

# BÀI GHI

## BÀI 37: ETILEN

CTPT :  $C_2H_4$

PTK : 28

### I.- TÍNH CHẤT VẬT LÝ

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



### II.- CẤU TẠO PHÂN TỬ:



- Trong phân tử etilen có 1 **liên kết đôi**  $\text{C}=\text{C}$
- Trong liên kết đôi  $\text{C}=\text{C}$  có **một liên kết kém bền**, dễ bị đứt ra trong các pưhh.



### III.- TÍNH CHẤT HÓA HỌC:

#### 1.- Pư cháy (tác dụng với oxi)



#### 2.- Etilen làm mất màu da cam của dung dịch brom:

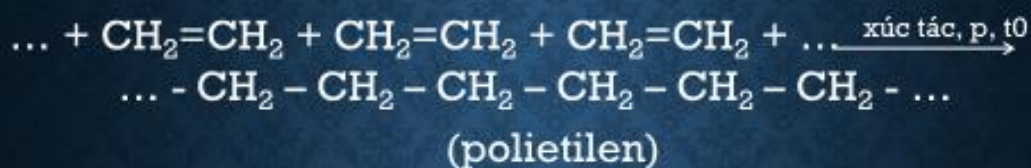


Hay



Các chất có liên kết đôi (tương tự etilen) dễ tham gia phản ứng cộng.

#### 3.- Các phân tử etilen có kết hợp được với nhau :



Hay



☞ phản ứng trùng hợp



#### IV.- ỨNG DỤNG:

Xem SGK/118

#### V.- PHƯƠNG TRÌNH PHẢN ỨNG ĐIỀU CHẾ:

