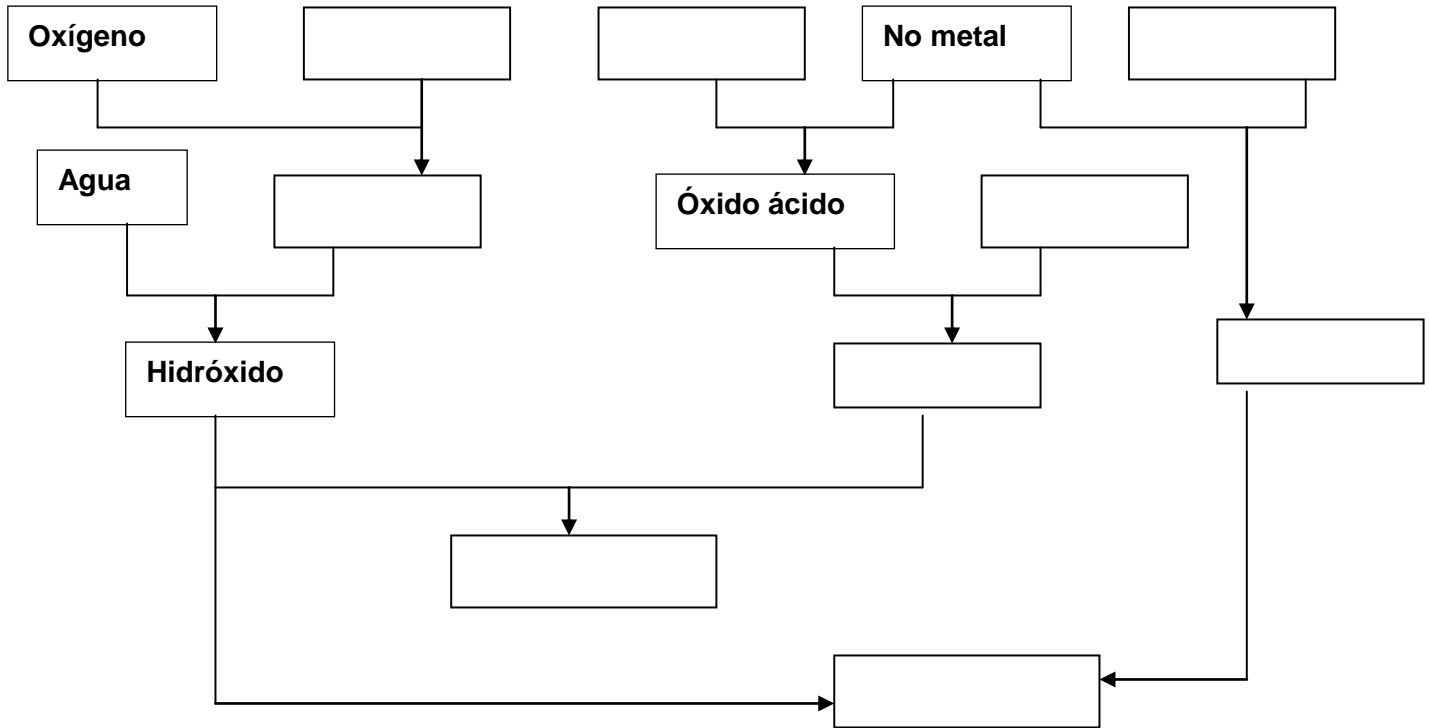


## GUIA DE NOMENCLATURA

I. Completa el siguiente mapa conceptual.



II. Escribe la fórmula de los siguientes compuestos:

- |                               |                              |
|-------------------------------|------------------------------|
| a. Dióxido de azufre _____    | b. Óxido de Zinc _____       |
| c. Óxido ferroso _____        | d. Óxido Nitrico _____       |
| d. Heptóxido de dicloro _____ | e. Óxido de Plomo (IV) _____ |
| f. Óxido de cobre (I) _____   | f. Óxido de plata _____      |

III. Dé los nombres de los siguientes óxidos. Utilice ambos sistemas de nomenclatura, el stock y el tradicional (oso/ico) para cada uno de los siguientes compuestos.

