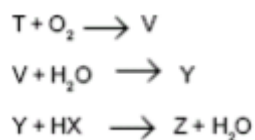


## Funciones De Química Inorgánica, Ácidos

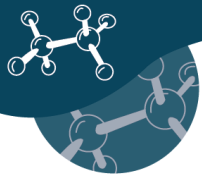
- Las sales son sustancias iónicas formadas por un anión y un catión. El compuesto de fórmula  $\text{FeSO}_4$  recibe el nombre de:
  - Sulfato ferroso
  - Sulfato férrico
  - Sulfito ferroso
  - Sulfito férrico
- El bromo es un no metal con números de oxidación +1, -1, 3, 5 y 7. La fórmula  $\text{HBrO}$  corresponde al compuesto denominado:
  - Ácido bromhídrico
  - Ácido bromoso
  - Ácido hipobromoso
  - Ácido perbrómico
- De acuerdo con las siguientes reacciones



Si X es un no metal del Grupo VIIA y Z es una sal, V es

- un óxido básico
  - un óxido ácido
  - un hidróxido
  - una sal
- Dele nombre a los siguientes hidrácidos:
    - HF
    - HCl
    - HBr
    - Hi
  - Dele nombre a los siguientes oxácidos
    - $\text{H}_2\text{CO}_3$
    - $\text{H}_3\text{BO}_3$
    - $\text{H}_2\text{SO}_3$
    - $\text{H}_2\text{SO}_4$





6. Dele nombre a las siguientes sales:

- a.  $\text{ZnCl}_2$
- b.  $\text{CuNO}_2$
- c.  $\text{AlPO}_4$
- d.  $\text{NaCl}$

7. Escribirla formula de las siguientes sales:

- a. Clorato de potasio
- b. Sulfuro cuproso
- c. Nitrato de amonio
- d. Yoduro de plata

8. Escribir los nombres de los siguientes iones:

- a.  $\text{Al}^{3+}$
- b.  $\text{Pb}^{2+}$
- c.  $\text{Fe}^{3+}$
- d.  $\text{Mg}^{2+}$

