Bài 51

CHUẨN ĐỘ AXIT – BAZƠ

8.25. Khi cần pha chế một dung dịch chuẩn để chuẩn độ thể tích cần dùng dụng cụ nào sau đây ?

A. Bình cầu.

B. Bình định mức.

C. Bình tam giác.

D. Cốc thuỷ tinh.

8.26. Để đo chính xác thể tích của dung dịch chuẩn trong chuẩn độ thể tích người ta thường dùng dụng cụ nào sau đây ?

A. Bình định mức.

B. Buret.

C. Pipet.

D. Ống đong.

8.27. Chuẩn độ 30 ml dung dịch H_2SO_4 chưa biết nồng độ đã dùng hết 30 ml dung dịch NaOH 0,1M. Nồng độ mol của dung dịch H_2SO_4 là

A. 0,02M.

B. 0,03M.

C. 0,04M.

D. 0,05M.

8.28. Cho các dung dịch NaOH, H_2SO_4, HCl có cùng nồng độ mol. Có thể dùng cách chuẩn độ axit – bazơ với chất chỉ thị là phenolphtalein để phân biệt các dung dịch đó được không ? Nếu được, hãy trình bày cách làm.

8.29. Để xác định nồng độ dung dịch NaOH người ta dùng dung dịch đó chuẩn độ 25 ml dung dịch $H_2C_2O_4$ 0,05M (dùng phenolphtalein làm chất chỉ thị). Khi chuẩn độ đã dùng hết 46,5 ml dung dịch NaOH. Xác định nồng độ mol của dung dịch NaOH.

8.30. Chuẩn độ 20 ml dung dịch HCl chưa biết nồng độ đã dùng hết 17 ml dung dịch NaOH 0,12M. Xác định nồng độ mol của dung dịch HCl.

8.31. Chuẩn độ 25 ml dung dịch CH_3COOH chưa biết nồng độ đã dùng hết 37,5 ml dung dịch NaOH 0,05M. Xác định nồng độ mol của dung dịch CH_3COOH.