

**FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO**  
**FORMULACIÓN INORGÁNICA**  
**SALES BINARIAS E HIDRÓXIDOS**

Cualquier error de concepto supondrá no valorar el apartado, así como el errar en el nombre o símbolo de un elemento. Cuidado con las faltas ortográficas y los números se indicarán seguidos del elemento, ejemplo:  $\text{BeCl}_2$ . Todos los nombres se indicarán en minúsculas y sólo se usarán números romanos o nombre propio, por ejemplo: trihidróxido de oro, bromuro de hierro (III).

1. Nombra:

| Fórmula                  | Prefijos | Estados de oxidación o nombre |
|--------------------------|----------|-------------------------------|
| $\text{CuCl}$            |          |                               |
| $\text{NaBr}$            |          |                               |
| $\text{FeI}_3$           |          |                               |
| $\text{Ni}_2\text{S}_3$  |          |                               |
| $\text{K}_2\text{Se}$    |          |                               |
| $\text{FeN}$             |          |                               |
| $\text{MgBr}_2$          |          |                               |
| $\text{Hg}_3\text{P}_2$  |          |                               |
| $\text{Li}_3\text{As}$   |          |                               |
| $\text{Pb}_2\text{C}$    |          |                               |
| $\text{Al}(\text{OH})_3$ |          |                               |
| $\text{Pt}(\text{OH})_4$ |          |                               |
| $\text{KOH}$             |          |                               |
| $\text{Si}(\text{OH})_4$ |          |                               |
| $\text{AgOH}$            |          |                               |
| $\text{Ni}(\text{OH})_3$ |          |                               |
| $\text{NaOH}$            |          |                               |
| $\text{KOH}$             |          |                               |

**FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO**  
**FORMULACIÓN INORGÁNICA**

|            |  |  |
|------------|--|--|
| $Ca(OH)_2$ |  |  |
| $Co(OH)_2$ |  |  |

2. Fórmula:

| Fórmula | Prefijos                 | Estados de oxidación o nombre |
|---------|--------------------------|-------------------------------|
|         | Yoduro de calcio         |                               |
|         | Sulfuro de disodio       |                               |
|         | Tricloruro de aluminio   |                               |
|         | Dinitruro de trimagnesio |                               |
|         | Seleniuro de cadmio      |                               |
|         | Hidróxido de oro         |                               |
|         | Trihidróxido de hierro   |                               |
|         | Hidróxido de cesio       |                               |
|         | Dihidróxido de cobalto   |                               |
|         | Tetrahidróxido de plomo  |                               |
|         |                          | Sulfuro de oro (III)          |
|         |                          | Cloruro de litio              |
|         |                          | Seleniuro de mercurio (I)     |
|         |                          | Arseniuro de níquel (III)     |
|         |                          | Fosfuro de plata              |
|         |                          | Hidróxido de zinc             |
|         |                          | Hidróxido de mercurio (I)     |
|         |                          | Hidróxido de estroncio        |
|         |                          | Hidróxido de manganeso (II)   |
|         |                          | Hidróxido de aluminio         |