

PHẦN MỘT : CÂU HỎI VÀ BÀI TẬP

Chương I

SỰ ĐIỆN LI

Bài 1.

SỰ ĐIỆN LI

- 1.1. Trường hợp nào dưới đây **không** dẫn điện ?
- A. Dung dịch NaF trong nước
 - B. NaF nóng chảy
 - C. NaF rắn, khan
 - D. Dung dịch HF trong nước
- 1.2. Các dung dịch sau đây có cùng nồng độ 0,10 mol/l, dung dịch nào dẫn điện kém nhất ?
- A. HCl
 - B. HF
 - C. HI
 - D. HBr
- 1.3. Dung dịch nào dưới đây dẫn điện tốt nhất ?
- A. LiNO₃ 0,0020M
 - B. KCl 0,0100M
 - C. NaI 0,1000M
 - D. RbBr 0,0010M
- 1.4. Giải thích tại sao khả năng dẫn điện của nước vôi trong (dung dịch Ca(OH)₂ trong nước) để trong không khí giảm dần theo thời gian.
- 1.5. Viết phương trình điện li của các chất sau trong dung dịch :
- 1. Các chất điện li mạnh : BeF₂, HBrO₄, K₂CrO₄.

2. Các chất điện li yếu : HBrO, HCN.

1.6. Tính nồng độ mol của các ion trong dung dịch sau :

1. NaClO₄ 0,020M

2. HBr 0,050M

3. KOH 0,010M

4. KMnO₄ 0,015M.

1.7*. Trong dung dịch CH₃COOH 0,04300M, người ta xác định được nồng độ H⁺ bằng 0,00086 mol/l. Hỏi có bao nhiêu phần trăm phân tử CH₃COOH trong dung dịch này điện li ra ion.