SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO **ĐỀ ÔN TÂP HỌC KÌ II**

 **TRƯỜNG THPT SƯƠNG NGUYỆT ANH HÓA HỌC – LỚP 11**

**ĐỀ 1**

**Câu 1:***(3 điểm)* Thực hiện chuỗi phản ứng hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)

 CH3COONa→ CH4→C2H2 →C2H4 → C2H5OH → CH2=CH-CH=CH2 →Cao su buna

**Câu 2:***(2 điểm)* Bằng phương pháp hóa học, hãy trình bày cách nhận biết 4 dung dịch không màu sau: Toluen (C6H5CH3), benzen (C6H6), Stiren(C6H5CH=CH2), ancol etylic (C2H5OH)

**Câu 3**: *(2 điểm)* Thực hiện các phản ứng sau:

 a/ trùng hợp CH3-CH=CH-CH3

 b/ CH3-CH=CH2 + H2O (xúc tác)

**Câu 4:** *(3 điểm)*

Cho 14 gam hỗn hợp A gồm phenol và etanol tác dụng hết với Na dư thu được 2,24 lít (khí đktc)

 a/ Viết phương trình phản ứng xảy ra

 b/ Xác định % khối lượng mỗi chất trong A

 c/ Cho hỗn hợp A vào dung dịch Br2 dư.Tính khối lượng kết tủa thu được

Cho biết: C=12, O=16, H=1, Br=80

----- HẾT -----

 SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**

 **TRƯỜNG THPT SƯƠNG NGUYỆT ANH HÓA HỌC – LỚP 11. NH: 2017-2018**

 ***Thời gian làm bài: 45 phút***

**ĐỀ 2**

**Câu 1:***(3 điểm)* Thực hiện chuỗi phản ứng hóa học sau, ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có)

CaC2→ C2H2→ C2H4→ poli etilen

 CH3CHO →C2H5OH → C2H5Br

**Câu 2:***(2 điểm)*

 Bằng phương pháp hóa học, hãy trình bày cách nhận biết 4 dung dịch không màu sau: propan (CH3-CH2­-CH3), propen(CH3-CH=CH2), propin(CH3-C≡CH) và cacbondioxit (CO2)

**Câu 3**: *(2 điểm)* Thực hiện các phản ứng sau:

 a/ CH3-CH2­-CH3 + Cl2 (ánh sáng)

 b/ Trùng hợp stiren (C6H5CH=CH2)

**Câu 4:** *(3 điểm)* Cho 3,7 gam một ancol đơn chức, no, mạch hở A tác dụng hết với Na dư thu được 560ml khí (đktc).

 a. Xác định công thức phân tử của A. Viết công thức cấu tạo và gọi tên các đồng phân.

 b. Xác định công thức cấu tạo đúng của A, biết rằng oxi hóa A bằng CuO đun nóng thu được xeton. Viết phương trình hóa học xảy ra.

Cho biết: H = 1 ; C = 12 ; O = 16

----- HẾT -----

SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO **ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**

 **TRƯỜNG THPT SƯƠNG NGUYỆT ANH HÓA HỌC – LỚP 11. NH: 2015-1016**

 ***Thời gian làm bài: 45 phút***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CÂU** | **NỘI DUNG** | **ĐIỂM** |
| 1. (3.0đ) | Mỗi PTHH đúng: 0,5 đ/pt+ Thiếu cân bằng hoặc cân bằng sai trừ 0,25 đ/pt+ Thiếu điều kiện phản ứng trừ chung 0,25 đ+ Viết sai CTHH 0 đ/pt | 3.0 |
| 2.(2.0đ) | - Dùng Ca(OH)2 nhận biết CO2- Dùng dung dịch AgNO3/NH3 để nhận ra propin- Dùng dung dịch Br2 để nhận ra propen- Còn lại propanPTHH: 3PTHH x 0.25*Học sinh làm cách khác mà đúng vẫn tròn điểm* | 0.50.250.250.250.75 |
| 3. (2.0đ) | - Viết đúng PTHH : 1đ x 2PTHH- Thiếu cân bằng hệ số: -0,5đ/1PTHH- Thiếu điều kiện phản ứng hóa học -0,25đ/PTHH | 2.0 |
| 4. (3.0đ) | a/ n H2 = 0,025 moln ancol = 0,5 molM ancol = 74g/mol=> Ancol A là C4H9OHHọc sinh vẽ được CTCT của 4 đồng phân + gọi tên : 0,25đ x 4 b/ Xác định đúng CTCT của A là butan-2-olViết PTHH xảy ra. | 0.250.250.250.251.00.50.5 |

----- **HẾT ------**