

Bài 53. Luyện tập

NHẬN BIẾT MỘT SỐ CHẤT VÔ CƠ

- 8.40.** Để phân biệt anion CO_3^{2-} và anion SO_4^{2-} có thể dùng

 - A. quỳ tím.
 - B. dung dịch HCl.
 - C. dung dịch CaCl_2 .
 - D. dung dịch Br_2 .

8.41. Chỉ dùng thêm một thuốc thử nào sau đây có thể phân biệt được các dung dịch : NaCl , NH_4Cl , AlCl_3 , FeCl_2 , CuCl_2 , $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$?

 - A. Dung dịch BaCl_2
 - B. Dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$
 - C. Dung dịch NaOH
 - D. Quỳ tím

8.42. Dãy ion nào sau đây cùng tồn tại trong một dung dịch ?

 - A. Mg^{2+} , SO_4^{2-} , Cl^- , Ba^{2+}
 - B. H^+ , Cl^- , Na^+ , Al^{3+}
 - C. S^{2-} , Fe^{2+} , Cu^{2+} , Cl^-
 - D. Fe^{3+} , OH^- , Na^+ , Ba^{2+}

8.43. Cho dung dịch chứa các anion : Na^+ , NH_4^+ , CO_3^{2-} , PO_4^{3-} , NO_3^- , SO_4^{2-} .
Dùng chất nào sau đây có thể loại bỏ được nhiều anion nhất ?

 - A. KCl
 - B. $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
 - C. NaOH
 - D. HCl

8.44. Có thể dùng chất nào dưới đây để phân biệt các dung dịch riêng biệt chứa các cation : Na^+ , Mg^{2+} , Al^{3+} ?

 - A. HCl
 - B. BaCl_2
 - C. NaOH
 - D. K_2SO_4

8.45. Có 4 dung dịch : $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, NaNO_3 , Na_2CO_3 , NH_4NO_3 . Chỉ dùng một dung dịch nào sau đây để phân biệt các cation trong các dung dịch trên ?

- A. H_2SO_4 B. NaCl
C. K_2SO_4 D. $\text{Ba}(\text{OH})_2$

8.46. Có 4 dung dịch riêng biệt : $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$, NaNO_3 , Na_2CO_3 , NH_4NO_3 .

Trình bày cách phân biệt các dung dịch trên.

8.47. Trình bày cách phân biệt dung dịch AlCl_3 và dung dịch ZnCl_2 .

Viết phương trình hóa học của các phản ứng.

8.48. Hãy chọn một hoá chất để phân biệt các dung dịch : $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$, NH_4Cl , Na_2SO_4 . Viết phương trình hoá học của các phản ứng.

8.49. Có 5 dung dịch : NH_4Cl , NaNO_3 , CuSO_4 , MgCl_2 , ZnCl_2 . Hãy chọn một chất để có thể phân biệt được các dung dịch trên. Viết phương trình hóa học của các phản ứng.