

ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HỌC KỲ II MÔN HÓA HỌC 9

I/ Lý thuyết

- Khái niệm, phân loại hợp chất hữu cơ
- Tính chất hóa học của metan, etylen, axetilen, benzen, rượu etylic, axit axetic, chất béo (chú ý các phản ứng đặc trưng)
- Dãy chuyển hóa giữa etylen, rượu etylic, axit axetic, etyl axetat

II/ Các dạng bài tập

Dạng 1: Viết và hoàn thành các phương trình hóa học thể hiện phản ứng của metan, etilen, axetilen, benzen, rượu etylic, axit axetic.(tính chất hóa học)

Dạng 2: Viết các phương trình hóa học thực hiện các biến đổi hóa học.

VD: Viết PTHH thể hiện dãy chuyển hóa (ghi rõ điều kiện nếu có)



Dạng 3: Nhận biết các chất. VD:

1. Các chất khí không màu: Metan, etylen, axetylen
2. Ba chất lỏng: Nước, rượu etylic, axit axetic

Dạng 4: Độ rượu

Trên nhãn của các chai rượu đều có ghi các số, thí dụ 25⁰, 45⁰, 40⁰

- a. Hãy giải thích ý nghĩa các số trên
- b. Tính số ml rượu etylic có trong 350ml rượu 45⁰
- c. Có thể pha được bao nhiêu lít rượu 20⁰ từ 50⁰ml rượu 45⁰

Dạng 5: Bài tập

Hòa tan 12 gam Ca trong 280 gam dung dịch axit axetic nồng độ 15%

- a. Viết PTHH xảy ra
- b. Tính thể tích khí H₂ sinh ra ở đktc
- c. Dùng toàn bộ lượng khí H₂ sinh ra ở trên để khử 24 gam CuO ở nhiệt độ cao. Tính khối lượng chất rắn tạo thành.

(Ca = 40, C = 12, O = 16, H = 1, Cu = 64)