

5. Acção da água sobre alguns metais

- _____ + H₂O(l) → LiOH(aq) + H₂(g)
- Na(s) + H₂O(l) → _____ + _____
- Ba(s) + H₂O(l) → _____ + _____
- _____ + _____ → Sr(OH)₂(aq) + _____

6. Decomposição térmica de carbonatos e hidrogenocarbonatos.

- CaCO₃(s) $\xrightarrow{\Delta}$ CaO(s) + CO₂(g)
- MgCO₃(s) $\xrightarrow{\Delta}$ _____ + _____
- AgHCO₃(s) $\xrightarrow{\Delta}$ Ag₂CO₃(s) + CO₂(g) + H₂O(g)
- Ba(HCO₃)₂(s) $\xrightarrow{\Delta}$ _____ + _____ + _____

7. Combustão

- Ca(s) + O₂(g) → _____
- _____ + O₂(g) → CO₂(g)
- C₄H₁₀(g) + _____ → CO₂(g) + _____
- SO₂(g) + _____ → SO₃(g)

8. Dissociação

- Al(NO₃)₃(s) $\xrightarrow{H_2O}$ _____ + _____
- Na₂SO₄(s) $\xrightarrow{H_2O}$ _____ + _____
- _____ $\xrightarrow{H_2O}$ NH₄⁺(aq) + CH₃CO₂⁻(aq)
- KOH(s) $\xrightarrow{H_2O}$ _____ + _____

9. Precipitação

- AgNO₃(aq) + NaCl(aq) → _____ + AgCl(s)
- KOH(aq) + Al(NO₃)₃(aq) → _____ + _____
- (NH₄)₂S(aq) + _____ → PbS(s) + NH₄ClO₄(aq)
- KCl(aq) + _____ → MgCl₂(s) + _____