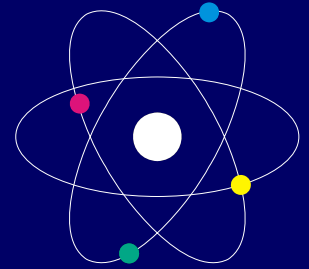


LỚP TẬP HUẤN “CHƯƠNG TRÌNH KHÓA HỌC KHỞI ĐẦU” CỦA INTEL

NGUYỄN THỊ HỒNG PHƯỢNG

LỚP MT _ A₂

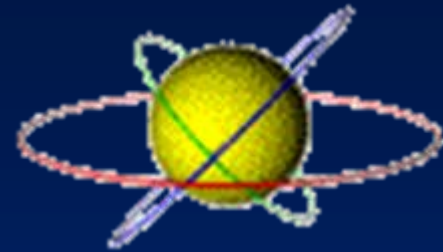


GV hướng dẫn:

1. LÊ THUẦN THANH THỦY

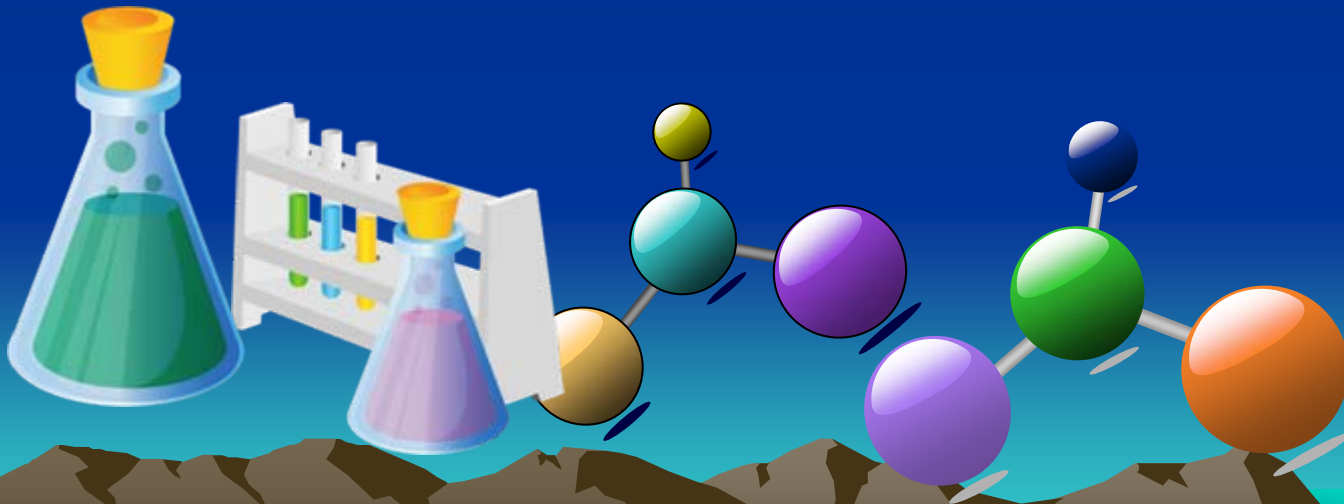
2. HUỖNH DIỆP TÂN

GIÁO ÁN HÓA 9



Người thực hiện: NGUYỄN THỊ HỒNG PHƯỢNG

ĐƠN VỊ: TRƯỜNG BỒI DƯỠNG GIÁO DỤC
BÌNH CHÁNH



KIỂM TRA BÀI CŨ



- Viết công thức cấu tạo, nêu đặc điểm cấu tạo của axit axetic?
- Công thức cấu tạo của AXIT AXETIC:
 $\text{CH}_3 - \text{COOH}$
- Đặc điểm: Trong phân tử axit, nhóm $-\text{OH}$ liên kết với nhóm $\text{C} = \text{O}$ tạo thành nhóm $-\text{COOH}$ làm phân tử có tính axit

