

HÓA LỚP 9

Tuần 25

Tiết 49: LUYỆN TẬP

Bài 1: Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết 3 chất khí đựng trong ba lọ mất nhãn sau: CO_2 , CH_4 và C_2H_4 .

Hướng dẫn: Nhận biết khí CO_2 trước, sau đó đến khí C_2H_4

- Dẫn các chất khí vào dung dịch nước vôi trong Ca(OH)_2 dư thấy xuất hiện kết tủa trắng lọ đó là CO_2 .
- Dẫn các khí đi qua dung dịch nước brom. C_2H_4 là mất màu da cam dung dịch brom.

Bài 2: Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các chất khí đựng trong các lọ mất nhãn sau

- CO_2 và CH_4 .
- CH_4 và C_2H_4 .
- CO_2 và C_2H_4

Bài 3: Viết công thức cấu tạo của các hợp chất hữu cơ sau: CH_4 , CH_3Br , C_2H_6 , $\text{C}_3\text{H}_7\text{Cl}$, C_3H_8 , C_2H_4 .

Bài 4: Cho các chất CH_3Cl , C_2H_4 , C_4H_8 , Na_2CO_3 , KHCO_3 , $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, KCl , $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$, $\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2$, C_3H_6 .
Hãy cho biết chất nào là vô cơ, hữu cơ, hidrocarbon, dẫn xuất hidrocarbon.

Bài 5: Đốt cháy hoàn toàn 4,48 lít khí metan ở đktc trong không khí.

- Viết phương trình phản ứng xảy ra.
- Tính khối lượng khí CO_2 tạo thành.
- Tính thể tích không khí. Biết khí oxi chiếm 20% thể tích không khí.

Bài 6: Đốt cháy hoàn toàn V lít khí metan ở đktc thu được 5,6 lít khí CO_2 ở đktc.

- Tính V lít khí metan ở đktc.
 - Dẫn toàn bộ khí CO_2 thu được ở trên vào 200 gam dung dịch Ca(OH)_2 thì thu được kết tủa.
- Tính khối lượng kết tủa.
 - Tính nồng độ phần trăm của dung dịch Ca(OH)_2

Bài 7: Đốt cháy hoàn toàn 2,24 lít khí etylen ở đktc. Cho toàn bộ sản phẩm cháy vào 500 ml dung dịch nước vôi trong dư ta thu được kết tủa.

- Viết phương trình phản ứng.
- Tính thể tích khí oxi cần đốt cháy ở đktc.
- Tính nồng độ mol của dung dịch nước vôi trong.
- Tính khối lượng kết tủa thu được.