CÂU HỎI CỦNG CỐ

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. $BaCl_2 + K_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 + 2KCl$

B. $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$

C. $Na_2CO_3 + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + CO_2 + H_2O$

D. $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$

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

A. $CaCO_{3\,(rắn)}$ $CaO + CO_2$

B. $3NaOH + FeCl_3 \rightarrow Fe(OH)_3 + 3NaCl$

C. $2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$

D. $CuO + H_2 \rightarrow Cu + H_2O$

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: $\mathbf{H^+ + OH^- \rightarrow H_2O}$

A. $BaCl_2 + H_2SO_4 \rightarrow BaSO_4 + 2HCl$

B. $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$

C. $3NaOH + FeCl_3 \rightarrow Fe(OH)_3 + 3NaCl$

D. $Na_2CO_3 + 2HCl \rightarrow 2NaCl + CO_2 + H_2O$

LIVEWORKSHEETS