KHOANH TRÒN CHỮ CÁI ĐẦU CÂU TRẢ LỜI ĐÚNG NHẤT

1. Từ etilen có thể điều chế được những chất nào sau đây:

A. Axit axetic

B. Rượu etylic

C. Axetilen.

D. Benzen.



KHOANH TRÒN CHỮ CÁI ĐẦU CÂU TRẢ LỜI ĐÚNG NHẤT

2. Từ rượu etylic có thể điều chế được những chất nào sau đây:

- A. Axit axetic
- B. Etilen
- C. Axetilen.
- D. Metyl clorua

KHOANH TRÒN CHỮ CÁI ĐẦU CÂU TRẢ LỜI ĐÚNG NHẤT

3. Từ axit axetic có thể điều chế được những chất nào sau đây:

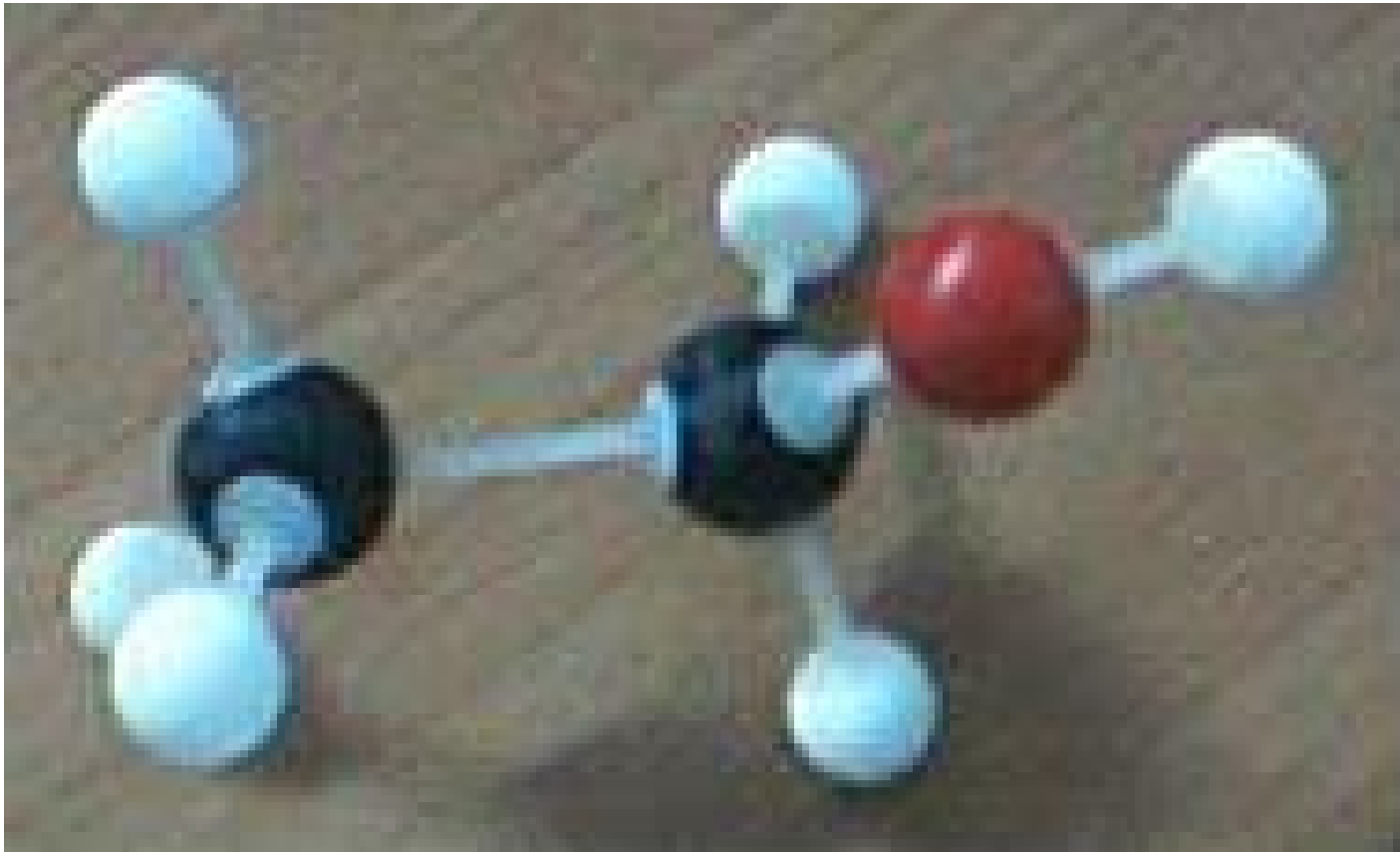
A. Etilen.

