ÔN TẬP SỰ ĐIỆN LI

Câu 1. Dung dịch điện li dẫn điện được là do sự di chuyển của:

A. các cation **B**. các anion **C**. các phân tử hòa tan **D**.các cation và anion.

Câu 2. Chọn nhóm chất đều ***không*** điện li trong nước:

A. HNO_3, CH_3COOH **B**. $HCOOH$, $HCOOCH_3$

C. $KMnO_4$, C_6H_6 **D**. $C_6H_{12}O_6$, C_2H_5OH

Câu 3. Một dung dịch có chứa các ion: Cu^{2+} (0,02 mol), K^+ (0,1 mol), NO_3^- (0,05 mol) và SO_4^{2-} (***x*** mol). Giá trị của ***x*** là:

A. 0,05 **B**. 0,045 **C**. 0,03 **D**. 0,035

Câu 4. Phương trình điện li nào dưới đây viết ***không*** đúng?

A. $HCl \rightarrow H^+ + Cl^-$ **B**. $CH_3COOH \rightleftharpoons CH_3COO^- + H^+$

C. $H_3PO_4 \rightarrow 3H^+ + PO_4^{3-}$ **D**. $Na_3PO_4 \rightarrow 3Na^+ + PO_4^{3-}$

Câu 5. Trộn 200 ml dung dịch HCl 0,15M với 300 ml dung dịch NaOH 0,12M, sau đó thêm phenolphtalein vào thì dung dịch sẽ có màu:

A. hồng **B**. tím **C**. không màu **D**. tím xanh

Câu 6. Trộn 300ml H_2SO_4 có pH = 2 với 200ml H_2SO_4 có pH =3 thì pH của dung dịch sau khi trộn là:

A. pH = 1,89 **B**. pH = 3,0 **C**. pH = 2,0 **D**. pH =2,2

Câu 7. Trộn Vml dung dịch NaOH 0,01M với Vml dung dịch HCl 0,03M được dung dịch có pH là:

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

Câu 8. Có V_1 ml HCl (pH = 2). Cần thêm V_2 ml H_2O để được dd HCl mới có pH = 3. Quan hệ V_1 và V_2 là

A. $V_2 = 9\ V_1$ **B**. $V_2 = 10\ V_1$ **C**. $V_2 = V_1$ **D**. $V_1 = 9V_2$

Câu 9. Có 4 dung dịch H_3PO_4, HCl, H_2SO_4, NH_4Cl có cùng nồng độ. dung dịch có pH nhỏ nhất là:

A. H_3PO_4 **B**. HCl **C**. H_2SO_4 **D**. NH_4Cl

Câu 10. Dung dịch hỗn hợp $Ba(OH)_2$ 0,05M + KOH 0,05M có pH là:

A. 13,17 **B**. 12,13 **C**. 12,5 **D**. 13,5

LIVEWORKSHEETS