

TRƯỜNG CĐ LÝ TỰ TRỌNG TP.HCM
TỔ HOÁ HỌC

(Đề có 01 trang)

KIỂM TRA LẦN 1 – HỌC KỲ I

Môn: Hoá học 3

Thời gian làm bài: 45 phút

Đề: 1

Họ và tên:..... MSSV:

(Sinh viên làm bài trên giấy của mình, sau đó chụp bài và nộp vào google form)

Câu 1 (2đ). Viết CTCT và gọi tên các đồng phân ankin mạch hở ứng với công thức C_5H_8 .

Câu 2 (3đ). Viết các phương trình hoá học của phản ứng sau, ghi rõ điều kiện và xác định sản phẩm chính/ sản phẩm phụ (nếu có):

a. 2-metylbut-1-en + HCl

b. metylaxetilen + Hidro (xúc tác Pd/PbCO₃, t⁰)

c. Etilen + Hidro

d. Buta-1,3-dien + dung dịch Brom $\xrightarrow[-80^{\circ}C]{1:1}$ (chỉ ghi sản phẩm chính)

e. Đime hoá axetilen.

f. Oxi hoá hoàn toàn propin.

Câu 3 (3đ). Cho 5,6 lít (đktc) hỗn hợp X gồm 2 chất etilen và propin phản ứng hoàn toàn với dung dịch Brom thì thấy làm mất màu 400 ml dung dịch brom 1M.

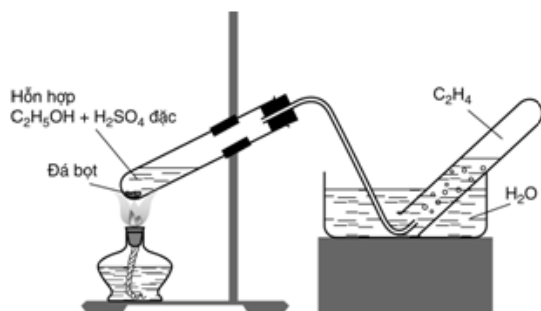
a. Viết phương trình phản ứng xảy ra.

b. Tính thành phần phần trăm thể tích mỗi khí trong hỗn hợp.

c. Cho hỗn hợp X vào dung dịch bạc nitrat trong amoniac thu được m (gam) kết tủa. Tính m.

Câu 4 (1,5đ). Đốt cháy 2,24 lít (đktc) hỗn hợp 2 ankin liên tiếp nhau trong dây đồng đẳng thu được 5,6 lít (đktc) khí CO₂. Xác định công thức phân tử của 2 ankin.

Câu 5 (0,5đ).



Hình 1. Điều chế etilen từ ancol etylic

a. Khí etilen được thu vào ống nghiệm bằng phương pháp đẩy nước. Tính chất vật lí nào của anken cho phép thu khí theo phương pháp này?

b. Viết phương trình hoá học của phản ứng trên.

----- HẾT -----

(Cho $M_C = 12$, $M_H = 1$, $M_O = 16$, $M_{Ag} = 108$, $M_{Br} = 80$)