B. Axetilen

C. Rượu etylic.

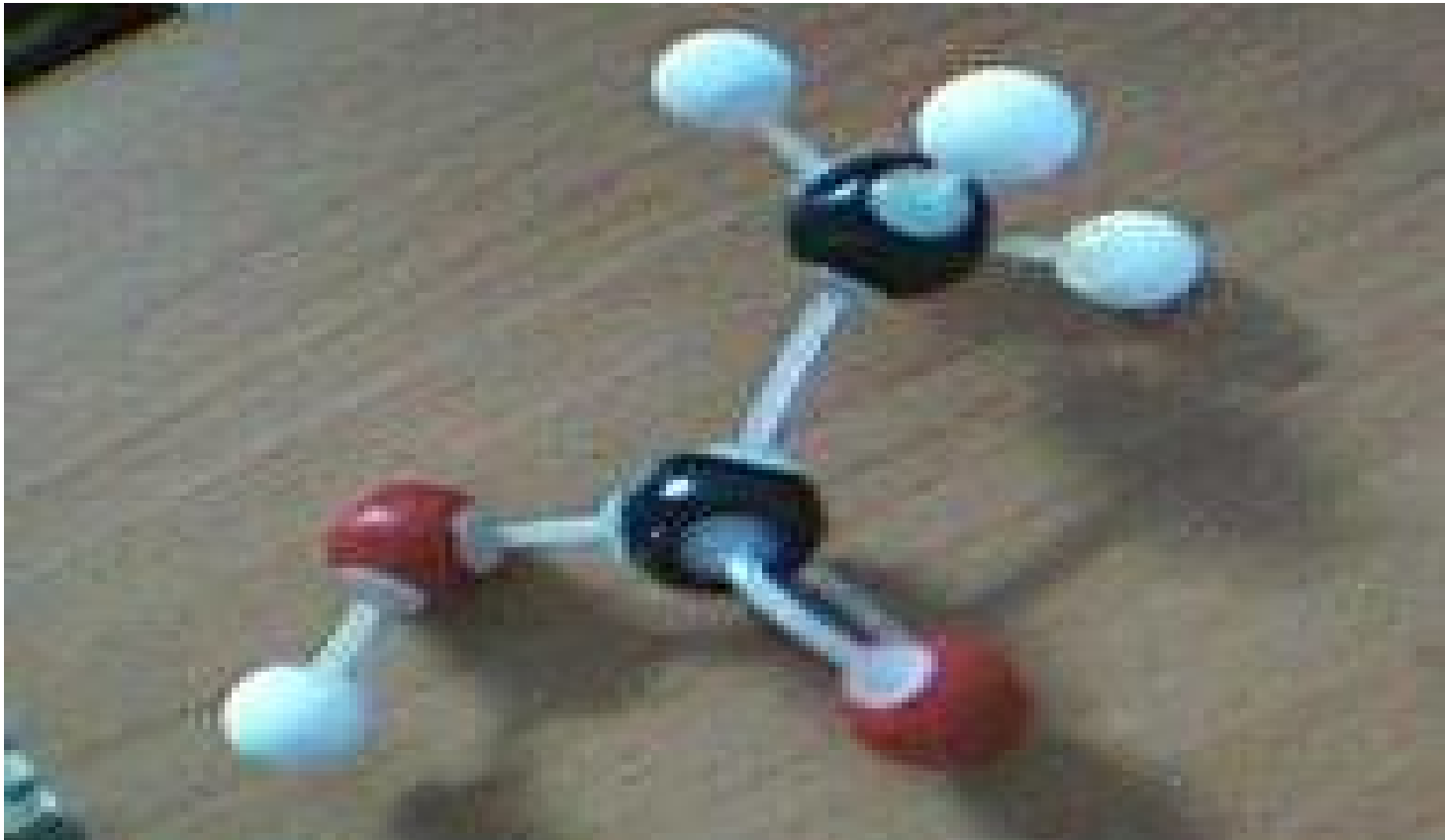
D. Etyaxetat.

