|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GD & ĐT TP. HỒ CHÍ MINH**TRƯỜNG THCS VÀ THPT NHÂN VĂN****ĐỀ CHÍNH THỨC** | **KIỂM TRA HỌC KÌ II NĂM HỌC 2017-2018****Môn: HÓA HỌC - Lớp: 11****Ngày kiểm tra: 19/04/2018***Thời gian làm bài: 45 phút (không kể thời gian phát đề)* |

**Câu 1: (2,0 điểm)** Hoàn thành các phản ứng sau dưới dạng công thức cấu tạo (ghi điều kiện nếu có):

1. CH2=CH-CH3 + H2 $ →$ ?
2. Trùng hợp CH2=CH2 $→$ ?
3. C2H5OH $→$ ? + ?
4. C6H5CH=CH2 + Br2 $→$ ?

**Câu 2: (1,5 điểm)**

1. Hãy gọi tên (tên thay thế) các chất **(A)** và **(B)**:

  

1. Viết 2 đồng phân mạch hở của ancol có công thức phân tử C4H10O.

**Câu 3: (1,5 điểm)** Bằng phương pháp hóa học, phân biệt các chất lỏng sau:

C6H6, C3H5(OH)3, C2H5OH và C6H5OH.

**Câu 4: (1,0 điểm)** Thành phần chính của đồ uống có cồn như rượu, bia là ancol etylic.

1. Viết công thức cấu tạo của ancol etylic.
2. Em hãy cho biết một số tác hại của rượu bia đối với con người.

**Câu 5: (2,0 điểm)** Cho 11 gam hỗn hợp CH3OH và C2H5OH tác dụng với Na dư thu được 3,36 lít khí (ở đktc).

1. Viết phương trình phản ứng xảy ra.
2. Tính phần trăm khối lượng của mỗi chất trong hỗn hợp.

**Câu 6: (2,0 điểm)** Cho m gam C6H5OH tác dụng với dung dịch Br2 dư thu được 66,2 gam kết tủa (C6H2Br3OH).

1. Viết phương trình phản ứng xảy ra.
2. Tính m.

 ***Cho H = 1, C = 12, O = 16, Br =80***

**Học sinh không dùng bảng Hệ Thống Tuần Hoàn**

**\_\_\_\_\_ HẾT \_\_\_\_\_**

*Thí sinh không được sử dụng tài liệu. Giám thị coi thi không giải thích gì thêm.*

**Họ và tên học sinh: ............................................................... Số báo danh: ...............**

**ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II NĂM 2018 – NGÀY 19.04.2018**

**MÔN : HÓA HỌC 11**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung** | **Điểm** | **Ghi chú** |
| **1** | 1. CH2=CH-CH3 + H2 $ →$ CH3-CH2-CH3
2. nCH2=CH2 $ →$ (-CH2-CH2-)n
3. C2H5OH $→$ CH2=CH2 + H2O
4. C6H5CH=CH2+ Br2 $→$ C6H5CHBr-CH2Br
 | 0.50.50.50.5 | - Nếu thiếu đk ở 2 pt thì trừ 0,25.- Nếu viết ở dạng CTPT trì trừ 0,25. |
| **2** | 1. (2-metylpropan-2-ol)

 (butan-1-ol)1. Viết 2 đồng phân mạch hở của ancol có công thức phân tử C4H10O.

CH3-CH2-CH2CH2OH | 0,250,25Viết được 2 trong 4 đồng phân, mỗi đồng phân 0,5. |  |
| **3** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | C6H6 | C3H5(OH)3 | C2H5OH | C6H5OH |
| Dd brom | - | - | - | Mất màu dd, ⭣trắng |
| Cu(OH)2 | - | Dd xanh lam | - | NB |
| Na | Còn lại | Nhận biết | ⭡ | Nhận biết |

* Viết 3 ptpu
 | Nhận biết mỗi chất được0,25.Viết mỗi phương trình được 0,25 |  |
| **4** | Thành phần chính của đồ uống có cồn như rượu, bia là ancol etylic.1. C2H5OH
2. Em hãy cho biết một số tác hại của rượu bia tới con người.
* Ảnh hưởng tới não, thần kinh.
* Gây tai nạn giao thông.
* Ảnh hưởng tới gan, tim, thận…
* Nguy cơ ung thư…
 | 0,5Viết được mỗi ý 0,25. |  |
| **5** | Cho 11 gam hỗn hợp CH3OH và C2H5OH tác dụng với Na dư thu được 3,36 lít khí (ở đktc). 1. Viết phương trình phản ứng xảy ra.

2CH3OH + 2Na 🡪 2CH3ONa + H2x x/22C2H5OH + 2Na 🡪 2C2H5ONa + H2y y/21. Tính phần trăm khối lượng của mỗi chất trong hỗn hợp.

nH2=0,15 (mol)Gọi x, y lần lượt số mol CH3OH và C2H5OH.hpt: $\left\{\begin{array}{c}32x+46y=11\\x/2+y/2=0,15\begin{array}{c}\\\end{array}\end{array}\right.$x=0,2 và y=0,1%mCH3OH=58,2%%mC2H5OH=41,8% | 10,250,250,250,25 | -Viết ptpu không cân bằng trừ 0,25đ mỗi pt |
| **6** | Cho m gam C6H5OH tác dụng với dung dịch Br2 dư thu được 66,2 gam kết tủa (C6H2Br3OH). 1. Viết phương trình phản ứng xảy ra.
2. Tính m.

n⭣=0,2 moln⭣= nphenol=0,2 molmphenol­= 18,8 (g) | 10,250,250,5 |  |