

ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II – HÓA 11

I. Trắc nghiệm (4điểm): 10 câu.

Câu 1. Hidrocacbon Y có công thức phân tử C_4H_6 . Y có đặc điểm và tính chất:

- Mạch C hở.
- Khi cộng hợp Br_2 (dd) theo tỉ lệ mol 1 : 1, thu được 3 sản phẩm đibrom ($C_4H_6Br_2$).

Tên của Y là

- A.** butadien-1,3. **B.** butadien-1,2. **C.** butin-1. **D.** butin-2.

Câu 2. Cho các câu sau:

- a) Stiren còn có tên là vinylbenzen.
- b) Stiren còn có tên là phenylaxetilen.
- c) Stiren vừa có tính chất giống anken vừa có tính chất giống benzen.
- d) Stiren không làm mất màu dung dịch $KMnO_4$.
- e) Stiren là chất lỏng không màu, không tan trong nước.

Những câu đúng là

- A.** a, c, e. **B.** a, b, c. **C.** c, d, e. **D.** a, b, d.

Câu 3. Hidrocacbon A là chất khí ở điều kiện tiêu chuẩn. Khi đốt cháy hoàn toàn một lượng A , thu được nước và khí cacbonic với số mol bằng nhau. Ở cùng điều kiện về nhiệt độ và áp suất, 2,8 gam A có thể tích bằng thể tích của 1,6 gam khí oxi. Tên của A bắt đầu bằng chữ trans. Công thức cấu tạo của A là

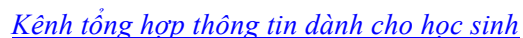
- A.** $CH_2=CH-CH_2-CH_3$. **B.** $CH_2=C(CH_3)-CH_3$
C. $CH_3-CH=CH-CH_2-CH_3$. **D.** $CH_3-CH=CH-CH_3$.

Câu 4. Thể tích metan (ở điều kiện tiêu chuẩn) thu được khi nấu chảy 1,64g natri axetat với lượng dư NaOH/CaO là:

- A.** 2,24 lít **B.** 0,448 lít **C.** 0,672 lít **D.** 6,72 lít

Câu 5. Có sơ đồ chuyển hoá sau: $Al_4C_3 \rightarrow X \rightarrow Y \rightarrow Ag_2C_2$. X, Y là những chất gì?

- A.** C_2H_2 , CH_3CHO **B.** CH_4 , C_2H_2
C. C_3H_6 , C_3H_4 **D.** C_3H_4 , C_3H_8



D. Dung dịch nước brom

D. anđehit fomic, axetilen, etilen.

D. 2

D. C₄H₈O.

D. $\text{HOOCCH}_2\text{COOH}$ và 54,88%.

b. Tính % khối lượng mỗi axit trong hỗn hợp ban đầu.

Câu 2 (2 điểm) Viết các phương trình phản ứng hóa học hoàn thành chuỗi phản ứng



Câu 3 (1 điểm) Chia hỗn hợp gồm hai ancol đơn chức X và Y (phân tử khối của X nhỏ hơn của Y) là đồng đẳng kế tiếp thành hai phần bằng nhau:

- Đốt cháy hoàn toàn phần 1 thu được 5,6 lít CO_2 (đktc) và 6,3 gam H_2O .
- Đun nóng phần 2 với H_2SO_4 đặc ở $140^\circ C$ tạo thành 1,25 gam hỗn hợp ba ete. Hóa hơi hoàn toàn hỗn hợp ba ete trên, thu được thể tích hơi bằng thể tích của 0,42 gam N_2 (trong cùng điều kiện nhiệt độ, áp suất).

Xác định hiệu suất phản ứng tạo ete của X, Y ?