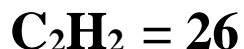


## Bài 38: AXETILEN



### I. Tính chất vật lý

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

### II. Cấu tạo phân tử



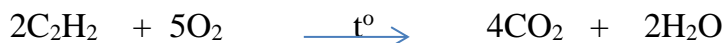
Cấu tạo thu gọn:  $\text{HC}\equiv\text{CH}$

**Nhận xét:** phân tử axetilen có 1 liên kết ba, trong liên kết ba có 2 liên kết kém bền.

→ dễ bị đứt lần lượt trong các phản ứng hóa học.

### III. Tính chất hóa học

#### 1/ Phản ứng cháy



#### 2/ Phản ứng cộng với dung dịch brom



Tetrabrom etan

*Hiện tượng:* axetilen làm mất màu da cam của dung dịch brom.

### IV. Ứng dụng: SGK/121

### V. Điều chế



(Canxi cacbua)

## BÀI TẬP:

1/ Hoàn thành phương trình, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)

- $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$
- $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{Br}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$
- $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \dots\dots\dots$



2/Có 3 chất khí không màu đựng trong 3 lọ riêng biệt: metan, axetilen, cacbon đioxit. Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết mỗi khí trên. Viết phương trình phản ứng.

3/ Cần bao nhiêu ml dung dịch brom 0,1M để tác dụng hết với 0,224 lít axetilen (đktc)

## DẶN DÒ

- Các em xem clip bài giảng theo đường link:  
<https://www.youtube.com/watch?v=B4NA1eThyfg&t=1516s>
- Chép phần lý thuyết và làm bài tập đầy đủ. **Khi đi học lại cô sẽ kiểm tra vở.**

**CHÚC CÁC EM HOÀN THÀNH TỐT BÀI HỌC!**