

Câu 16: Khi cho từ từ dung dịch NaOH cho đến dư vào ống nghiệm đựng dung dịch hỗn hợp gồm HCl và một ít phenolphthalein. Hiện tượng quan sát được trong ống nghiệm là:

- A. Màu đỏ mất dần.
- B. Không có sự thay đổi màu
- C. Màu đỏ từ từ xuất hiện.
- D. Màu xanh từ từ xuất hiện.

Câu 17: Cho một mẫu giấy quỳ tím vào dung dịch NaOH. Thêm từ từ dung dịch HCl vào cho đến dư ta thấy màu giấy quỳ:

- A. Màu đỏ không thay đổi
- B. Màu đỏ chuyển dần sang xanh.
- C. Màu xanh không thay đổi
- D. Màu xanh chuyển dần sang đỏ.

Câu 18: Cho phản ứng: $\text{BaCO}_3 + 2\text{X} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{Y} + \text{CO}_2$; X và Y lần lượt là:

- A. H_2SO_4 và BaSO_4
- B. HCl và BaCl_2
- C. H_3PO_4 và $\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$
- D. H_2SO_4 và BaCl_2

Câu 19: Dùng thuốc thử nào sau đây để nhận biết các chất chứa trong các ống nghiệm mất nhãn: HCl, KOH, NaNO_3 , Na_2SO_4 .

- A. Dùng quỳ tím và dung dịch CuSO_4 .
- B. Dùng dung dịch phenolphthalein và dung dịch BaCl_2 .
- C. Dùng quỳ tím và dung dịch BaCl_2
- D. Dùng dung dịch phenolphthalein và dung dịch H_2SO_4

Câu 20: Dung dịch A có pH < 7 và tạo ra kết tủa khi tác dụng với dung dịch Bari nitrat $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$. Chất A là:

- A. HCl
- B. Na_2SO_4
- C. H_2SO_4
- D. $\text{Ca}(\text{OH})_2$