

ĐẠI HỌC QUỐC GIA TP.HCM
TRƯỜNG PHỔ THÔNG NĂNG KHIẾU

ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II – LỚP 11

NĂM HỌC 2016 – 2017

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

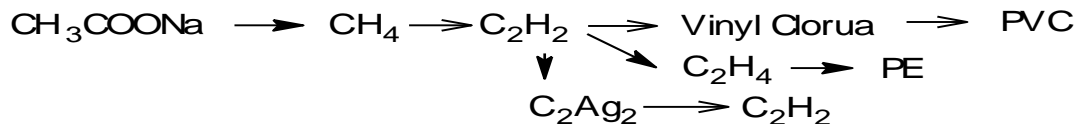
(Học sinh không sử dụng bảng tuần hoàn nguyên tố hóa học)

Môn thi: Hóa học 11 – CS1

Họ và tên: SBD: Phòng thi:

Giám thị 1	Giám thị 2	Giám khảo	Điểm

Câu 1. (2đ) Hoàn thành chuỗi phản ứng, ghi rõ điều kiện nếu có:



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.

Câu 4. (1.5đ) Nêu hiện tượng và viết phương trình để minh họa:

a) Sục CO_2 vào dung dịch Natriphenolat

b) Cho dung dịch $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ vào dung dịch andehit formic

c) Hòa tan đất đèn vào nước, dẫn khí thu được vào dung dịch Br_2 dư

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 công thức phân tử của anken.

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.

Câu 7. (1đ) Một andehit 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.

Cho khối lượng các nguyên tố: C = 12, H = 1, Ag = 108, N = 14, O = 16, Br = 80, Cl = 35,5