



CHƯƠNG TRÌNH XPS 2023

Thứ 6, ngày 20 – 5 – 2022

Thiết kế chương trình: Thầy Nguyễn Anh Phong

BÀI TOÁN VỀ TÍNH BAZƠ CỦA AMIN (BTRL 1.2)

NAP 1: Trung hòa dung dịch chứa 5,9 gam amin X no, đơn chức, mạch hở bằng dung dịch HCl, thu được 9,55 gam muối. Số công thức cấu tạo của X là

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

NAP 2: Dẫn V lít khí đimetylamin vào dung dịch HCl dư, cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được 16,789 gam muối. Giá trị của V là

- A. 4,6144. B. 4,6414. C. 7,3024. D. 9,2288.

NAP 3: Cho amin đơn chức X tác dụng với HNO_3 loãng thu được muối amoni Y trong đó nitơ chiếm 22,95% về khối lượng. Vậy công thức phân tử của amin là

- A. $\text{C}_2\text{H}_7\text{N}$. B. $\text{C}_3\text{H}_9\text{N}$. C. $\text{C}_4\text{H}_{11}\text{N}$. D. CH_5N .

NAP 4: Hỗn hợp X là hai amin no, đơn chức, mạch hở, hơn kém nhau 2 nguyên tử C trong phân tử. Cho 5,46 gam X tác dụng hoàn toàn với dung dịch HCl (dư) thu được 10,57 gam hỗn hợp muối. Phần trăm khối lượng amin có khối lượng phân tử lớn trong X là:

- A. 56,78% B. 34,22 C. 43,22 D. 65,78%

NAP 5: Cho 20 gam hỗn hợp gồm 3 amin no, đơn chức là đồng đẳng kế tiếp nhau tác dụng vừa đủ với dung dịch HCl 1M, cô cạn dung dịch thu được 31,68 gam muối. Thể tích dung dịch HCl đã dùng là

- A. 16ml B. 32ml C. 160ml D. 320ml

NAP 6: Cho 3,5 gam hỗn hợp X gồm metylamin, đimetylamin phản ứng vừa đủ với 0,1 mol HCl, thu được m gam muối. Giá trị của m là

- A. 7,15. B. 7,51. C. 5,71. D. 5,17.

NAP 7. Trung hòa dung dịch chứa 9 gam etylamin cần dùng V ml dung dịch HCl 0,5M. Giá trị của V là

- A. 300 B. 100 C. 200 D. 400

----- HẾT -----