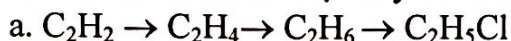


### I. LÝ THUYẾT.

1. Cấu tạo phân tử, tính chất vật lí, tính chất hóa học, ứng dụng, điều chế  $\text{CH}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_2$
2. Cấu tạo phân tử, tính chất vật lí, tính chất hóa học, ứng dụng, điều chế rượu etylic, axit axetic, chất béo, glucozơ, saccarozơ.
3. Mối liên hệ giữa etilen, rượu etylic, axit axetic.
4. Khái niệm phản ứng este hóa, phản ứng xà phòng hóa..

### II. BÀI TẬP.

1. Hoàn thành PTHH hoặc dãy biến hóa.



2. Nhận biết các chất.

a. Bằng phương pháp hóa học nhận biết các khí sau:  $\text{CH}_4$ ,  $\text{C}_2\text{H}_4$ ,  $\text{CO}_2$

b. Bằng phương pháp hóa học nhận biết các dung dịch sau: rượu etylic, axit axetic, glucozơ.

3. Bài toán.

**Bài 1:** Đốt cháy 0,3 gam hợp chất hữu cơ A thu được 0,44 gam khí cacbonic và 0,18gam nước.

a. Cho biết trong A có những nguyên tố nào?

b. Xác định công thức phân tử của A biết phân tử khối A là 60

c. Viết công thức cấu tạo của A biết A có khả năng làm đổi màu quỳ tím sang đỏ.

**Bài 2:** Dẫn 8,96 lít hỗn hợp khí gồm metan và etilen vào bình đựng dung dịch brom, khi phản ứng xong lượng brom tham gia phản ứng là 32g

a. Tính % thể tích mỗi khí trong hỗn hợp.

b. Tính thể tích khí oxi(đktc) cần để đốt cháy hết hỗn hợp trên..

**Bài 3:** Cho 13 g Zn tác dụng hết với 200g dung dịch axit axetic.

a. Tính nồng độ % của dung dịch axit axetic?

b. Tính thể tích khí thoát ra ở đktc.

c. Trộn lượng axit axetic trên với rượu etylic, thêm  $\text{H}_2\text{SO}_4$  đặc và đun nóng đến khi phản ứng xong. Tính khối lượng este thu được nếu hiệu suất phản ứng đạt 60%.

**Bài 4:** Cho 2 lít dung dịch glucozơ 0,25M lên men rượu .

a. Tính thể tích khí  $\text{CO}_2$  thoát ra ở đktc.

b. Giả sử quá trình lên men đạt 60%, tính khối lượng rượu etylic thu được.

Nhóm trưởng

Nguyễn Thị Thu Hà

Tổ trưởng

Lê Thị Loan

BGH



Trần Thị Ngọc Yến