|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD & ĐT ………………. | **Chữ kí GT1:** ........................... |
| **TRƯỜNG THPT**………………. | **Chữ kí GT2:** ........................... |

**ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ 2**

**HÓA HỌC 11**

**NĂM HỌC: 2023 - 2024**

**Thời gian làm bài: 45 phút *(****Không kể thời gian phát đề)*

|  |  |
| --- | --- |
| **Họ và tên:** …………………………………… **Lớp**:………………..  **Số báo danh:** …………………………….……**Phòng KT**:………….. | **Mã phách** |

✂

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Điểm bằng số** | **Điểm bằng chữ** | **Chữ ký của GK1** | **Chữ ký của GK2** | **Mã phách** |

**A. PHẦN TRẮC NGHIỆM** (5 điểm)

*Khoanh tròn vào chữ cái đứng trước câu trả lời đúng:*

**Câu 1:** Tính chất hoá học đặc trưng của ankan là

1. phản ứng thế.
2. phản ứng tách
3. phản ứng phân huỷ.
4. phản ứng cộng.

**Câu 2****:** Đốt cháy một hiđrocacbon A thu được 17,6 gam CO2 và 9,0 gam H2O. Xác định dãy đồng đẳng của A?

1. Ankin
2. Ankadien
3. Anken
4. Ankan

**Câu 3:** Khi cho anken CH2= CH-CH3 tác dụng với HCl thu được sản phẩm chính là

1. CH3-CH2-CH2OH.
2. CH3- CH2-CH2Cl.
3. CH3-CH(Cl)-CH3.
4. CH3-CH(OH)CH3.

**Câu 4:** Đốt cháy hoàn toàn 2 hidrocacbon X, Y liên tiếp trong dãy đồng đẳng thu được 8,4 lít CO2(đktc) và 6,75g H2O. X, Y thuộc dãy đồng đẳng sau đây:

1. Aren.
2. Ankan.
3. Anken.
4. Ankin.

**Câu 5:** Ứng với công thức phân tử C8H10 có bao nhiêu đồng phân hiđrocacbon thơm?

1. 2
2. 3
3. 4
4. 5

**Câu 6:** Phản ứng của benzen với chất nào sau đây gọi là phản ứng nitro hóa ?

1. HNO3 đ/H2SO4 đ
2. HNO2 đ /H2SO4 đ
3. HNO3 loãng/H2SO4đ
4. HNO3 đ

**Câu 7:** Khi oxi hóa ancol A bằng CuO, nhiệt độ, thu được andehit, vậy ancol A là

1. ancol bậc 1.
2. Ancol bậc 2.
3. ancol bậc 1 hoặc ancol bậc 2.
4. ancol bậc 3.

**Câu 8:** Cho 11 gam hỗn hợp gồm 2 rượu đơn chức tác dụng hết với natri kim loại thu được 3,36 lít hidro (đktc). Khối lượng phân tử trung bình của 2 rượu là

A. 36,7.

B. 48,8.

C. 73,3.

D. 32,7.

**Câu 9:** Andehit là hợp chất hữu cơ

A. chỉ có tính oxi hoá.

B. chỉ có tính khử.

C.chỉ có tính axit.

D. vừa có tính Oxi hoá, vừa có tính khử.

**Câu 10:** Đun nóng 3 gam axít axetic với lượng dư ancol etylic (có H2SO4 đặc làm xúc tác), hiệu suất phản ứng 75%. Khối lượng este thu được là:

1. 2,2gam.
2. 3,3gam
3. 6,6gam
4. 4,4gam.

**PHẦN TỰ LUẬN** (5 điểm)

**Câu 1**. **(1 điểm)**

Từ metan (các chất vô cơ và điều kiện phản ứng có đủ), hãy viết các phản ứng điều chế nhựa PVC (poli vinyl clorua) ?

**Câu 2. (2 điểm)**

Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp gồm 2 ankin đồng đẳng kế tiếp nhau bởi oxi dư, thu được 3,52 gam CO2 và 0,9 gam H2O . Xác định công thức phân tử, viết CTCT các ankin. Gọi tên.

**Câu 3. (2 điểm)**

Chia hỗn hợp A gồm axit axetic và ancol etylic thành 2 phần bằng nhau. Phần 1 cho tác dụng với Na (dư) thu được 3,36 lít H2 (đktc). Để trung hòa hết phần 2 cần 200 ml dung dịch NaOH 1M.

a. Viết các phản ứng xảy ra?

b. Tính % khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp đầu ?

