|  |  |
| --- | --- |
| ĐẠI HỌC TDTT TP HỒ CHÍ MINH**TRƯỜNG PTNK TT OLYMPIC** | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II NĂM HỌC 2017 – 2018****Môn:** **HÓA HỌC 11***Thời gian làm bài: 45 phút - không kể thời gian phát đề* |
|   | **ĐỀ CHÍNH THỨC***Đề thi có 01 trang* |  |  |  |  |
|  |  |  |
| **Họ và tên thí sinh:** ……………………………………………… | **SBD:** ………………… |

**Câu 1.** Gọi tên những chất sau:

a) CH3―CH―CH ­―CH2―CH3

 | |

 CH3 CH3

b) CH3 – CH = CH – CH2 –OH

**Câu 2**. Viết các đồng phân và gọi tên ancol có công thức phân tử sau: C4H10O.

**Câu 3**. Viết công thức cấu tạo của các chất có tên sau:

1. Butanal b) 2- metylpropan-1-ol

**Câu 4**. Viết phương trình hóa học của phản ứng khi cho Toluen tác dụng với hiđro dư có xúc tác Ni, áp suất cao, đun nóng.

**Câu 5**. Trình bày phương pháp hóa học phân biệt các chất khí sau: axetilen, etilen và propan. Viết phương trình hóa học xảy ra.

**Câu 6**. Polyvinyl clorua (PVC) là một trong những vật liệu được tổng hợp nhân tạo sớm nhất và có lịch sử dài nhất trong sản xuất công nghiệp. PVC là polime nhiệt dẻo được sử dụng phổ biến thứ 3 thế giới, là một trong những sản phẩm đứng đầu thế giới về lợi nhuận. PVC được tạo thành từ phản ứng trùng hợp vinylclorua (CH2=CHCl). Hãy viết phương trình điều chế PVC?

**Câu 7**. Đốt cháy hoàn toàn một hiđrocacbon X thu được 8,96 lít CO2 (đktc) và 9,0 g H2O. Xác định công thức phân tử của X ?

**Câu 8**. Cho 9,2g một ancol no, đơn chức X tác dụng với Na dư thu được 2,24 lit (đktc) H2. Xác định CTPT của ancol X ?

**Câu 9**. Tính khối lượng brombenzen thu được khi cho 15,6 gam benzen tác dụng hết với brom (xúc tác Fe), biết hiệu suất phản ứng là 70% .

**Câu 10**. Cho 4 gam một ankin X có thể làm mất màu tối đa 200ml dung dịch Br2 1M. Xác định công thức phân tử của X.

 ( Cho biết: Br=80, O=16, H=1, Na=23, C=12)

**…..HẾT…..**

Thí sinh không sử dụng tài liệu. Cán bộ coi thi không giải thích gì thêm.

Chữ kí của giám thị số 1: Chữ kí của giám thị số 2:

ĐÁP ÁN HÓA 11

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Câu | Trả lời | Điểm |
| 1 | 1. 2,3- đimetylpentan
2. But-2-en-1-ol
 | 1đ |
| 2 | CH3 –CH2 – CH2 – CH2OH (1) Butan-1-olButan-2-ol2-metylpropan-1-ol2-metylpropan-2-ol | 1đ |
| 3 | 1. CH3 –CH2 – CH2 – CHO

 b) CH3―CH―CH2 ­―OH  |  CH3   | 1đ |
| 4 | C6H5CH3+3H2C6H11CH3 | 1đ |
| 5 | C2H2 dùng AgNO3/NH3: hiện tượng có kết tủa vàng.C2H4 dùng dung dịch Br2: hiện tượng mất màu dung dịch Br2 Còn lại là propanPhương trình:CHCH+2AgNO3+2NH3 ⭢ Ag–CC–Ag⭣ + 2NH4NO3CH2 = CH2 + Br2 → BrCH2-CH2Br | 1đ |
| 6 | n CH2=CH- Cl  [-CH2-CH-]n P.V.C Cl | 1đ |
| 7 | Suy ra: Công thức phân tử là C4H10 | 1đ |
| 8 | 2ROH+2Na→2RONa+H2 0,2mol 0,1molSuy ra: R=29 (C2H5-)Vậy: Ancol cần tìm là: C2H5OH | 1đ |
| 9 | 0,2mol 0,2mol | 1đ |
| 10 | CnH2n-2+2Br2 → CnH2n-2Br4 0,1mol 0,2molMankin=40g/molSuy ra: n=3Vậy công thức phân tử của ankin là C3H4 | 1đ |