

# **ANKIN**

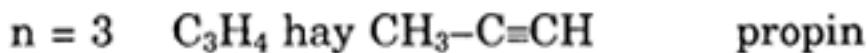
## **I. ĐỊNH NGHĨA**

Ankin là hidrocacbon chưa no mạch hở, trong phân tử có một nối ba, còn lại là nối đơn.

## **II. CÔNG THỨC VÀ DÃY ĐỒNG ĐẲNG**

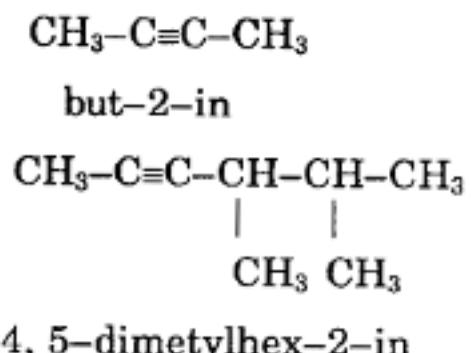
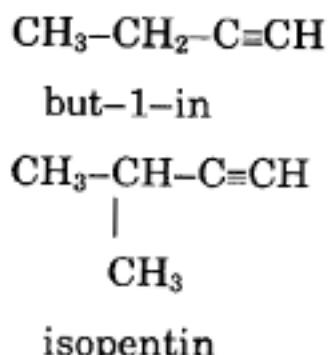


Khi cho n tăng dần sẽ được dãy đồng đẳng của axetilen



## **III. GỌI TÊN**

**1. Cách 1:** Tương tự như anken:



**2. Cách 2:** Không đánh số mạch cacbon mà gọi theo công thức sau:

### Tên gốc ankyl + axetilen

**Ví dụ:**

$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{CH}$	metylaxetilen
$\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	etylaxetilen
$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$	dimetylaxetilen
$\text{CH}_3-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	etylmetylaxetilen
$\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH}$	vinylaxetilen

Chất tiêu biểu cho ankin là axetilen, là chất khí không màu không mùi, không tan trong nước nhưng tan nhiều trong axeton.

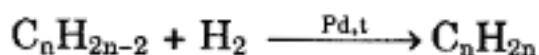
## IV. HÓA TÍNH

### 1. Phản ứng cộng

#### a. Cộng hidro

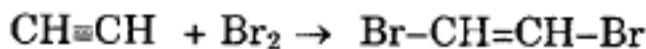


#### Tổng quát

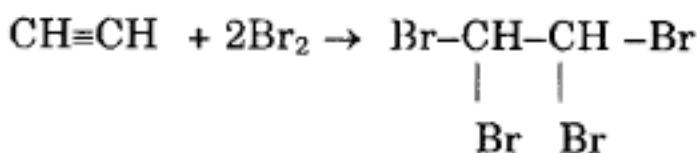


#### b. Cộng brom

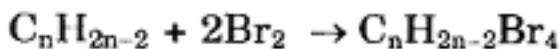
Phản ứng này làm mất màu đỏ nâu của dung dịch  $\text{Br}_2$ .



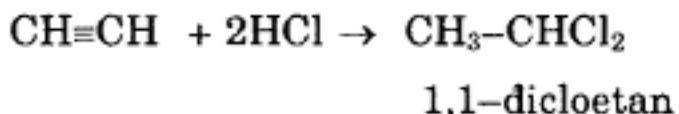
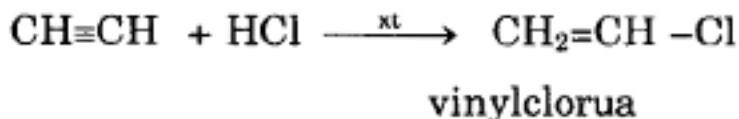
1, 2 – dibrometen