Hãy cho biết công thức cấu tạo thu gọn và đọc tên mô hình phân tử sau:



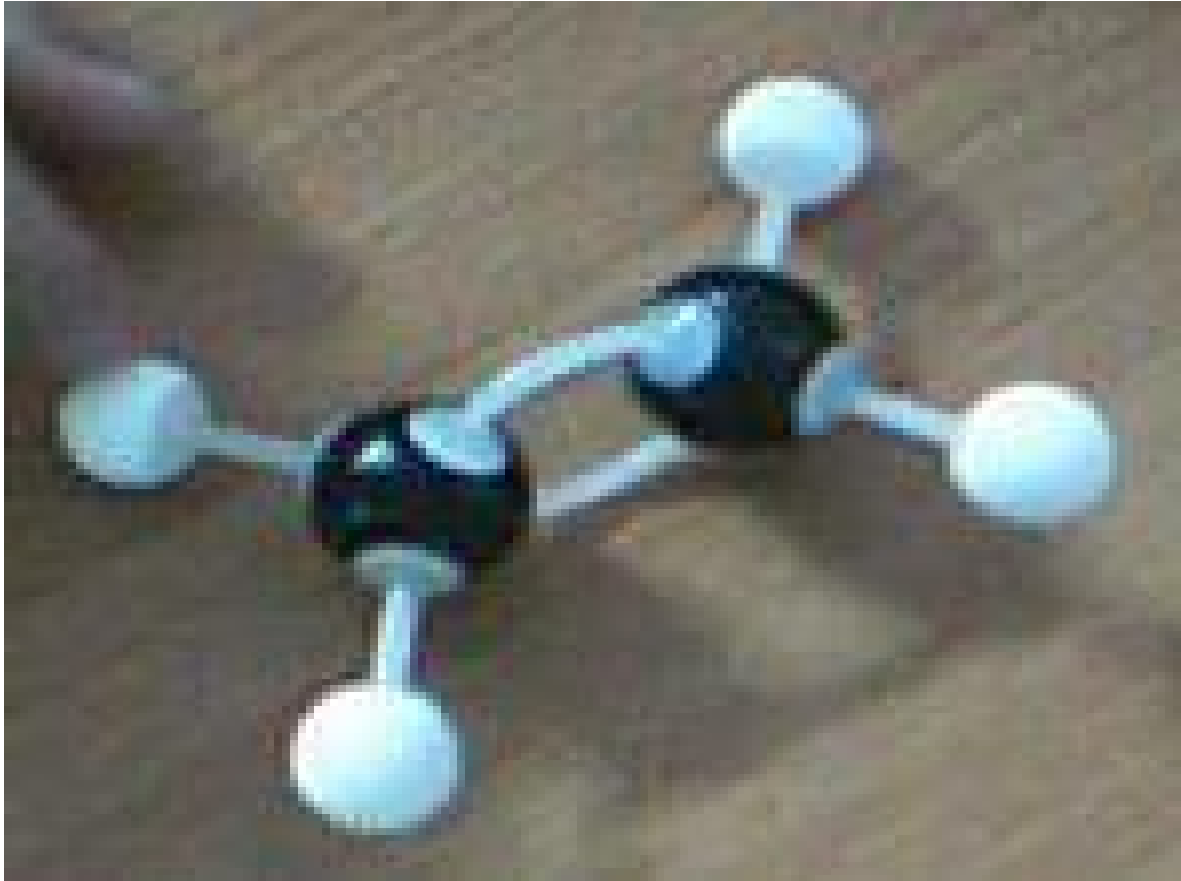
Rượu etylic $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{OH}$

