|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT LONG ĐIỀN | **MA TRẬN ĐỀ THAM KHẢO KIỂM TRA HỌC KÌ II**  **NĂM HỌC 2022 - 2023**  **MÔN HÓA HỌC 9**  *Thời gian làm bài: 45 phút* |
|  |  |

**MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II**

**Năm học 2022 - 2023**

**MÔN: HÓA HỌC - LỚP 9**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nội dung chuẩn kiến thức kỹ năng** | **Mức độ các cấp độ kiến thức** | | | | | | | | | **Cộng** |
| ***Nhận biết*** | | | ***Thông hiểu*** | | ***Vận dụng*** | | ***Vận dụng* ở mức cao hơn** | |
| **TN** | | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** | **TN** | **TL** |
| **Chủ đề 1: Phi kim – Sơ lược bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học** | - Nhận ra tính chất clo, muối cabonat, SiO2  - Nhận ra vị trí của nguyên tố trong bảng tuần hoàn khi biết cấu tạo nguyên tử | | |  | |  |  |  | |  |
| **Số câu hỏi**  **Số điểm**  Tỉ lệ% | 4  2  20 |  | |  | |  |  |  | | **4**  **2**  **20** |
| **Chủ đề 2: Hiđrocacbon – Nhiên liệu** | -Nhận ra tính chất hóa học đặc trưng của các hidrocacbon đã học | | | - Hiểu được tính chất hóa học của metan để viết được PTHH của các hợp chất đồng đẳng của nó | | Vận dụng kiến thức kỹ năng tính theo PTHH xác định thể tích khí, khối lượng( có liên quan tính hiệu suất đơn giản) | |  | |  |
| **Số câu hỏi**  **Số điểm**  Tỉ lệ% | **1**  **0.5**  5 | |  |  | **1**  **1**  10 |  | 1  2  20 |  |  | **3**  **3.5**  **35** |
| **Chủ đề 3: Dẫn xuất của hiđrocacbon - Polime** | -Liệt kê được số phản ứng xảy ra khi cho Na Vào rượu 90o  - Viết đúng CTCT của rượu etylic và axit axetic | | | Nhận biết DD glucozo và rượu etylic và axit axetic. Minh họa đúng PTHH của glucozo với DD AgNO3/ NH3 | |  | | Vận dụng tổng hợp kiến thức, kỹ năng đã học một cách linh hoạt, sáng tạo để giải quyết bài tập xác định CTPTrượu CnH2n+1OH theo PTHH | |  |
| **Số câu hỏi**  **Số điểm**  Tỉ lệ % | **1**  **0.5**  5 | | 1  1  10 |  | **1**  **2**  **20** |  |  |  | **1**  **1**  10 | **4**  **4.5**  45 |
| **Tổng số câu**  **Tổng số điểm**  **Tỉ lệ %** | **6**  **3**  **3** | | **1**  **1**  **10** |  | **2**  **3**  **30** |  | **1**  **2**  **20** |  | **1**  **1**  **10** | **11**  **10**  **100** |

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT HUYỆN LONG ĐIỀN  **ĐỀ THAM KHẢO** | **ĐỀ KIỂM TRA HK II MÔN HÓA HỌC 9**  **Năm học: 2022– 2023**  **Thời gian : 45 phút** |

I. **Trắc nghiệm : ( 3 điểm)**

Khoanh tròn vào các chữ A, B, C, D trước câu trả lời đúng

**Câu 1:** Dãy muối cacbonat bị nhiệt phân hủy là

A. CaCO3, NaHCO3, K2CO3. C. CaCO3, NaHCO3, MgCO3.

B. CaCO3, NaHCO3, Na2CO3. D. CaCO3, Na2CO3, K2CO3.

**Câu 2:** SiO2 không có tính chất hóa học nào sau đây?

1. SiO2  + 2NaOH Na2SiO3 + H2O. C. SiO2 + 4HF SiF4 + H2O.
2. SiO2 + H2O H2SiO3. D. SiO2 + CaOCaSiO3.

**Câu 3:** Biết A có điện tích hạt nhân 12+, 3 lớp electron, có 2 electron lớp ngoài cùng. Vị trí của A trong bảng tuần hoàn là

A. ô 12, chu kì 3, nhóm III. C. ô 12, chu kì 3, nhóm II.

B. ô 12, chu kì 2, nhóm III. D. ô 13, chu kì 3, nhóm II.

**Câu 4:** Nước Clo là dung dịch của hỗn hợp các chất:

A. HCl, HClO . C. Cl2, HCl, HClO .

B. NaCl, NaClO . D. Cl2, HClO .

**Câu 5:** Có các chất ( 1) CH4; (2) C2H4; (3) C2H2, (4) C2H6. Dãy chất tham gia phản ứng cộng là

1. (2), (3) B. (2), (4) C. (1), (2) D. ( 1), (3)

