

Bài 1: Đốt cháy hoàn toàn m gam hợp chất hữu cơ A cần dùng 11,2 gam khí oxi, thu được 8,8 gam CO_2 và 5,4 gam H_2O . Ở đktc 2,24 lít khí A có khối lượng 3 gam. Xác định CTPT của A?

A. C_2H_6 B. C_2H_4 C. C_3H_8 . D. C_3H_6

Bài 2: X mạch hở có công thức C_3H_y . Một bình có dung tích không đổi chứa hỗn hợp khí X và O_2 dư ở 150°C , áp suất 2 atm. Bật tia lửa điện để đốt cháy X sau đó đưa bình về 150°C , áp suất vẫn là 2 atm. Công thức phân tử của X?

A. C_3H_6 B. C_3H_4 C. C_3H_8 D. Không có đáp án

Bài 3: Khi đốt cháy hoàn toàn 15 mg chất A chỉ thu được khí CO_2 và hơi nước, tổng thể tích của chúng quy về đktc là 22,4 ml. CTĐGN của A?

A. CH_4O_2 B. CH_2O C. CH_4 D. $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$

Bài 4: Khi đốt cháy 1 lít khí X cần 6 lít O_2 thu được 4 lít CO_2 và 5 lít H_2O (các khí đo cùng điều kiện). CTPT của X là?

A. C_4H_{10} B. $\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O}$ C. $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$ D. $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$

Bài 5: Tìm công thức phân tử của 1 hydrocarbon mà sau khi đốt cháy thu được 2,703 gam CO_2 và 1,108 gam H_2O ?

A. C_2H_4 B. C_2H_6 C. C_5H_{12} D. C_4H_{10}

Bài 6: Đốt cháy hoàn toàn 0,58 gam một hydrocacbon A được 1,76 gam CO_2 và 0,9 gam H_2O . Biết A có khối lượng riêng $D_A \approx 2,59$ gam/lít. Tìm CTPT A

A. C_4H_8 B. C_5H_{10} C. C_5H_{12} D. C_4H_{10}

Bài 7: Đốt cháy hoàn toàn 4,6 gam chất hữu cơ A thu được 4,48 lít CO_2 (đktc) và 5,4 gam H_2O . $d_{A/\text{H}_2} = 1,58$. Xác định CTPT của A?

A. $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ B. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ C. $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ D. $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$

Bài 8: Đốt cháy hoàn toàn m gam hợp chất hữu cơ A cần dùng 11,2 gam khí oxi, thu được 8,8 gam CO_2 và 5,4 gam H_2O . Xác định CTPT của A biết $25 < M_A < 35$?

A. C_2H_6 B. $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$ C. $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ D. C_2H_4

Bài 9: Đốt cháy hoàn toàn hợp chất hữu cơ A cần dùng 6,72 lít O_2 (đktc). Sau khi kết thúc thu được 13,2 gam CO_2 và 5,4 gam H_2O . Xác định CTPT của A biết $d_{A/\text{He}} = 15$

A. $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ B. $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ C. C_2H_4 D. $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$

Bài 10: Đốt cháy hoàn toàn 18 gam hợp chất hữu cơ A cần vừa đủ 16,8 lít O_2 (đktc). Hỗn hợp sản phẩm cháy gồm CO_2 và H_2O theo tỉ lệ thể tích $V_{\text{CO}_2}:V_{\text{H}_2\text{O}}=3:2$. Xác định CTPT của A biết $d_{A/\text{H}_2} = 36$

A. $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$ B. C_3H_4 C. $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}$ D. $\text{C}_3\text{H}_4\text{O}_2$