

HÓA 9

Các em ghi hết bài vào tập, phần bài nào không hiểu thầy cô bộ môn sẽ giảng lại cho các em khi các em đi học trở lại nhé!

Tuần 22

Bài 36

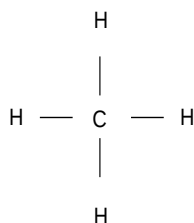
METAN (CH₄)

I. Trạng thái tự nhiên, tính chất vật lý:

Metan là chất khí không màu, không mùi, ít tan trong nước, nhẹ hơn không khí.

II. Cấu tạo phân tử:

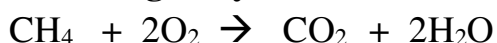
- Công thức cấu tạo của Metan là:



- Trong phân tử Metan có 4 liên kết đơn.

I. Tính chất hoá học:

1. Phản ứng cháy với Oxi:



2. Phản ứng với Clo:



(metylclorua)

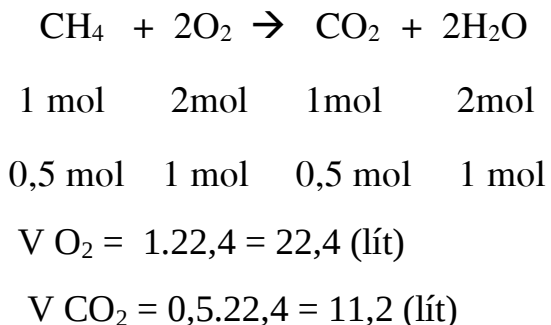
II. Ứng dụng:

Metan là nhiên liệu, nguyên liệu trong đời sống và công nghiệp.

Làm bài tập 1,2,3,4 trang 116 SGK

***Hướng dẫn làm bài 3/116**

$$n \text{CH}_4 = 11,2/22,4 = 0,5 \text{ (mol)}$$



Tuần 22

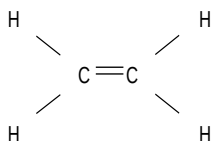
Bài 37 **ETILEN (C₂H₄)**

I.Tính chất vật lý:

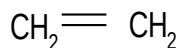
Etilen là chất khí không màu, không mùi, ít tan trong nước, nhẹ hơn không khí.

II.Cấu tạo phân tử:

- Công thức cấu tạo của Etilen là:



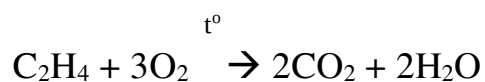
Viết gọn:



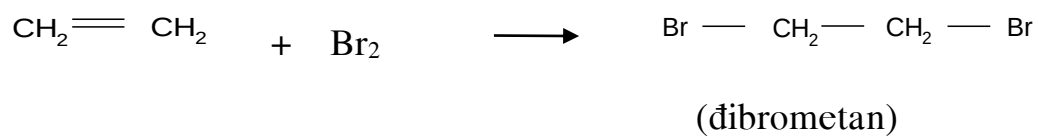
- Etilen có liên kết đôi kém bền.

III.Tính chất hoá học:

1. Phản ứng cháy với Oxi::

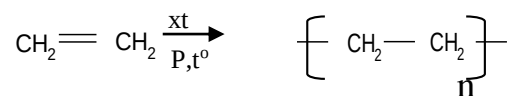


2. Phản ứng với dd Br₂:



⇒ Phản ứng này để nhận biết Etilen.

3. Phản ứng trùng hợp:



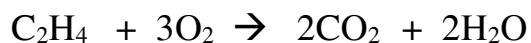
Poli etilen

IV. Ứng dụng: Trang 118/SGK.

Làm bài tập 1,2,3,4 trang 119 SGK

***Hướng dẫn làm bài 4/119**

$$n \text{ C}_2\text{H}_4 = 4,48/22,4 = 0,2 \text{ (mol)}$$



$$1 \text{ mol} \quad 3\text{mol} \quad 2\text{mol} \quad 2\text{mol}$$

$$0,2 \text{ mol} \quad 0,6 \text{ mol} \quad 0,4 \text{ mol} \quad 0,4 \text{ mol}$$

$$V \text{ O}_2 = 0,6.22,4 = 13,44 \text{ (lít)}$$

$$V \text{ kk} = 13,44.5 = 67,2 \text{ (lít)}$$