

ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II – LỚP 11

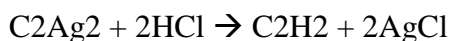
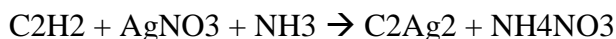
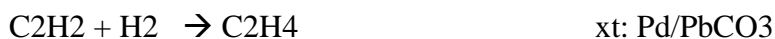
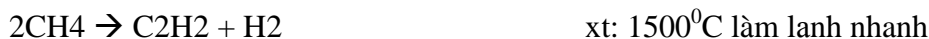
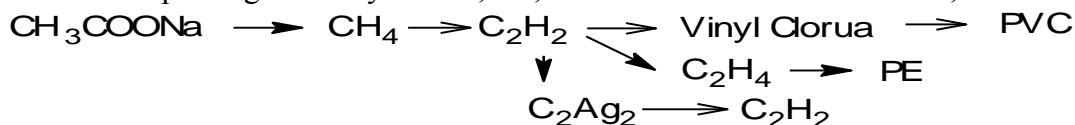
NĂM HỌC 2016 – 2017

Thời gian làm bài: 45 phút, không kể thời gian phát đề

Môn thi: Hóa học 11 – CS1

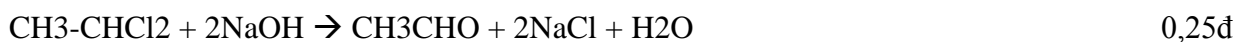
Họ và tên: SBD: Phòng thi:

Câu 1. Mỗi phương trình đầy đủ là 0,25đ, nếu thiếu xúc tác 2 lần thì trừ 0,25đ

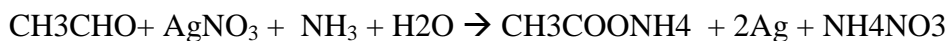
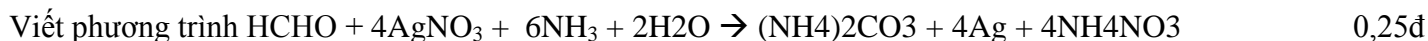
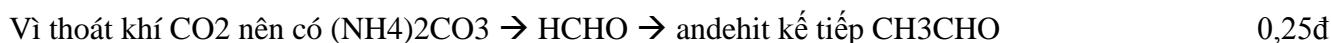


Câu 2.

(0,5đ) Chất nào sau đây có thể điều chế trực tiếp ra andehitaxetic: rượu etylic, 1,1-đicloetan, 1,2-đicloetan.



(0,5đ) Cho một hỗn hợp X gồm 2 andehit đơn chức, cùng dãy đồng đẳng, liên tiếp phản ứng vừa đủ hoàn toàn với dung dịch $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ thu được kết tủa trắng bạc và dung dịch Y. Lọc lấy dung dịch Y, cho Y phản ứng với HCl (dư) thì thấy thoát ra một khí làm đục nước vôi trong. Tìm 2 andehit trong hỗn hợp X. Giải thích dự đoán bằng phương trình hóa học.



Câu 3. (1đ) Cho công thức phân tử $\text{C}_7\text{H}_8\text{O}_2$. Tìm công thức cấu tạo đúng biết rằng chất này phản ứng với NaOH theo tỉ lệ 1:1 còn phản ứng với Na theo tỉ lệ 1:2. Viết phương trình phản ứng minh họa.

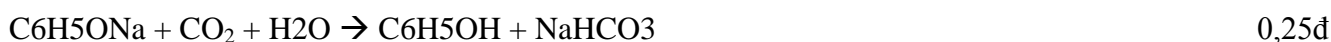


Viết phương trình $\text{HO-C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{OH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaO-C}_6\text{H}_4\text{-CH}_2\text{OH} + \text{H}_2\text{O}$ 0,25đ

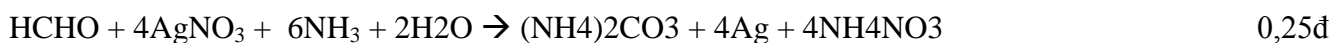


Câu 4. (1,5đ) Nêu hiện tượng và viết phương trình để minh họa:

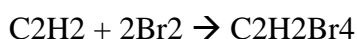
a) Sục CO_2 vào dung dịch Natriphenolat: dung dịch vẫn đục 0,25đ



b) Cho dung dịch $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ vào dung dịch andehit formic: xuất hiện kết tủa kết tủa trắng bạc. 0,25đ



c) Hòa tan đất đèn vào nước, dẫn khí thu được vào dung dịch Br_2 dư : xuất hiện khí, khí làm mất màu dung dịch da cam 0,25đ



Câu 5. (1,5đ) Hỗn hợp X gồm metan và anken, cho 5,6 lít X qua dung dịch brom dư thấy khối lượng bình brom tăng 7,28 gam và có 2,688 lít khí bay ra (đktc). Xác định CTPT của anken.

Đặt CTTQ và viết phương trình 0,25đ

$$m(\text{anken}) = (5,6 - 2,688) / 22,4 = 0,13 \text{ mol} \quad 0,5\text{đ}$$

$$M = 56 \rightarrow n = 4 \quad 0,5\text{đ}$$

Câu 6. (2đ) Cho 25,8 g hỗn hợp hai ancol no đơn chức kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng tác dụng với Na dư, người ta thu được 5,6 lít H_2 (đktc). Xác định công thức phân tử của 2 rượu và xác định phần trăm khối lượng của 2 rượu.

a) Đặt công thức trung bình 0,25

Viết phương trình 0,25

Tính n hoặc M .Xác định được 2 ancol là $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ và $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ 0,5

b) Tính phần trăm 2 rượu

lập hệ: 0,5đ

tính số mol (0,3 và 0,2 mol) chuyển sang phần trăm khối lượng 53,5% và 46,5% 0,5đ

Câu 7. (1đ) Một andehid A mạch hở. Để phản ứng hết với 0,1 mol A cần dùng 0,3 mol H_2 thì thu được chất hữu cơ X. Cho lượng X này phản ứng với Na dư thì thu được 0,1 mol H_2 . Mặt khác lấy 8,4 g A cho phản ứng với dd AgNO_3 dư trong NH_3 thì thu được 43,2 g Ag.

Xác định Công thức cấu tạo của A và X.

Lập luận để biết đây là andehit không no 2 chức 0,5

Tìm công thức: HOC-CH=CH-CHO 0,5