Fórmula	Stock	Tradicional
CO <sub>2</sub>		
Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>		
SiO <sub>2</sub>		
HgO		
Na <sub>2</sub> O		
CoO		
Cu <sub>2</sub> O		
Cl <sub>2</sub> O		

IV. Dé los nombres de los siguientes hidróxidos. Utilice ambos sistemas, el sistemático, y el tradicional.

a. AuOH \_\_\_\_\_

b. NH<sub>4</sub>OH \_\_\_\_\_

c. Pb(OH)<sub>2</sub> \_\_\_\_\_

d. Al(OH)<sub>3</sub> \_\_\_\_\_

e. Cu(OH)<sub>2</sub> \_\_\_\_\_

f. Fe(OH)<sub>2</sub> \_\_\_\_\_

g. NaOH \_\_\_\_\_

h. Zn(OH)<sub>2</sub> \_\_\_\_\_

i. Sr(OH)<sub>2</sub> \_\_\_\_\_

V. Escriba las fórmulas de:

a. Hidróxido de Magnesio

b. Hidróxido de litio

c. Hidróxido férrico

d. Hidroxido de cromo (III)

e. Hidróxido mercuríco

f. Hidróxido de cobre (I)

VI. Dé los nombres los nombres de los siguientes ácidos. En el caso de los hidrácidos, indique el nombre como compuesto puro y como ácido.

a. H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> \_\_\_\_\_

b. HNO<sub>3</sub> \_\_\_\_\_

c. HCl \_\_\_\_\_

d. HBrO<sub>3</sub> \_\_\_\_\_

e. HClO \_\_\_\_\_

f. HIO<sub>3</sub> \_\_\_\_\_

g. HMnO<sub>4</sub> \_\_\_\_\_

h. HF \_\_\_\_\_

i. H<sub>2</sub>S \_\_\_\_\_

j. H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> \_\_\_\_\_

k. HI \_\_\_\_\_

VII. Escriba la fórmula de los siguientes ácidos:

a. ácido Bromhídrico \_\_\_\_\_

b. Ácido fosforoso \_\_\_\_\_

c. ácido hipocloroso \_\_\_\_\_

d. Ácido arsenioso \_\_\_\_\_

e. ácido Crómico \_\_\_\_\_

f. Ácido Yodhídrico \_\_\_\_\_

g. ácido manganoso \_\_\_\_\_

h. Ácido selenhidrico \_\_\_\_\_

VIII. Dé los nombres de las siguientes sales:

a.  $\text{FeCl}_3$  \_\_\_\_\_

b.  $\text{Na}_3\text{AsO}_4$  \_\_\_\_\_

c.  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$  \_\_\_\_\_

d.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  \_\_\_\_\_

e.  $\text{Cr}_2\text{S}_3$  \_\_\_\_\_

f.  $\text{PbI}_2$  \_\_\_\_\_

g.  $\text{KMnO}_4$  \_\_\_\_\_

h.  $\text{SnCl}_2$  \_\_\_\_\_

i.  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$  \_\_\_\_\_

j.  $\text{Ba}(\text{ClO}_3)_2$  \_\_\_\_\_

IX. Algunos de los nombres de los compuestos dados a continuación están errados. Identifíquelos y corrija los.

a.  $\text{Sn}(\text{NO}_2)_2$

nitrato de estaño (II)

b. HF

ácido fluorhídrico

c.  $\text{ClO}_2$

óxido de cloro

d. NaOH

hidróxido de sodio

e. CaS

sulfuro de calcio

f.  $\text{CuSO}_4$

sulfato cúprico

g.  $\text{BaSO}_3$

bisulfato de bario

h.  $\text{Fe}(\text{ClO}_4)_3$

perclorato de hierro (III)

i. AgCl

Cloruro de plata

j.  $\text{Ag}_2\text{CO}_2$

carbonato de plata

k.  $\text{HgBr}_2$

bromuro de plata (II)

l.  $\text{LiNO}_2$

Nitrato de litio

