Bài 4. Phản ứng trao đổi ion trong dung dịch chất điện li

Câu 1: Phản ứng trao đổi ion trong dung dịch các chất điện li chỉ xảy ra khi

A. các chất phản ứng phải là những chất dễ tan.

B. các chất phản ứng phải là những chất điện li mạnh.

C. một số ion trong dung dịch kết hợp được với nhau làm giảm nồng độ ion của chúng.

D. Phản ứng không phải là thuận nghịch.

Câu 2: Phương trình ion rút gọn của phản ứng cho biết

A. Những ion nào tồn tại trong dung dịch.

B. Nồng độ những ion nào trong dung dịch lớn nhất.

C. Bản chất của phản ứng trong dung dịch các chất điện li.

D. Không tồn tại phân tử trong dung dịch các chất điện li.

Câu 3: Phản ứng trao đổi ion trong dd các chất điện li xảy ra khi :

A. Chất phản ứng là các chất dễ tan

B. Chất phản ứng là các chất điện li mạnh

C. Sản phẩm tạo thành có chất kết tủa hoặc chất bay hơi hoặc chất điện li yếu

D. Cả A, B, C đều đúng.

Câu 4: Cho phản ứng ion thu gọn $H^+ + OH^- \rightarrow H_2O$. Phản ứng xảy ra được là vì

A. Sản phẩm sau phản ứng có chất kết tủa.

B. Sản phẩm sau phản ứng có chất khí.

C. Sản phẩm sau phản ứng có chất tan

D. Sản phẩm sau phản ứng có chất điện li yếu

Câu 5: Chất nào sau đây **không** tạo kết tủa khi cho vào dung dịch $AgNO_3$?

A. HCl. **B.** K_3PO_4. **C.** KBr. **D.** HNO_3.

Câu 6: Cho các phản ứng hóa học sau : $H_2SO_4 + 2KOH \rightarrow K_2SO_4 + 2H_2O$. Phương trình ion thu gọn của phản ứng này là

A. $2H^+ + 2OH^- \rightarrow 2H_2O$ **B.** $H^+ + OH^- \rightarrow H_2O$

C. $K^+ + SO_4^{2-} \rightarrow K_2SO_4$ **D.** $2K^+ + SO_4^{2-} \rightarrow K_2SO_4$.

Câu 7. Phản ứng $Ba(OH)_2 + Na_2CO_3$ có phương trình ion thu gọn là.

A. $Ba^{2+} + CO_3^{2-} \rightarrow BaCO_3$ **B.** $Ba^+ + CO_3^- \rightarrow BaCO_3$

C. $Ba^+ + CO_3^{2-} \rightarrow BaCO_3$ **D.** $OH^- + Na^+ \rightarrow NaOH$.

Câu 8: Phương trình hóa học nào sau đây **không** đúng?

A. $ZnS + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2S\uparrow$ **B.** $FeCl_2 + H_2S \rightarrow FeS\downarrow + 2HCl$

C. $2FeCl_3 + H_2S \rightarrow 2FeCl_2 + S\downarrow + 2HCl$ **D.** $H_2S + CuSO_4 \rightarrow CuS\downarrow + H_2SO_4$

Trần Thị Ngọc Châu

LIVEWORKSHEETS

Câu 9: Phương trình ion : $Ca^{2+} + CO_3^{2-} \rightarrow CaCO_3$ là của phản ứng xảy ra giữa cặp chất nào sau đây ?

1) $CaCl_2 + Na_2CO_3$ 2) $Ca(OH)_2 + CO_2$

3) $Ca(HCO_3)_2 + NaOH$ 4) $Ca(NO_3)_2 + (NH_4)_2CO_3$

A. 1 và 2. **B.** 2 và 3. **C.** 1 và 4. **D.** 2 và 4.

Câu 10: Một cốc nước có chứa a mol Ca^{2+}, b mol Mg^{2+}, c mol Cl^-, d mol HCO_3^-. Hệ thức liên hệ giữa a, b, c, d là

A. 2a+2b=c-d. **B.** a+b=c+d. **C.** 2a+2b=c+d. **D.** a+b=2c+2d.

Trần Thị Ngọc Châu

LIVEWORKSHEETS