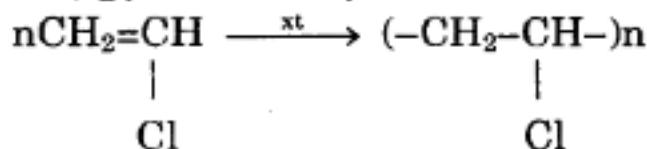
## Tổng quát



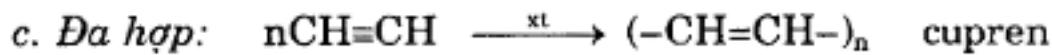
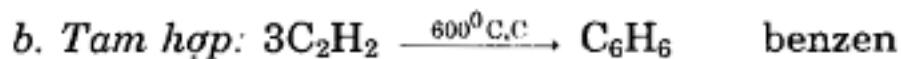
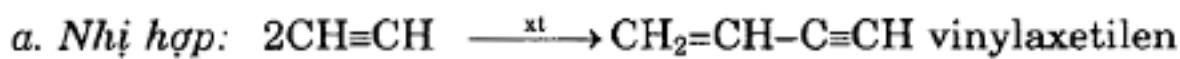
### c. Công HCl



Khi đem trùng hợp vinyl clorua thì được nhựa polivinyl clorua, gọi tắt là nhựa PVC.

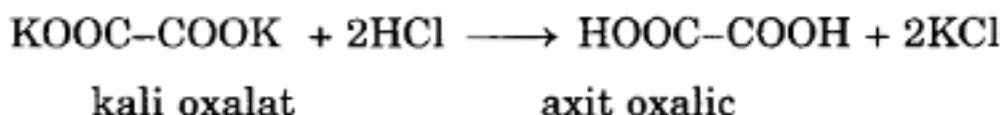
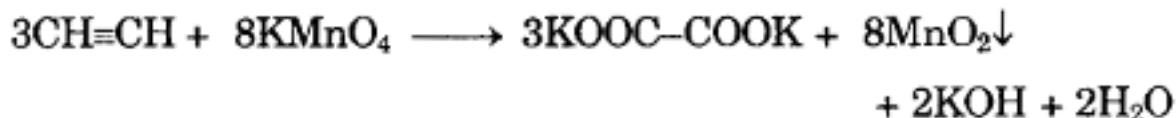


## 2. Phản ứng trùng hợp



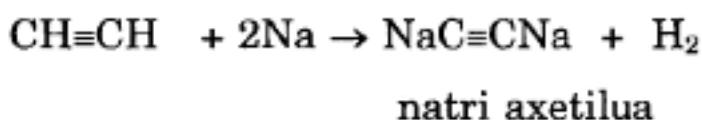
## 3. Phản ứng oxi hóa

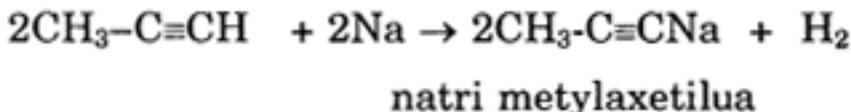
Làm mất màu dung dịch thuốc tím ( $\text{KMnO}_4$ ), cho ra nhiều sản phẩm, chẳng hạn như:



## 4. Phản ứng thế ion kim loại

### a. Với natri

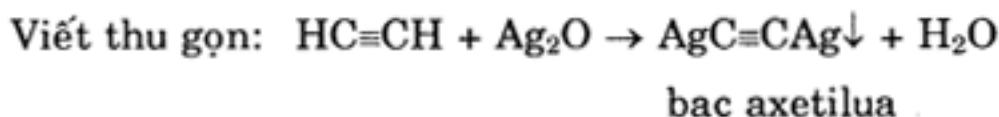




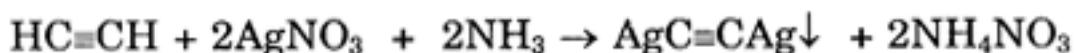
b. Với dung dịch  $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$

Cho ra kết tủa vàng với những chất có cacbon nối ba đầu mạch.

• Với axetilen

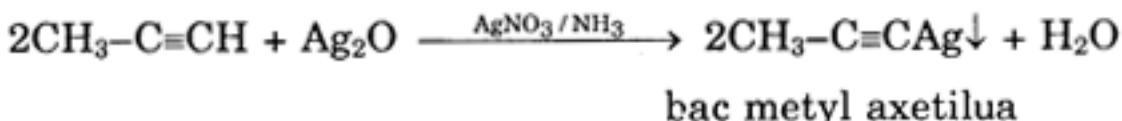


Viết rõ ràng:

