

Bài 37. LUYỆN TẬP :
ANKAN VÀ XICLOANKAN

5.26 Đáp án B.

5.27 Đáp án : – Ankan có tỉ lệ $0,5 \leq \frac{n_{\text{CO}_2}}{n_{\text{H}_2\text{O}}} < 1$; xicloankan có tỉ lệ $\frac{n_{\text{CO}_2}}{n_{\text{H}_2\text{O}}} = 1$.
– X thuộc loại ankan ; công thức phân tử của X là : CH_4 .

5.28 Nhiệt đốt cháy m gam metan $Q_1 = 55,6m$ (kJ).

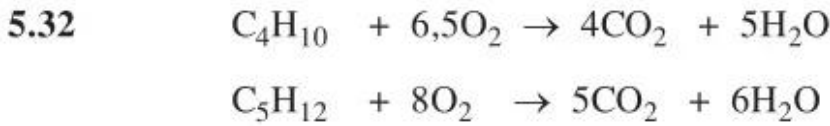
nhiệt đốt cháy m gam etan $Q_2 = 50m$ (kJ).

Vì khi đun cùng một lượng nước trong cùng điều kiện thì cần một lượng nhiệt như nhau nên suy ra cần lượng etan nhiều hơn.

5.29 C đúng.

5.30 Đáp án A.

5.31 C đúng.



Lượng nhiệt cần dùng để làm tăng nhiệt độ của 1000 gam nước từ 25°C lên 100°C là :

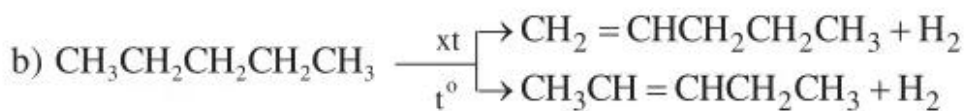
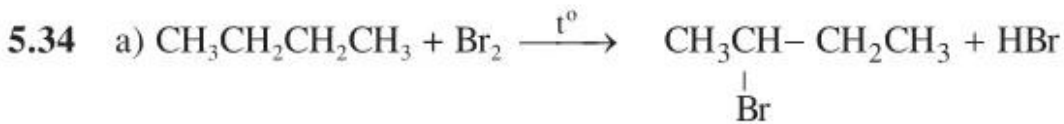
$$1000 \times 4,16 \times 75 = 312000 \text{ (J)} = 312,0 \text{ (kJ)}$$

Trong 100 gam khí gas trên có 99,4 gam butan và 0,6 gam pentan. Lượng nhiệt toả ra khi đốt cháy 100 gam khí gas là :

$$\frac{99,4}{58} \times 2654 + \frac{0,6 \times 3600}{72} = 4578,4 \text{ (kJ)}$$

Vậy lượng khí gas cần dùng là $\frac{312,0 \times 100}{4578,4} \approx 6,81 \text{ (g)}$

5.33 C đúng.



5.35 A đúng.