

# SALES OXISALES



1. Marca (X) la opción correcta:

|                              |                              |                 |                       |
|------------------------------|------------------------------|-----------------|-----------------------|
| $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ | • Sulfato ferroso            | $\text{AgNO}_3$ | • Nitrito de plata    |
|                              | • Sulfato férrico            |                 | • Nitrato de plata    |
|                              | • Sulfito férrico            |                 | • Nitrito de Arsénico |
| $\text{Fe}(\text{ClO}_4)_3$  | • Cloruro de Hierro (II)     | $\text{CaCO}_3$ | • Carbonato de Cal    |
|                              | • Clorato férrico            |                 | • Carbonato de calcio |
|                              | • Perclorato de hierro (III) |                 | • Carbonito de calcio |

2. Formula lo siguiente:

\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_

• Ácido Perbrómico + Hidróxido Cobaltico → \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_ + \_\_\_\_\_ → \_\_\_\_\_

• Ácido Crómico + Hidróxido de Litio → \_\_\_\_\_



3. Formula las sales oxisales que se formarán con cada anión y catión al unirse y luego nombrarlos como corresponde:

| Aniones          |                  | $\text{NO}_3^-$ | $\text{SO}_4^{-2}$ |
|------------------|------------------|-----------------|--------------------|
| Cationes         |                  |                 |                    |
| $\text{Zn}^{+2}$ | Formulación      |                 |                    |
|                  | Nombre de la sal |                 |                    |
| $\text{Fe}^{+3}$ | Formulación      |                 |                    |
|                  | Nombre de la sal |                 |                    |
| $\text{Pb}^{+4}$ | Formulación      |                 |                    |
|                  | Nombre de la sal |                 |                    |

Profesora de química: *Jessica Gonzalo Simeon*