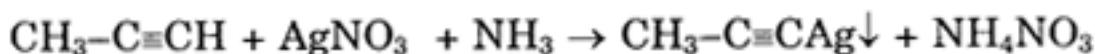


• Với đồng đắng

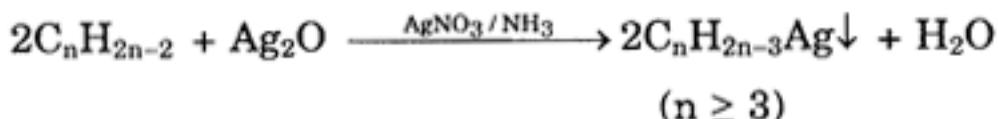
Viết gọn:



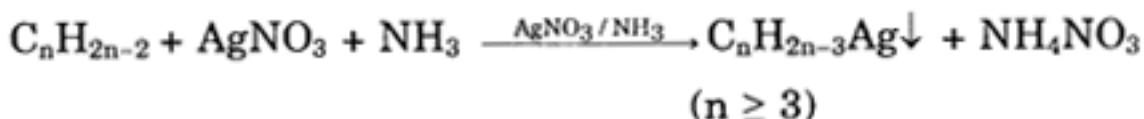
Viết rõ ràng:



### Tổng quát



Hoặc

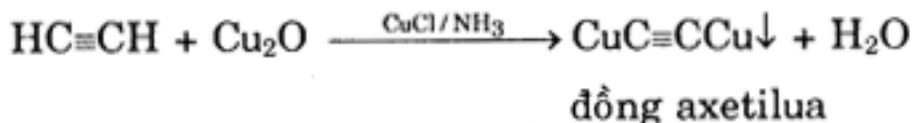


c. Với  $\text{CuCl}/\text{dd NH}_3$  cho kết tủa đỏ

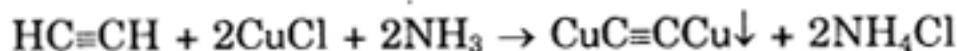
– Cho ra kết tủa đỏ

• Với axetilen

Viết thu gọn:



Viết rõ ràng:

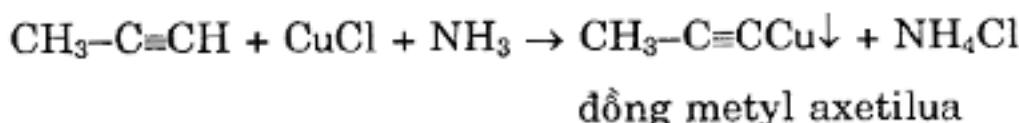


• Với đồng đắng

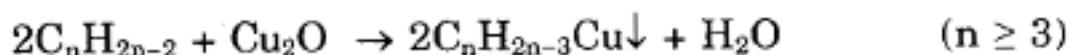
Viết thu gọn:



Viết rõ ràng:



**Tổng quát**



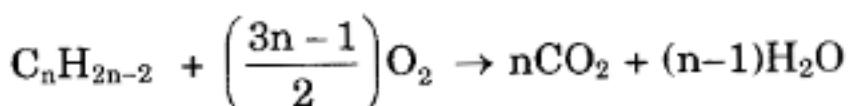
**Hoặc**



**5. Phản ứng cháy**



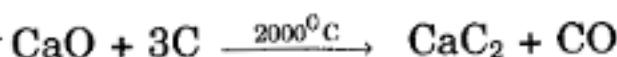
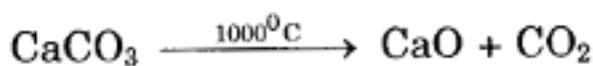
**Tổng quát:**



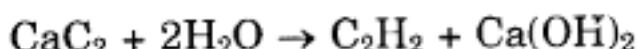
**IV. ĐIỀU CHẾ**

**1. Axetilen**

a. Từ đá vôi



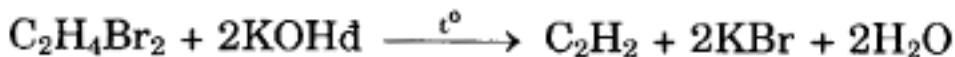
Cho CaC<sub>2</sub> (canxi cacbua – đất đèn) tác dụng H<sub>2</sub>O hoặc dung dịch HCl hoặc dung dịch H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> sẽ thu được axetilen.



