

Bài 27. PHÂN TÍCH NGUYÊN TỐ

- 4.15** Mục đích của phân tích định tính và định lượng các nguyên tố trong phân tử chất hữu cơ ?
- 4.16** Khi đốt cháy chất hữu cơ X bằng oxi không khí thu được hỗn hợp khí và hơi gồm CO_2 , H_2O , N_2 . Điều đó chứng tỏ phân tử chất X
- A. chắc chắn phải có các nguyên tố C, H, O, N.
 - B. chắc chắn phải có các nguyên tố C, H, có thể có các nguyên tố O, N.
 - C. chỉ có các nguyên tố C, H.
 - D. chắc chắn phải có các nguyên tố C, H, N.
- 4.17** Phân tích một hợp chất thành các đơn chất thấy cứ 9 phần khối lượng C có 1 phần khối lượng H và 8 phần khối lượng O. Tính phần trăm khối lượng của các nguyên tố trong hợp chất trên.
- 4.18** Một cách xác định định tính halogen là đốt sợi dây đồng hình lò xo trên ngọn lửa đèn cồn cho đến khi màu ngọn lửa không còn màu xanh, sau đó nhúng ngay sợi dây đang nóng vào chất hữu cơ lỏng chứa halogen rồi đốt trên ngọn lửa đèn cồn. Màu ngọn lửa chuyển thành xanh lam chứng tỏ trong phân tử chất hữu cơ đem đốt có chứa halogen.
- Hãy giải thích quá trình thực nghiệm trên.

33

- 4.19** Khi oxi hoá hoàn toàn 1,32 g chất X là thành phần chính của tinh dầu quế thu được 3,96 g CO_2 và 0,72 g nước. Tính thành phần phần trăm khối lượng của mỗi nguyên tố trong phân tử X.