

Reação

1) Classifique as reações abaixo, de acordo com a complexidade:

- a) $\text{HCl} + \text{LiOH} \rightarrow \text{LiCl} + \text{H}_2\text{O}$
- b) $\text{Mg} + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
- c) $\text{BaS} + \text{F}_2 \rightarrow \text{BaF}_2 + \text{S}$
- d) $\text{SO}_2 + 1/2 \text{O}_2 \rightarrow \text{O}_3$
- e) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- f) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$

2) Considerando as reações químicas representadas pelas equações abaixo, classifique as reações quanto à complexidade:

- (1) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- (2) $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{HCO}_3$
- (3) $\text{NaCl} + \text{NH}_4\text{HCO}_3 \rightarrow \text{NaHCO}_3 + \text{NH}_4\text{Cl}$
- (4) $\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$

Gabarito

- 1)
 - a) Dupla troca
 - b) Reação de simples troca ou deslocamento
 - c) Reação simples troca ou deslocamento
 - d) Síntese ou adição
 - e) Dupla troca
 - f) Reação de análise ou decomposição

- 2) (1) Decomposição
- (2) Adição
- (3) Dupla troca
- (4) Simples troca