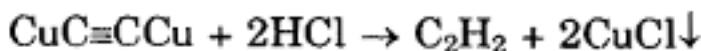
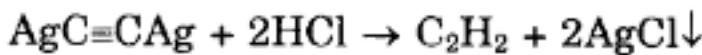
b. Từ metan:  $2\text{CH}_4 \xrightarrow[\text{làm lạnh nhanh}]{1500^\circ\text{C}} \text{C}_2\text{H}_2 + 3\text{H}_2$

c. Từ cacbon:  $2\text{C} + \text{H}_2 \xrightarrow[\text{p}]{\text{x.t}^0} \text{C}_2\text{H}_2$

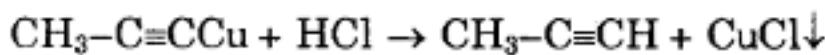
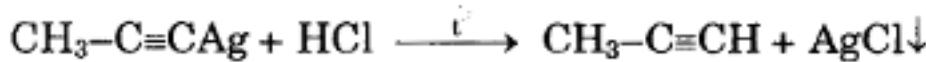
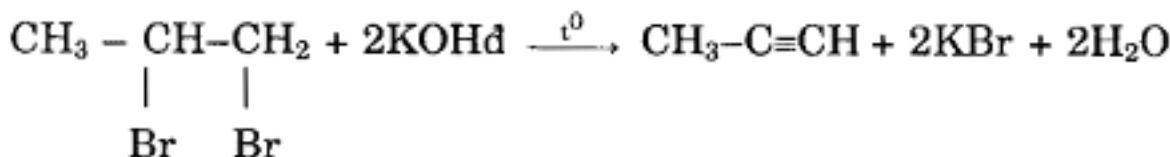
d. Từ bromua etilen



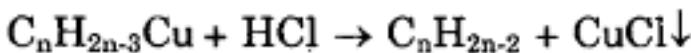
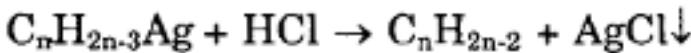
e. Từ axetilua kim loại



## 2. Đồng đẳng

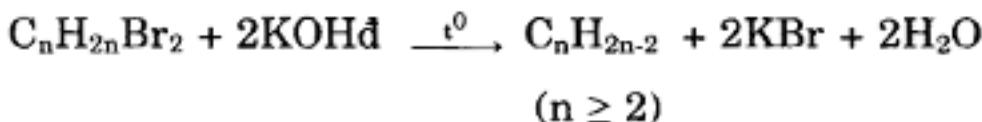


## Tổng quát



$n \geq 3$  và ankin tạo ra có nối ba ( $\equiv$ ) ở đầu mạch.

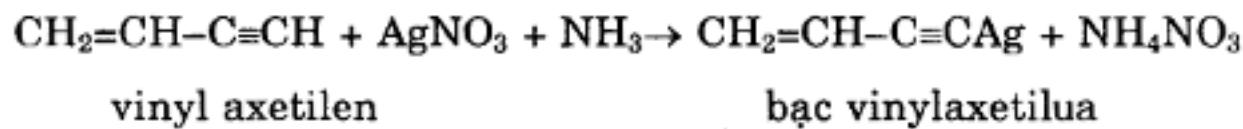
## Hoặc



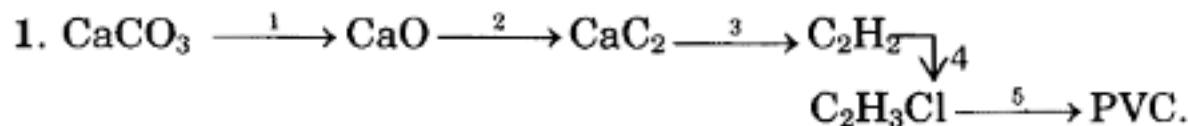
## Ghi chú:

