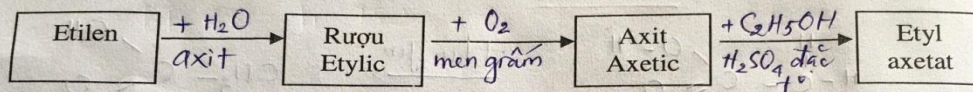


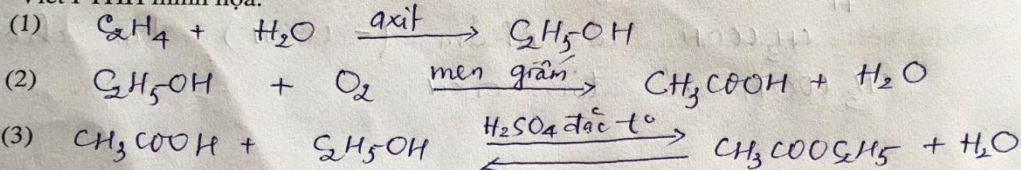
**HÓA LỚP 9**  
**(Từ 6/4/2020 đến 13/4/2020)**

**BÀI 46 : MỐI QUAN HỆ GIỮA:**  
**ETILEN, RƯỢU ETYLIC VÀ AXIT AXETIC**

**I. SƠ ĐỒ LIÊN HỆ GIỮA ETILEN, RƯỢU ETYLIC VÀ AXIT AXETIC**



Viết PTHH minh họa:

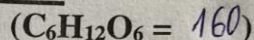


**II. BÀI TẬP :** làm vào vở bài tập

\* Dặn dò:

Làm BT 1, 2, 3 / 144

**BÀI 50 : GLUCOZO**



**I. TRẠNG THÁI TỰ NHIÊN:**

Glucozo có trong hầu hết các bộ phận của cây, nhiều nhất trong quả chín (đặc biệt trong quả nho chín). Glucozo cũng có trong cơ thể người và động vật

**II. TÍNH CHẤT VẬT LÝ:**

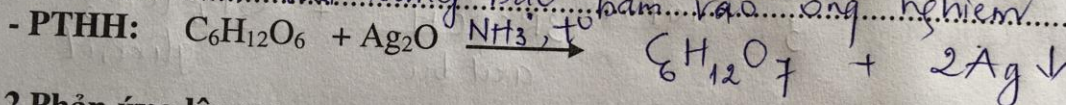
Glucozo là chất kết tinh không màu, vị ngọt, dễ tan trong nước

**III. TÍNH CHẤT HÓA HỌC :**

**1. Phản ứng oxi hóa ( phản ứng tráng gương):**

-TN: Cho dd AgNO<sub>3</sub> và ống nghiệm đựng ddNH<sub>3</sub>, lắc nhẹ. Thêm tiếp dd C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>, sau đó đặt ống nghiệm vào cốc nước nóng

-HT: ... là kết tủa sáng bạc bám vào ống nghiệm



**2. Phản ứng lên men rượu:**



**IV. ỨNG DỤNG:** SGK

\* Dặn dò: BT 2, 3, 4 / 152



## BÀI 47 : CHẤT BÉO

### I. TRẠNG THÁI TỰ NHIÊN:

- Chất béo là mỡ ăn lấy ra từ động vật và dầu ăn lấy từ thực vật
- Trong cơ thể động vật, chất béo tập trung nhiều ở mô mỡ, còn trong thực vật chất béo tập trung ở quả và hạt

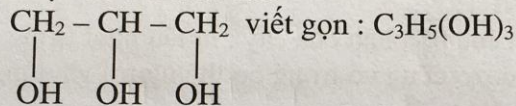
### II. TÍNH CHẤT VẬT LÝ:

- TN: cho vài giọt dầu ăn vào 2 ống nghiệm đựng H<sub>2</sub>O và C<sub>6</sub>H<sub>6</sub> (benzen)
- HT: với H<sub>2</sub>O: dầu ăn không tan nổi lên trên  
 với C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>: dầu ăn tan trong benzen

### III. THÀNH PHẦN VÀ CẤU TẠO:

Đun chất béo với nước thì thu được Glixerol và các axit béo

- Glixerol là rượu có 3 nhóm OH

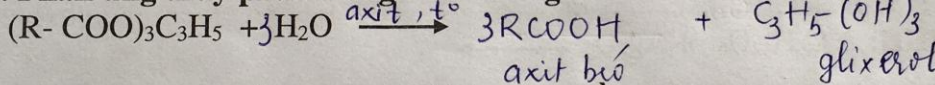


Các axit béo là axit hữu cơ có công thức chung R- COOH trong đó R có thể là C<sub>17</sub>H<sub>35</sub> - ; C<sub>17</sub>H<sub>33</sub> - ; C<sub>15</sub>H<sub>31</sub> -

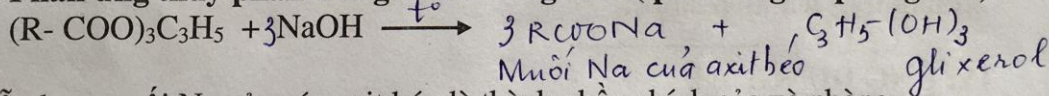
**Vậy:** chất béo là hỗn hợp este của glixerol với các axit béo có công thức chung là:  
 $(\text{R}-\text{COO})_3\text{C}_3\text{H}_5$

### IV. TÍNH CHẤT HÓA HỌC QUAN TRỌNG:

#### 1. Phản ứng thủy phân trong môi trường axit:



#### 2. Phản ứng thủy phân trong môi trường kiềm (phản ứng xà phòng hóa):



Hỗn hợp muối Na của các axit béo là thành phần chính của xà phòng

### V. ỨNG DỤNG: sgk

\* Dặn dò:

BT 3, 4 / 147