

Questão 1 -

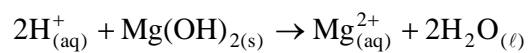
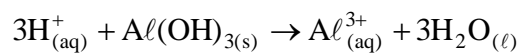
- a) I → síntese ou adição; II → dupla-troca
- b) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ → hidróxido de cálcio; solúvel
- AgCl → cloreto de prata; insolúvel

Questão 2 -

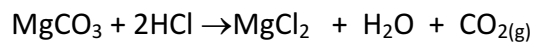
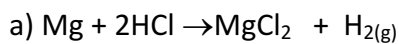
- a) Nitrato de Cálcio
- b) $2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$

Questão 3 -

As equações químicas, na forma **iônica**, podem ser representadas por:



Questão Extra -



- b) a bexiga cheia com o gás A (H_2) sobe, pois esse gás é menos denso que o ar; a bexiga B com o CO_2 desce, pois esse gás é mais denso que o ar.