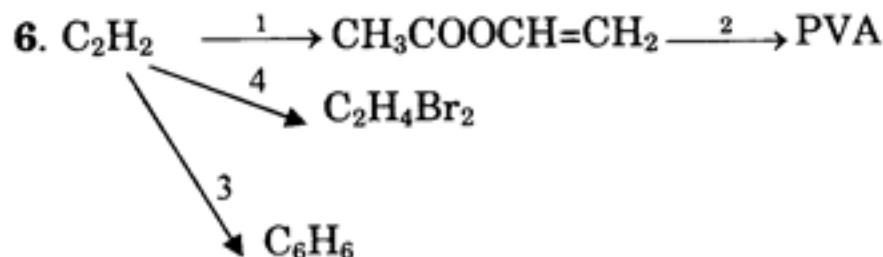
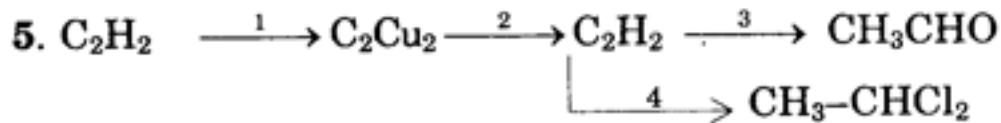
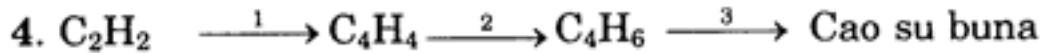
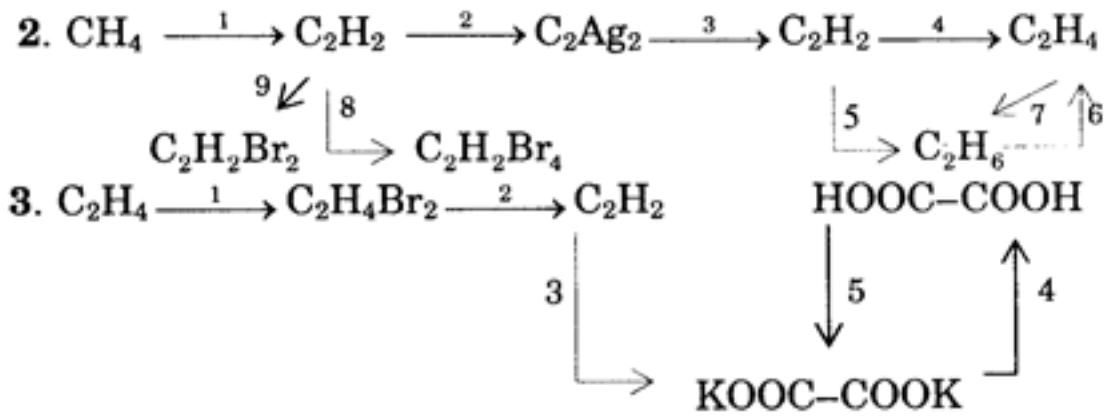
Ankin có nối ba thì cho được phản ứng thế ion kim loại; nhưng một chất cho được phản ứng thế ion kim loại thì chưa hẳn chất đó là ankin.

## Ví dụ:

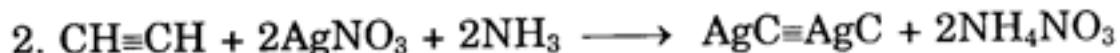
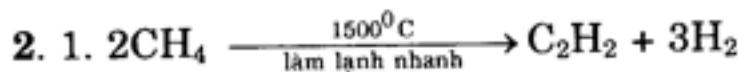
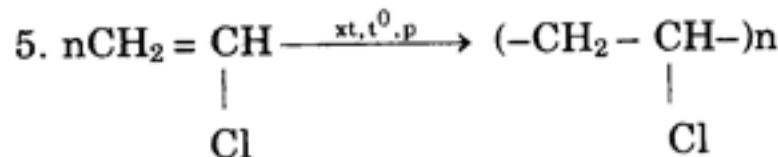
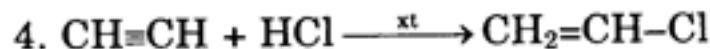
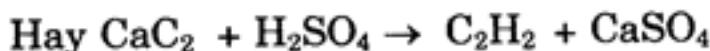
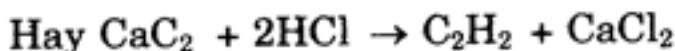
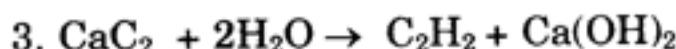
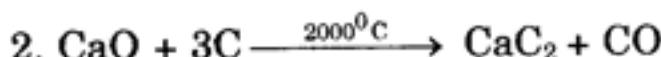
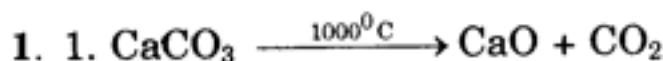


Câu hỏi: Viết các phương trình phản ứng sau:





GIẢI



Hay viết thư gon:

