

## FORMULACIÓN Y NOMENCLATURA 3º ESO

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

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