

Hóa học 11 Bài 6: Bài thực hành 1: Tính axit-bazo. Phản ứng trao đổi ion trong dung dịch các chất điện li

Câu 1: Đặt một mẫu giấy quỳ tím lên mặt kính đồng hồ. Nhỏ lên mẫu giấy đó một giọt dung dịch HCl 0,10M. Màu sắc của mẫu giấy quỳ tím sau khi nhỏ dung dịch là

- A. Đỏ.
- B. Hồng.
- C. Xanh nhạt.
- D. Xanh đậm.

Câu 2: Đặt ba mẫu giấy quỳ tím lên mặt kính đồng hồ. Lần lượt nhỏ lên mỗi mẫu giấy đó một giọt dung dịch tương ứng: CH_3COOH 0,10M; NH_3 0,10M và NaOH 0,10M màu sắc của ba mẫu giấy quỳ tím sau khi nhỏ dung dịch lần lượt là

- A. Đỏ, hồng, xanh nhạt.
- B. Hồng, xanh đậm, xanh nhạt.
- C. Hồng, xanh nhạt, xanh đậm.
- D. Xanh đậm, xanh nhạt và hồng.

Câu 3: Cho khoảng 2 ml dung dịch Na_2CO_3 đặc vào ống nghiệm đựng khoảng 2 ml dung dịch CaCl_2 . Hiện tượng xảy ra là

- A. Xuất hiện kết tủa vàng.
- B. Xuất hiện kết tủa trắng.
- C. Xuất hiện bọt khí không màu.
- D. Xuất hiện bọt khí màu nâu đỏ.

Câu 4: Hòa tan CaCO_3 bằng dung dịch HCl loãng. Hiện tượng xảy ra là

- A. Chỉ thu được dung dịch trong suốt không màu.
- B. Chỉ thu được dung dịch trong suốt màu xanh lam.
- C. Xuất hiện bọt khí không màu.
- D. Xuất hiện bọt khí màu lục.

Câu 5: Nhỏ phenolphthalein vào dung dịch NaOH loãng. Nhỏ tiếp từ từ dung dịch HCl loãng. Hiện tượng xảy ra là

- A. Dung dịch từ màu xanh dần chuyển thành màu hồng.
- B. Dung dịch từ màu hồng dần chuyển thành màu xanh.
- C. Dung dịch từ màu xanh chuyển thành không màu.
- D. Dung dịch từ màu hồng chuyển thành không màu.

Đáp án Câu hỏi trắc nghiệm Hóa học 11

1. A	2. C	3. B	4. C	5. D
------	------	------	------	------