**BÀI LÀM**

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………

|  |
| --- |
|  |

✄

**BÀI LÀM:**

………………………………………………………………………………………....

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………

**TRƯỜNG THPT** ........

**HƯỚNG DẪN CHẤM KIỂM TRA CUỐI HỌC KÌ 2 (2023 – 2024)**

**MÔN: HÓA HỌC 11**

**A. PHẦN TRẮC NGHIỆM: (5,0 điểm)**

*Mỗi câu trả lời đúng được 0,5 điểm.*

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **1.A** | **2.D** | **3.C** | **4.C** | **5.C** |
| 1. **A** | **7.A** | **8.A** | **9.D** | **10.B** |

**B. PHẦN TỰ LUẬN**: **(5,0 điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung đáp án** | **Biểu điểm** |
| **Câu 1** | 2CH4 C2H2 + H2  C2H2 + HCl C2H3Cl  nC2H3Cl ~~(~~ CH2-CHCl~~)~~ n (PVC) | ***1đ*** |
| **Câu 2** | Ta có: nCO2 = 0,08 mol; nH2O = 0,05 mol  → nankin = nCO2 - nH2O = 0,03 mol  Vậy số C trung bình của 2 ankin là  Vì 2 ankin đồng đẳng kế tiếp nhau nên công thức phân tử của 2 ankin là C2H2và C3H4.  \* C2H2  Tên gọi :Axetilen  CTCT:  IMG_256  \* C3H4  Tên gọi: Propin (propilen)  CTCT  IMG_256 | ***2đ*** |
| **Câu 3** | a).  a)2CH3COOH + 2Na → 2CH3COONa + H2  2C2H5OH + 2Na → 2C2H5ONa + H2  CH3COOH + NaOH → CH3COONa + H2O  b)  nNaOH= 0,2×1=0,2 mol  nCH3COOH = nNaOH= 0,2 mol  nH2= 3,36 : 22,4= 0,15 mol  nC2H5OH = 2×(0,15−0,2:2)= 0,1 mol  mCH3COOH = 0,2×60= 12 g  mC2H5OH= 0,1×46= 4,6g  %CH3COOH= 1212+4,6×100%= 72,29%  %C2H5OH= 100−72,29= 27,71% | ***1đ***  ***1đ*** |

**TRƯỜNG THPT** .........

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM CUỐI GIỮA HỌC KÌ 2 (2023 – 2024)**

**MÔN: HÓA HỌC 11**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **CHỦ ĐỀ** | **MỨC ĐỘ** | | | | | | | | **Tổng số câu** | | **Điểm số** |
| **Nhận biết** | | **Thông hiểu** | | **Vận dụng** | | **VD cao** | |
| TN | TL | TN | TL | TN | TL | TN | TL | TN | TL |
| **CHƯƠNG 5. HYDROCARBON NO** | 1 |  | 1 |  |  | 1 |  |  | 2 | 1 | 2 |
| **CHƯƠNG 6. HIDROCACBON KHÔNG NO** |  |  | 1 |  | 1 | 1 |  |  | 2 | 1 | 3 |
| **CHƯƠNG 7. HIDROCACBON THƠM, NGUỒN HIDROCACBON THIÊN NHIÊN, HỆ THỐNG HÓA VỀ HYDROCACBON** | 1 |  | 1 |  |  |  |  |  | 2 |  | 1 |
| **CHƯƠNG 8. DẤN XUẤT HALOGEN, ANCOL, PHENOL** |  |  | 1 |  | 1 |  |  |  | 2 |  | 1 |
| **CHƯƠNG 9. ANDEHIT, XETON, AXIT CACBOXYLIC** | 1 |  | 1 |  |  | 1 |  |  | 2 | 1 | 3 |
| **Tổng số câu TN/TL** | 3 |  | 5 |  | 2 | 3 |  |  | 10 | 3 |  |
| **Điểm số** | 1,5 |  | 2,5 |  | 1 | 5 |  |  | 5 | 5 | 10 |
| **Tổng số điểm** | **1,5 đ**  **15%** | | **2,5 đ**  **25%** | | **6 đ**  **60%** | | **0%** | | **10 đ**  **100 %** | | **10 đ** |