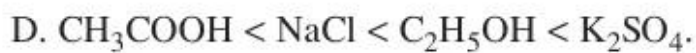
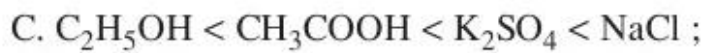
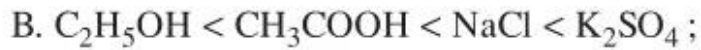


## Bài 2. PHÂN LOẠI CÁC CHẤT ĐIỆN LI

**1.9** Có bốn dung dịch : natri clorua, rượu etylic, axit axetic, kali sunfat đều có nồng độ 0,1 mol/l. Khả năng dẫn điện của các dung dịch đó tăng dần theo thứ tự nào trong các thứ tự sau đây :



- 1.10** Có một dung dịch chất điện li yếu. Khi thay đổi nồng độ của dung dịch (nhiệt độ không đổi) thì
- A. độ điện li và hằng số điện li đều thay đổi.
  - B. độ điện li và hằng số điện li đều không đổi.
  - C. độ điện li thay đổi và hằng số điện li không đổi.
  - D. độ điện li không đổi và hằng số điện li thay đổi.
- 1.11** Có một dung dịch chất điện li yếu. Khi thay đổi nhiệt độ của dung dịch (nồng độ không đổi) thì
- A. độ điện li và hằng số điện li đều thay đổi.
  - B. độ điện li và hằng số điện li đều không đổi.
  - C. độ điện li thay đổi và hằng số điện li không đổi.
  - D. độ điện li không đổi và hằng số điện li thay đổi.
- 1.12** Có một dung dịch axit axetic  $\text{CH}_3\text{COOH}$  (chất điện li yếu). Nếu hoà tan vào dung dịch đó một ít tinh thể natri axetat  $\text{CH}_3\text{COONa}$  (chất điện li mạnh), thì nồng độ ion  $\text{H}^+$  có thay đổi không, nếu có thì thay đổi thế nào? Giải thích.
- 1.13** Trong 1 ml dung dịch axit nitơ ở nhiệt độ nhất định có  $5,64 \cdot 10^{19}$  phân tử  $\text{HNO}_2$ ,  $3,60 \cdot 10^{18}$  ion  $\text{NO}_2^-$ .
- 1. Tính độ điện li của axit nitơ trong dung dịch ở nhiệt độ đó.
  - 2. Tính nồng độ mol của dung dịch nói trên.
- 1.14** Dung dịch axit axetic 0,6% có khối lượng riêng xấp xỉ 1 g/ml. Độ điện li của axit axetic trong điều kiện này là 1,0%. Tính nồng độ mol của ion  $\text{H}^+$  trong dung dịch đó (bỏ qua sự điện li của nước).