Hãy cho biết công thức cấu tạo thu gọn và đọc tên mô hình phân tử sau:

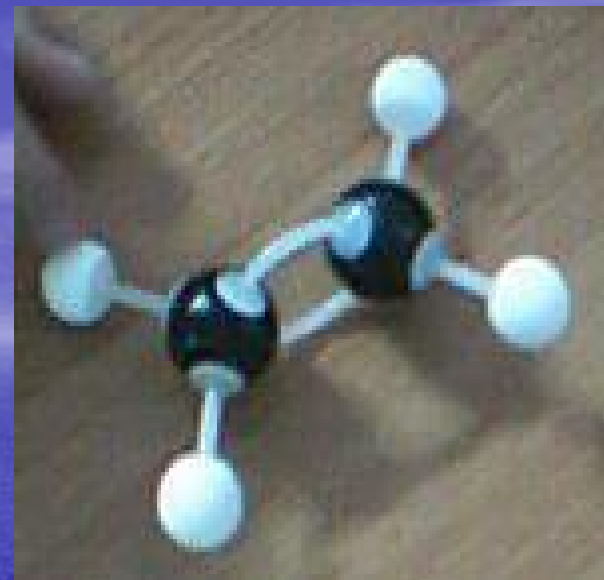
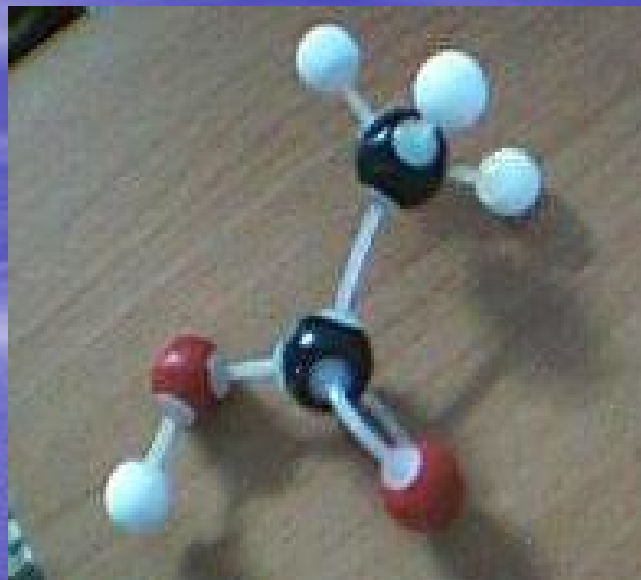
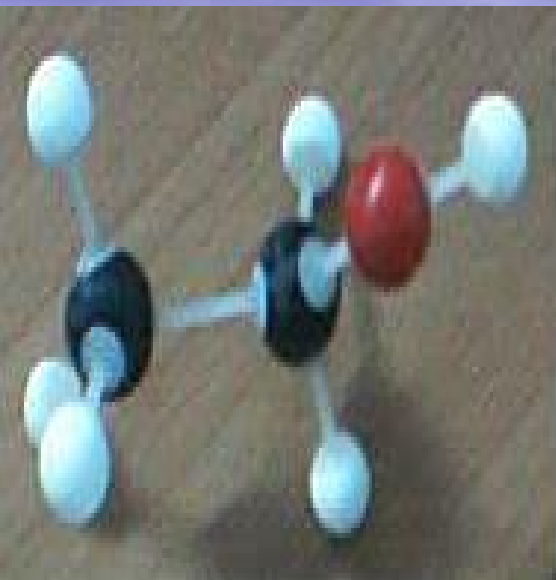


Axit axetic $\text{CH}_3 - \text{COOH}$

Hãy cho biết công thức cấu tạo thu gọn và đọc tên mô hình phân tử sau:



Axetilen $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$



Rượu etylic

Axit axetic

Etilen

Vậy etilen, axit axetic, etylaxetat, rượu etylic có liên hệ với nhau như thế nào? Chúng có thể chuyển đổi cho nhau không?

