

CÂU HỎI CÙNG CỘ

Câu 1: Phương trình ion rút gọn của phản ứng cho biết:

- A. Những ion nào tồn tại trong dung dịch
- B. Không tồn tại các phân tử trong dung dịch các chất điện li
- C. Bản chất của phản ứng trong dung dịch các chất điện li
- D. Nồng độ những ion nào trong dung dịch lớn nhất

Câu 2: Phương trình phản ứng nào sau đây **không phải** là phản ứng trao đổi ion?

- A. $\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{KCl}$
- B. $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{Mg} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$

Câu 3: Phương trình phản ứng nào sau đây là phản ứng trao đổi ion?

- A. $\text{CaCO}_3 (\text{rắn}) \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
- B. $3\text{NaOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{NaCl}$
- C. $2\text{Na} + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{NaCl}$
- D. $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$

Câu 4: Các ion nào sau đây **cùng tồn tại** trong 1 dung dịch

- A. Ba^{2+} , Na^+ , Cl^- , SO_4^{2-}
- B. Cu^{2+} , NH_4^+ , NO_3^- , SO_4^{2-}
- C. Fe^{3+} , Al^{3+} , Cl^- , OH^-
- D. Ag^+ , Ca^{2+} , Cl^- , HCO_3^-

Câu 5: Phản ứng nào sau đây có phương trình ion thu gọn: $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$

- A. $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$
- B. $\text{NaOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- C. $3\text{NaOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{NaCl}$
- D. $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$