

# HÓA 9

## Tuần 24

### Bài 41

### NHIÊN LIỆU

#### I. Nhiên liệu là gì?.

- Nhiên liệu là những chất cháy được, khi cháy tỏa nhiệt và phát sáng.  
VD: than, củi, khí gaz...
- Nhiên liệu có vai trò quan trọng trong đời sống và sản xuất.

#### II. Phân loại nhiên liệu: Có 3 loại:

1. Nhiên liệu rắn: than mỡ, gỗ.
2. Nhiên liệu lỏng: sản phẩm từ dầu mỏ ( xăng, dầu... ) và rượu.
3. Nhiên liệu khí: khí thiên nhiên, khí dầu mỏ, khí lò cốc, khí than.

#### II. Cách sử dụng nhiên liệu hiệu quả:

- Cung cấp đủ không khí hoặc oxi cho quá trình cháy.
  - Tăng diện tích tiếp xúc của nhiên liệu với không khí hoặc oxy.
  - Điều chỉnh lượng nhiên liệu để duy trì sự cháy ở mức độ cần thiết phù hợp.
- Làm bài tập 1, 2, 3, 4 trang 132/SGK
- .....

### Bài 42

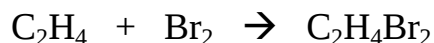
### LUYỆN TẬP CHƯƠNG 4: HIĐROCACBON, NHIÊN LIỆU

#### I. Kiến thức cần nhớ (SGK)

#### II. Bài tập:

##### **Bài tập 2 trang 133/SGK**

- Chỉ dùng dung dịch brom có thể phân biệt được hai khí  $\text{CH}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$
- Dẫn 2 khí lần lượt qua dd Brom. Khí nào làm mất màu dd brom là  $\text{C}_2\text{H}_4$ , khí còn lại là  $\text{CH}_4$ .



##### **Bài tập 4 trang 133/SGK**

a.  $n_{\text{CO}_2} = 8,8/44 = 0,2 \text{ mol}$   
 $\rightarrow m_{\text{C}} = 0,2 \times 12 = 2,4 \text{ gam}$

$$n_{H_2O} = 5,4/18 = 0,3 \text{ mol}$$

$$\rightarrow m_H = 0,3 \times 2 = 0,6 \text{ gam}$$

$$m_C + m_H = 2,4 + 0,6 = 3 \text{ gam}$$

Vậy A chỉ có 2 nguyên tố C và H.

b. Công thức tổng quát:  $C_xH_y$

$$x : y = 2,4/12 : 0,6/1 = 1 : 3$$

Vậy CTPT của A có dạng  $(CH_3)_n$

Lập bảng:

|       |    |    |    |
|-------|----|----|----|
| n     | 1  | 2  | 3  |
| $M_A$ | 15 | 30 | 45 |

$M_A < 40 \rightarrow n = 3$  loại

$n = 1$  không có CT  $CH_3$  (vô lý).

$n = 2 \rightarrow$  CTPT A là  $C_2H_6$ .

c. A không làm mất màu dd Brom.