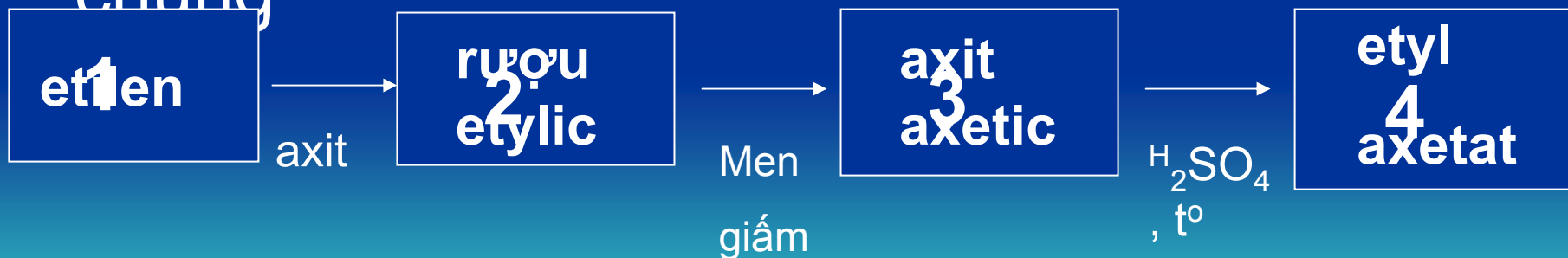


Bài 46

MỐI QUAN HỆ GIỮA ETILEN, AXIT AXETIC VÀ RƯỢU ETYLIC

I. Sơ đồ liên hệ giữa etilen, rượu etylic và axit axetic:

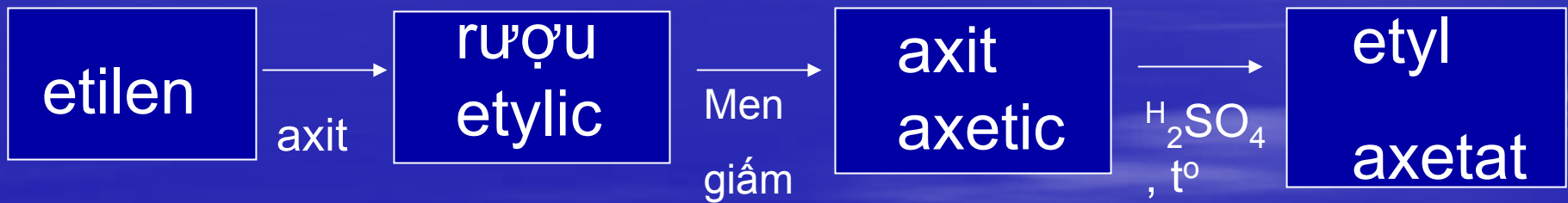
Hãy sắp xếp các cụm từ: Rượu etylic, axit axetic, etylaxetat, etilen vào các ô trống cho thích hợp biểu diễn mối quan hệ giữa chúng



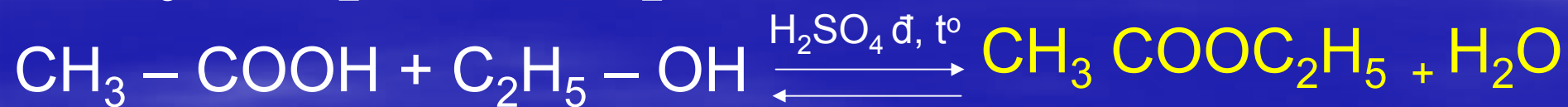
Bài 46

MỐI QUAN HỆ GIỮA ETILEN, AXIT AXETIC VÀ RƯỢU ETYLIC

I. Sơ đồ liên hệ giữa etilen, rượu etylic và axit axetic:



Viết phương trình phản ứng minh họa:

