

## Hidróxidos 2

Nombrar : Soluciones de formular hidróxidos ( I )

- 1  $\text{CuOH}$
- 2  $\text{KOH}$
- 3  $\text{NaOH}$
- 4  $\text{Ca(OH)}_2$
- 5  $\text{Al(OH)}_3$
- 6  $\text{Cu(OH)}_2$
- 7  $\text{Mg(OH)}_2$
- 8  $\text{Fe(OH)}_2$
- 9  $\text{Sn(OH)}_2$
- 10  $\text{CsOH}$
- 11  $\text{Cu(OH)}_2$
- 12  $\text{Cu(OH)}$
- 13  $\text{Fe(OH)}_3$
- 14  $\text{Pb(OH)}_4$
- 15  $\text{Fe(OH)}_2$
- 16  $\text{NH}_4\text{OH}$
- 17  $\text{Be(OH)}_2$
- 18  $\text{Sn(OH)}_3$
- 19  $\text{Fe(OH)}_3$
- 20  $\text{Sr(OH)}_2$
- 21  $\text{Ba(OH)}_2$
- 22  $\text{B(OH)}_3$
- 23  $\text{LiOH}$
- 24  $\text{AgOH}$
- 25  $\text{RbOH}$
- 26  $\text{Co(OH)}_2$
- 27  $\text{Co(OH)}_3$
- 28  $\text{Ni(OH)}_2$
- 29  $\text{Ni(OH)}_3$