**Câu 6:** Thả viên Na vào ống nghiệm đựng rượu 900. Số phương trình phản ứng xảy ra là

A. 1 B. 2 C.3 D.4

**II. Tự luận( 7 điểm)**

**Câu 7:** (1 điểm)Viết công thức cấu tạo đầy đủ và viết gọn của rượu etylic ( C2H6O) và axit axetic( C2H4O2)?

**Câu 8:** (1 điểm) Viết PTHH minh họa cho các phản ứng sau:

a/ Tương tự metan khí etan C2H6 tham gia phản ứng được với khí Clo khi có ánh sáng

b/ Khí ga cháy là do trong khí ga có thành phần chính là khí butan C4H10 đã tác dụng với khí oxi trong không khí.

**Câu 9:** ( 2 điểm) Hãy trình bày phương pháp hóa học nhận biết các dung dịch bị mất nhãn gồm glucozo, axit axetic và rượu etylic

Viết các phương trinh hóa học

**Câu 10:** (2 điểm) Đốt cháy hoàn toàn 4,48 lít khí etilen( đktc). Sản phẩm sinh ra cho đi qua bình đựng nước vôi trong có dư thấy sinh ra x gam chất kết tủa.

a/ Viết các phương trình hóa học.

b/ Tính thế tích khí oxi cần dùng (đktc)

c/ Tính x (biết sản phẩm đi qua bình đựng nước vôi trong bị hao hụt 10%)

**Câu 11:** ( 1 điểm) Hỗn hợp X gồm axit CH3COOH và CnH2n+1COOH có tỉ lệ số mol là 2:1. Cho hỗn hợp X tác dụng vừa đủ với 150ml dung dịch NaOH 2M rồi cô cạn thì thu được 27,4 gam muối khan. Hãy xác định công thức phân tử của axit CnH2n+1COOH .

**( Cho biết NTK của các nguyên tố C = 12; Ca = 40; H = 1; O = 16; Na = 23)**

………………………………Hết …………………………………………

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO  HUYỆN LONG ĐIÊN | **HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ THAM KHẢO HKII NĂM HỌC 2022 – 2023**  **MÔN : HÓA HỌC - LỚP 9** |

**I**.**Trắc nghiệm(3đ)**

Mỗi câu đúng 0.5đ

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 |
| C | B | C | C | A | B |

**II.Tự luận(7đ)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Nội dung giải** | **Điểm** |
| **Câu 7**  **(1 đ)** | HS viết đúng CTCT dạng đầy đủ và viết gọn cho 1 CTPT đạt 0.25 điểm( 4 \*0,25 = 1 đ)  Củng cố kiến thức  Lý thuyết axit axetic hóa 9  Viết gọn CH3 – CH2- OH  Viết gọn CH3- COOH | 1 |
| **Câu 8 (1 đ)** | a. C2H6 + Cl2  C2H5Cl + HCl  b. 2C4H10 + 13O2  8CO2↑ + 10H2O | 0,5 đ  0,5 đ |
| **Câu 9**  **( 2 đ)** | b/ Trích mỗi dung dịch làm mẫu thử  - Cho quỳ tím lần lượt vào 3 dd mẫu thử. dd mẫu thử làm quỳ tím hóa đỏ là axit axetic.  - DD không đổi màu quỳ tím là rượu etylic và glucozo.  - Cho dd AgNO3/ NH3 lần lượt vào 2 mẫu thử không đổi màu quỳ tím và đun nóng nhẹ. MT phản ứng có kết tủa bạc (phản ứng tráng gương) là glucozo.  PTHH  Còn lại không phản ứng là rượu etylic. | 0.5  0.25  0.5  0.5  0.25 |
| **Câu 10**  **(2 đ)** | 0,2 0,6 0,4 ( mol)  CO2 + Ca(OH)2 🡪 CaCO3 + H2O  0,4 0,4 ( mol)    b/  = n. 22,4 = 0,6 . 22,4 = 13,44( l )  c/  Vì Hiệu suất phản ứng đạt 90% | 0.25  0.25  0.5  0.5  0.25  0.25 |
| **Câu 11**  **(1 đ)** | 2x 2x 2 x    x x x  Gọi số mol của CnH2n+1COOH là x => số mol của CH3COOH là 2x  nNaOH: 2 x + x = 2.0,15= 0.3  x = 0,1  Khối lượng muối  82. 2x + x( 14n + 68) = 27,4  82. 0,2 + 0,1(14n + 68) = 27,4  1,4n = 27,4 – 23,2 = 4,2  n = 3  Vậy công thức của axit là C3H7COOH | 0.125  0.125  0.125  0.125 |