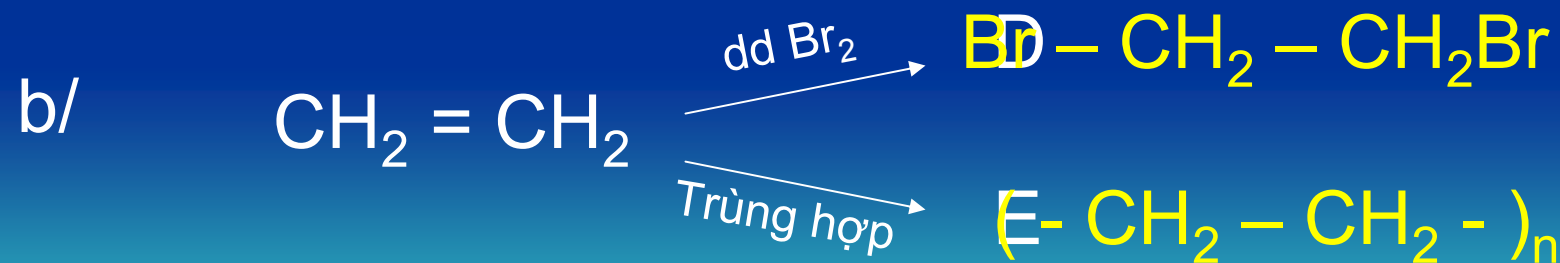
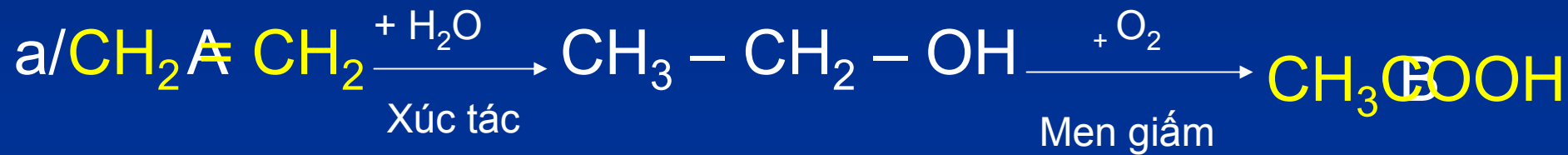


Bài 46

MỐI QUAN HỆ GIỮA ETILEN, AXIT AXETIC VÀ RƯỢU ETYLIC

II. BÀI TẬP:

Chọn những từ thích hợp thay vào các chữ cái rồi viết các PTHH theo những sơ đồ chuyển đổi hóa học sau:

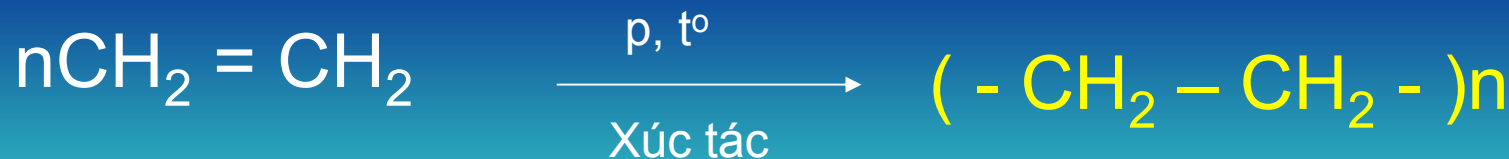


Bài 46

MỐI QUAN HỆ GIỮA ETILEN, AXIT AXETIC VÀ RƯỢU ETYLIC

II. BÀI TẬP:

Bài 1: Viết phương trình phản ứng minh họa:



Bài 46

MỐI QUAN HỆ GIỮA ETILEN, AXIT AXETIC VÀ RƯỢU ETYLIC

II. BÀI TẬP:

Bài 2: Đốt cháy 23 gam chất hữu cơ A thu được sản phẩm gồm 44 gam CO₂ và 27 gam H₂O

