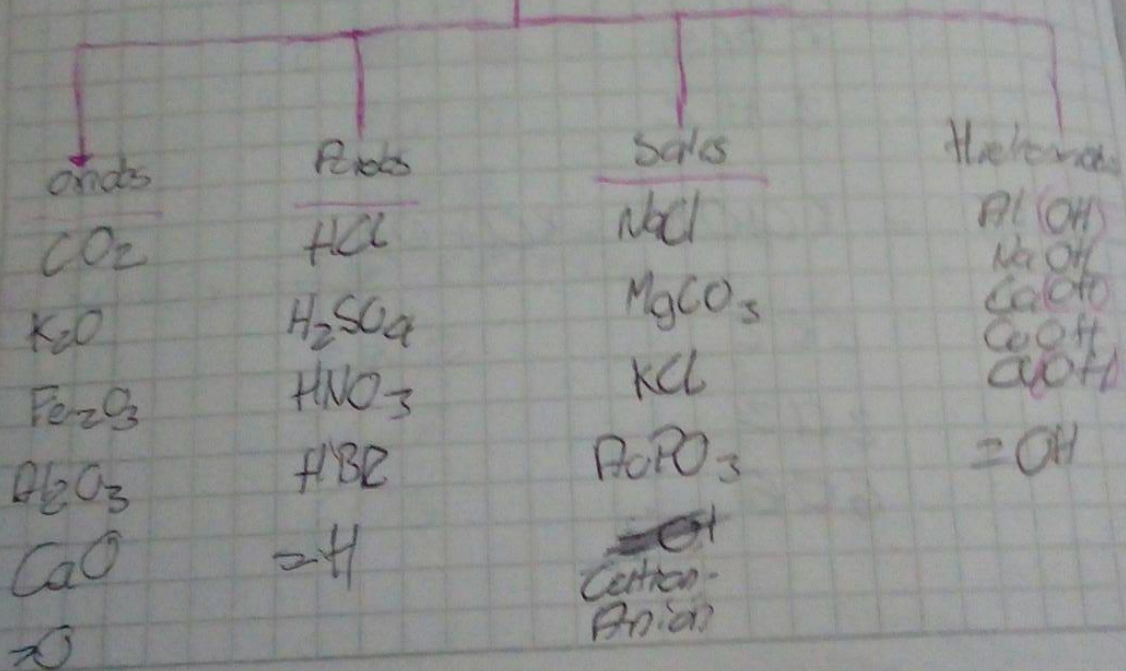


Funções químicas

Grupos Funcionais

→



para el oxígeno)

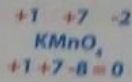
- Para que la suma de los estados de oxidación de cero, como el oxígeno está trabajando aluminio tiene que tener una carga de +3. Y eso se consigue añadiendo un estado de +3 que se multiplica por su subíndice 3.



Ejemplo 2. Calcula el estado de oxidación de la siguiente molécula.



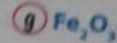
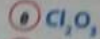
- Observa que el compuesto es un oxisal, en la que el oxígeno, por regla general tiene número de oxidación -2, como hay cuatro oxígenos en total su carga es -8.
- El potasio, pertenece al grupo I de la tabla periódica, por tal razón tiene carga +1.
- Como la suma de los estados de oxidación tiene que ser cero para esta molécula neutra cumple si el **Mn** tiene un estado de oxidación +7.



172



D Establecer el estado de oxidación de las siguientes sustancias.



$$\begin{array}{l} 1 \quad 0 \quad -2 \\ +1 \quad 0 \quad 5+1=6 \\ 2 \times 3 = 6 = 0 \end{array}$$

$$\begin{array}{l} +4 \quad -2 \\ \text{N} \quad \text{O}_2 \\ 5 - 8 = 0 \end{array}$$

$$\begin{array}{l} +3 \quad -2 \\ \text{Cl}_2 \quad \text{O}_3 \\ 3 = 0 \end{array}$$

$$\begin{array}{l} +3 \quad -2 \\ \text{Fe}_2 \quad \text{O}_3 \\ 3 = 0 \end{array}$$

$$\begin{array}{l} 1 \quad 0 \quad -2 \\ \text{H} \quad \text{S} \quad \text{O}_4 \\ 1 \times 2 + 6 \times 1 - 2 \times 4 = 0 \\ 2 \times 6 - 8 = 0 = 0 \end{array}$$

$$\begin{array}{l} +5 \quad -2 \\ \text{N}_2 \quad \text{O}_5 \\ = 0 \end{array}$$

$$\begin{array}{l} +7 \quad -2 \\ \text{Cl}_2 \quad \text{O}_7 \\ = 0 \end{array}$$