| 3.- Óxido de cloro (IV) | $Cl_2O_2$               |
| 4.- $SO_2$              | Óxido de azufre (IV)    |
| 5.- $Br_2O$             | Anhidrido hipobromoso   |
| 6.- Anhidrido bromoso   | $Br_2O_3$               |

|                             |                     |
|-----------------------------|---------------------|
| 7. - Anhídrido yódico       | $I_2O_5$            |
| 8. - Óxido de fósforo (III) | $P_2O_3$            |
| 9. - $P_2O_5$               | Anhídrido Fosfórico |
| 10. - Óxido de bromo (III)  | $Br_2O_3$           |
| 11. - $I_2O_7$              | Óxido de yodo (VII) |
| 12. - Anhídrido hipoyodoso  | $I_2O$              |
| 13. - $I_2O_3$              | Anhídrido yodoso    |
| 14. - $P_2O_3$              | Anhídrido fosforoso |
| 15. - Óxido de azufre (VI)  | $SO_3$              |
| 16. - Anhídrido perclórico  | $Cl_2O_7$           |

## Ejercicios Para Repasar Hidróxidos

C.1 Une los siguientes cationes metálicos con el anión hidróxido para formar el hidróxido correspondiente.

| Catión metálico | Anión     | Fórmula    | Nombre Tradicional  | Nombre Stock               |
|-----------------|-----------|------------|---------------------|----------------------------|
| $Au^{1+}$       | $OH^{2-}$ | $AuOH$     | Hidróxido auroso    | Hidróxido de oro (I)       |
| $Pb^{2+}$       |           | $Pb(OH)_2$ | Hidróxido plumboso  | Hidróxido de plomo (II)    |
| $Ni^{2+}$       |           | $Ni(OH)_2$ | Hidróxido níqueloso | Hidróxido de níquel (II)   |
| $Co^{3+}$       |           | $Co(OH)_3$ | Hidróxido cobáltico | Hidróxido de cobalto (III) |
| $Ca^{2+}$       |           | $Ca(OH)_2$ | Hidróxido de calcio | Hidróxido de calcio        |
| $Ni^{3+}$       |           | $Ni(OH)_3$ | Hidróxido níquelico | Hidróxido de níquel (III)  |

|                  |                   |                      |                           |
|------------------|-------------------|----------------------|---------------------------|
| $\text{Cu}^{2+}$ | $\text{CuOH}$     | Hidróxido cuproso    | Hidróxido de cobre (I)    |
| $\text{Fe}^{3+}$ | $\text{Fe(OH)}_3$ | Hidróxido ferrico    | Hidróxido de hierro (III) |
| $\text{Hg}^{2+}$ | $\text{HgOH}$     | Hidróxido mercurioso | Hidróxido de mercurio (I) |
| $\text{Zn}^{2+}$ | $\text{Zn(OH)}_2$ | Hidróxido de zinc    | Hidróxido de zinc         |

C. 2 Escribe la fórmula de los siguientes hidróxidos.

a) Hidróxido de calcio  $\text{Ca(OH)}_2$

b) Hidróxido de cobre (II)  $\text{Cu(OH)}_2$

c) Hidróxido níqueloso  $\text{Ni(OH)}_2$

d) Hidróxido de aluminio  $\text{Al(OH)}_3$

e) Hidróxido de mercurio (I)  $\text{HgOH}$

f) Hidróxido cúprico  $\text{Cu(OH)}_2$

g) Hidróxido de magnesio  $\text{Mg(OH)}_2$

h) Hidróxido de cobalto (III)  $\text{Co(OH)}_3$

i) Hidróxido auroso  $\text{AuOH}$

j) Hidróxido plúmbico  $\text{Pb(OH)}_4$

C. 3 Escribe el nombre (tradicional o stock) de los siguientes hidróxidos.

a)  $\text{LiOH}$  Hidróxido de litio e)  $\text{Au(OH)}_3$  Hidróxido áurico

b)  $\text{Ni(OH)}_3$  Hidróxido de níquel (III) f)  $\text{Co(OH)}_3$  Hidróxido de cobalto (III)

c)  $\text{Cu(OH)}_2$  Hidróxido de cobre (II) g)  $\text{Pb(OH)}_2$  Hidróxido de plomo (II)

d)  $\text{Zn(OH)}_2$  Hidróxido de zinc h)  $\text{Fe(OH)}_3$  Hidróxido ferrico

1)  $\text{KOH}$  Hidróxido de potasio

3)  $\text{HgOH}$  Hidróxido de mercurio

C.4) Completa la siguiente tabla colocando la fórmula o el nombre (tradicional o stock) de los siguientes hidróxidos.

|                            |                            |
|----------------------------|----------------------------|
| 1.- $\text{RbOH}$          | Hidróxido de rubidio       |
| 2.- $\text{Cr(OH)}_2$      | Hidróxido cromoso          |
| 3.- Hidróxido de bario     | $\text{Ba(OH)}_2$          |
| 4.- $\text{Sr(OH)}_2$      | Hidróxido de estroncio     |
| 5.- $\text{AgOH}$          | Hidróxido de plata         |
| 6.- Hidróxido estánico     | $\text{Sn(OH)}_4$          |
| 7.- Hidróxido plumboso     | $\text{Pb(OH)}_2$          |
| 8.- Hidróxido de oro (III) | $\text{Au(OH)}_3$          |
| 9.- $\text{Pb(OH)}_4$      | Hidróxido plúmbico         |
| 10.- Hidróxido de cesio    | $\text{CsOH}$              |
| 11.- $\text{CuOH}$         | Hidróxido coproso          |
| 12.- Hidróxido cobaltoso   | $\text{Co(OH)}_2$          |
| 13.- $\text{Hg(OH)}_2$     | Hidróxido de mercurio (II) |
| 14.- $\text{Co(OH)}_2$     | Hidróxido de cobalto (II)  |
| 15.- Hidróxido níquelico   | $\text{Ni(OH)}_3$          |
| 16.- Hidróxido de bario    | $\text{Ba(OH)}_2$          |