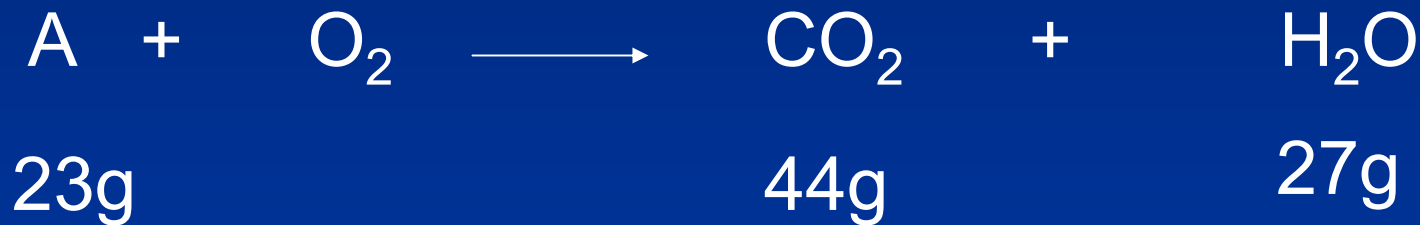
- a/ Hỏi trong A có những nguyên tố nào?
- b/ Xác định CTPT của A , biết tỉ khối hơi của A là so với hidro là 23.

Bài 46

MỐI QUAN HỆ GIỮA ETILEN, AXIT AXETIC VÀ RƯỢU ETYLIC

II. BÀI TẬP

Cho biết:



a/ A gồm các nguyên tố nào?

b/ Tìm CTPT của A

Biết $d_{A/H_2} = 23g$

Giải

Khối lượng của nguyên tố **hidro** trong hợp chất A

$$m_H = \frac{27}{18} \times 2 = 3 \text{ g}$$

Khối lượng của nguyên tố **cacbon** trong hợp chất A:

$$m_C = \frac{44}{44} \times 12 = 12 \text{ g}$$

Khối lượng của nguyên tố **oxi** trong hợp chất A:

$$m_O = 23 - (12 + 3) = 8 \text{ g}$$

Vậy hợp chất hữu cơ có 3 nguyên tố là C, H, O

b/ Giả sử hợp chất hữu cơ A có công thức là:

$(C_xH_yO_z)_n$: x,y,z,n là số nguyên dương

$$\text{Ta có : } x: y: z = \frac{12}{12} : \frac{3}{1} : \frac{8}{16} = 1: 3: 0,5 = 2: 6: 1$$



$$M_A = 23 \times 2 = 46 \quad (\text{vì } M_A = d_A/MH_2 \times MH_2)$$

$$M_A = [(2 \times 12) + 6 + 16]n = 46$$

$$\text{Suy ra : } n = 1$$

Công thức phân tử của A cần tìm là C_2H_6O

Kết luận: Các bước giải dạng toán tìm CTPT của một hợp chất

$$m_C = \frac{m_{CO_2}}{M_{CO_2}} \times 12$$

$$m_H = \frac{m_{H_2O}}{M_{H_2O}} \times 2$$

$$M_O = m_A - (m_C + m_H)$$

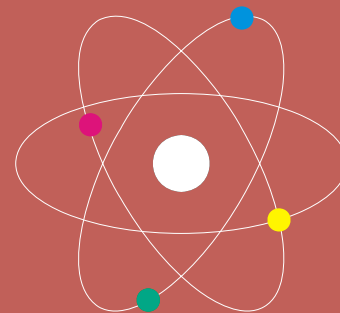
Đặt công thức chung: $(C_xH_yO_z)_n$

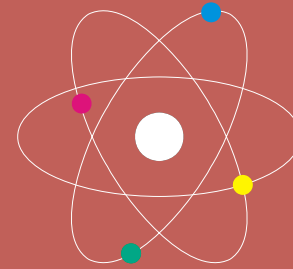
$$\text{Lập tỉ lệ: } x : y : z = \frac{m_C}{12} : \frac{m_H}{1} : \frac{m_O}{16}$$

Thay x, y, z vào công thức chung . Dựa vào M_A , tìm $n \rightarrow$ công thức cần tìm

DẶN DÒ

Học nội dung ôn tập
chương IV (Từ bài
34 đến bài 46)





Bài học hôm nay
đến đây là kết thúc

