

## DẪN XUẤT HALOGEN – ANCOL – PHENOL

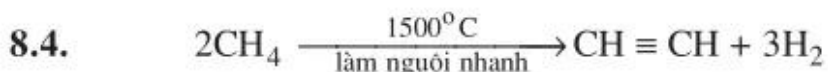
### Bài 38.

### DẪN XUẤT HALOGEN CỦA HIĐROCACBON

8.1. B.

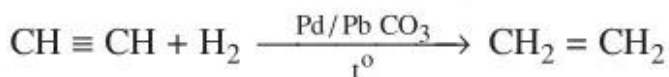
8.2. C.

8.3. D.



Metan

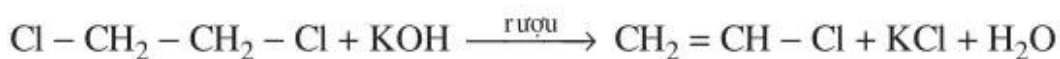
Axetilen



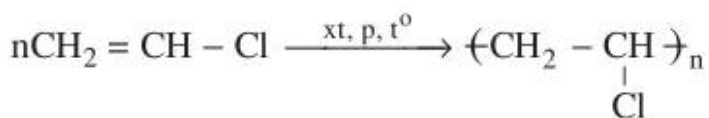
Eten



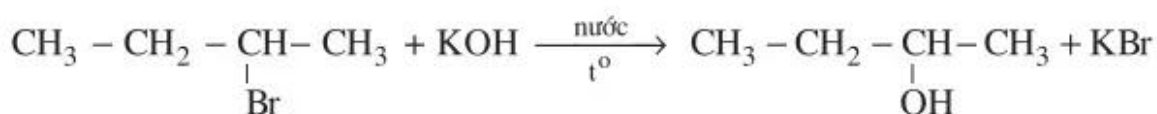
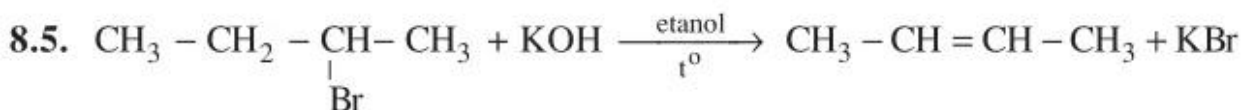
1,2-Đicloetan



Vinyl clorua



P, V, C



8.6. 1. Khi đốt cháy A ta thu được  $\text{CO}_2$  và  $\text{H}_2\text{O}$  ; vậy A phải chứa C và H.

Khối lượng C trong 1,792 lít  $\text{CO}_2$  là :  $\frac{12 \times 1,792}{22,4} = 0,96 \text{ g}$ .

Khối lượng H trong 1,44 g  $\text{H}_2\text{O}$  :  $\frac{2 \times 1,44}{18} = 0,16 \text{ g}$ .

Đó cũng là khối lượng C và H trong 3,96 g A.

Theo đầu bài A phải chứa Cl. Khối lượng Cl trong 7,175 g  $\text{AgCl}$  :

$$\frac{35,5 \times 7,175}{143,5} = 1,775(\text{g})$$

Đó cũng là khối lượng Cl trong 2,475 g A.

Vậy, khối lượng Cl trong 3,96 g A :  $\frac{1,775 \times 3,96}{2,475} = 2,84 \text{ (g)}$ .

Khối lượng C, H và Cl đúng bằng khối lượng chất A (3,96 g).

Vậy, chất A có dạng  $\text{C}_x\text{H}_y\text{Cl}_z$ .

$$\begin{aligned} x : y : z &= \frac{0,96}{12} : \frac{0,16}{2} : \frac{2,84}{35,5} = 0,08 : 0,16 : 0,08 \\ &= 1 : 2 : 1 \end{aligned}$$

CTĐGN của A là  $\text{CH}_2\text{Cl}$ .

2.  $M_A = 3,3 \times 30 = 99 \text{ (g/mol)}$

$\Rightarrow (\text{CH}_2\text{Cl})_n = 99 \Rightarrow 49,5n = 99 \Rightarrow n = 2$

CTPT của A là  $\text{C}_2\text{H}_4\text{Cl}_2$ .

3. Các CTCT

