

Bài 40

NHẬN BIẾT MỘT SỐ ION TRONG DUNG DỊCH

- 8.1. Có các dung dịch không màu đựng trong các lọ riêng biệt, không dán nhãn : ZnSO_4 , $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$. Để phân biệt các dung dịch trên, có thể dùng
- A. quỳ tím. B. dung dịch NaOH .
 C. dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$. D. dung dịch BaCl_2 .
- 8.2. Để phân biệt các dung dịch đựng trong các lọ riêng biệt, không dán nhãn : MgCl_2 , ZnCl_2 , AlCl_3 , FeCl_2 , KCl bằng phương pháp hoá học, có thể dùng
- A. dung dịch NaOH . B. dung dịch NH_3 .
 C. dung dịch Na_2CO_3 . D. quỳ tím.
- 8.3. Để phân biệt 2 dung dịch Na_2CO_3 và Na_2SO_3 có thể chỉ cần dùng
- A. dung dịch HCl . B. nước brom.
 C. dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$. D. dung dịch H_2SO_4 .
- 8.4. Có các mẫu phân đạm sau : NH_4Cl (đạm một lá), NH_4NO_3 (đạm hai lá), NaNO_3 (đạm nitrat) và $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ (đạm sunfat). Trình bày cách phân biệt các mẫu phân đạm trên.
- 8.5. Cho dung dịch Na_2CO_3 và dung dịch hỗn hợp NaHCO_3 và Na_2CO_3 . Trình bày phương pháp hoá học phân biệt hai dung dịch trên.
- 8.6. Làm thế nào để phân biệt được hai loại phân lân : supephotphat đơn và supephotphat kép.
- 8.7. Cho các chất rắn sau : NaNO_3 , CaCO_3 , BaSO_4 , $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$, Na_2CO_3 . Chỉ dùng thêm tối đa hai hoá chất có thể phân biệt được các chất trên hay không ?