1. Nồng độ mol/l của Cl – trong dung dịch CaCl2 0,3 M là:

**A.** 0,3 **B.** 0,6 **C.** 0,9 **D.** 0,15.

1. Qúa trình phân li các chất tan khi trong nước tạo thành các ion gọi là:

**A.** Sự điện li. **B.** Sự điện phân. **C.** Sự li tâm. **D.** Sự ăn mòn.

1. Chất nào sau đây là chất điện li mạnh?

**A.** NaCl **B.** CH3COOH **C.** H2O **D.** HF

1. Chất nào sau đây là chất điện li?

**A.** HCl  **B.** C6H6 **C.** CH4 **D.** C2H5OH

1. Phương trình điện li nào sau đây **không** đúng?

**A.** CH3COOH ⇄ CH3COO− + H+ **B.** HCl → H+ + Cl−

**C.** H3PO4 → 3H+ + PO43− **D.** Na3PO4 → 3Na+ + PO43−

1. Dung dịch nào sau đây **không** dẫn điện được ?

**A.** Ca(OH)2  **B.** CH3OH **C.** HCl **D.** Al2(SO4)3

1. Chất nào dưới đây thuộc loại chất điện li yếu?

**A.** HF.  **B.** KCl. **C.** NaOH. **D.** H2SO4.

1. Chất nào sau đây thuộc loại trung tính theo Bronsted?

**A.** H2SO4 **B.** Na+ **C.**Fe3+ **D.** CO32-

1. Chất nào sau đây thuộc loại acid theo Bronsted?

**A.** H2SO4 **B.** Na+ **C.**SO42- **D.** CO32-

1. Chất nào sau đây là chất lưỡng tính

**A.** Na2CO3 **B.** K2SO4 **C.** KHCO3 **D.** BaCl2