

## FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA 3º ESO

Clasifica las siguientes sustancias como óxidos, hidruros, sales o hidróxidos.

| FÓRMULA                  | TIPO DE COMPUESTO |
|--------------------------|-------------------|
| $\text{Li}_2\text{O}$    |                   |
| $\text{BeO}$             |                   |
| $\text{CaOH}$            |                   |
| $\text{Li}_3\text{N}$    |                   |
| $\text{Al}_2\text{O}_3$  |                   |
| $\text{CuOH}$            |                   |
| $\text{GaH}_3$           |                   |
| $\text{FeCl}_2$          |                   |
| $\text{FeCl}_3$          |                   |
| $\text{FeCl}_3$          |                   |
| $\text{CaF}_2$           |                   |
| $\text{AgBr}$            |                   |
| $\text{CuBr}$            |                   |
| $\text{Ni}_2\text{Si}$   |                   |
| $\text{CsH}$             |                   |
| $\text{Be}(\text{OH})_2$ |                   |
| $\text{KH}$              |                   |
| $\text{K}_2\text{O}$     |                   |
| $\text{SnH}_4$           |                   |
| $\text{Fe}(\text{OH})_2$ |                   |
| $\text{Li}_3\text{N}$    |                   |
| $\text{FeO}$             |                   |
| $\text{CaF}_2$           |                   |
| $\text{AgBr}$            |                   |
| $\text{Cr}_2\text{O}_3$  |                   |