**PHÒNG GDĐT PHÚ HÒA**  **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KỲ II, NĂM HỌC 2023 – 2024**

**TRƯỜNG THCS NGUYỄN THẾ BẢO MÔN: HÓA HỌC 9**

**Thời gian: 45 phút** *( không kể thời gian phát đề )*

ĐỀ CHÍNH THỨC

Đề kiểm tra có 02 trang

**Họ và tên: ...........**

**Lớp:**

**A. TRẮC NGHIỆM:** *(4 điểm)*

\* **Hãy khoanh tròn chữ cái đầu câu trả lời đúng nhất cho những câu sau:**

***Câu 1. Công thức cấu tạo có thể có của C4H10?***

A. 1 B.2

C. 3 D. 4

***Câu2. Phân tử nào có chứa liên kết đôi?***

A. Axetylen B. ÊtylenC. Mêtan D. Cacbonnic

***Câu 3. Nhận biết 2 khí SO2 , C2H4 bằng cách ?***

A. Dung dịch vôi trong B. Dung dịch Br2

C. Dung dịchH2SO4 D. Quỳ tím

***Câu 4.* Hiđrocacbon nào sau đây phản ứng cộng với dung dịch Brom?**

A. CH3-CH2-CH3. B. CH3-CH3.

C. C2H4 D. CH4.

**Câu 5: Khi đốt cháy hoàn toàn 2 mol khí butan C4H10 cần ít nhất là:**

A. 6.5mol khí O2 B. 13 mol khí O2.

C. 12 mol khí O2 D. 10 mol khí O2..

**Câu 6:** **Đốt 11,2 l hỗn hợp khí gồm CH4 và H2 (ở đktc) thu được 16,2 g H2O.Thành phần phần trăm (%)theo thể tích của CH4 và H2  là**:

A. 30 và 70 B. 20 và 80

C. 60 và 40D. 80 và 20

**Câu 7: Axetilen có công thức phân tử là:**

1. A .C2H4 . B. C2H2

C. C2H6 D.CH4

**Câu 8: Đốt cháy chất hữu cơ A thu được**:

A.CO2 và H2O. B.C2H4

C.CO2. D.C6H6

**Câu 9: Số ml rượu etylic có trong 250ml rượu 45 độ là:**

A. 250ml B. 215ml

C. 112.5ml D. 75ml.

**Câu 10.** **Đốt cháy hoàn toàn 9,2 g rượu êtylic thu được thể tích CO2 (ở đktc)** là**:**

A. 8,96 lit B.11,2 lit

C. 13,44 lit D. 22,4lit

**Câu 11. Chất nào sau đây là dẫn xuất của hiđrocacbon?**

A. C6H6; B. C2H5Cl; C. C2H4; D. C2H2

**Câu 12. Chất nào sau đây có liên kết ba:**

1. C2H4  B.C3H4  C.C6H6  D.C3H6

**Câu 13. Những chất nào sau đây đều là hidrocacbon**:

A. C2H4 , C2H6 , C2H2 . B. C6H5OH , CH4O , HNO3 .

C. FeCl2 ,C2H2O , CH4 . D. CH3NO2 , CH3Br , C2H2 .

**Câu 14. Công thức cấu tạo có thể có của C2H6O**:

A.2 B.3 C.4 D.5

**Câu 15. Các nguyên tố sắp xếp theo chiều kim loại tăng dần:**

A. K, Mg ,Zn,Cu B. Cu,Zn,K,Mg

C. Cu,Zn,,Mg,K D. Mg,Zn,K,Cu

**16. Trong cùng chu kì, tính phi kim tăng dần của S,P,Si,Cl**

A. S,P,Si,Cl B. S,P,Cl ,Si

C. P,S,Si,Cl D. Si,P,S,Cl

**B. Tự luận:(6đ)**

**Câu 1:(2 đ)** Hãy viết PTHH để hoàn thành dãy chuyển đổi hóa học sau: **(ghi điều kiện nếu có)**

CaC2  → C2H2 → C2H6→ CO2 → CaCO3

**Câu 2:(2 đ )**

Nhận biết ba chất khí sau sau : CH4,C2H4, CO2 . Viết các PTHH nếu có.

**Câu 3**: **(2 đ )**

Đốt cháy 3 gam chất hữu cơ A, thu được 6,6 gam khí CO2 và 3,6 gam H2O.

a) Trong chất hữu cơ A có những nguyên tố nào?

b) Tìm công thức phân tử của A,biết A có một nguyên tử oxi

c) Viết phương trình hoá học của A tác dụng Natri.

(Cho biết : C = 12, H = 1, O = 16 )

**ĐÁP ÁN + BIỂU ĐIỂM:**

**A. TRẮC NGHIỆM:** (4điểm)

Mỗi câu chọn đúng 0,25đ

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 |
| B | B | A | C | B | D | B | A | C | A | B | B | A | A | C | D |

**B. TỰ LUẬN:** (6 điểm)

**Câu 1**: ( 2 đ )

Mỗi pt đúng 0,5 đ

**Câu 2**: ( 2 đ ) .

.

-Dùng dung dịch vôi trong nhận biết khí CO2

- Dùng dung dịch Brom nhận biết C2H4

-Còn lại khí CH4

- Viết PTHH

**Câu 3:** ( *2 đ* )

a ) mA = 3g

nCO2 = 6,6 : 44 = 0,15 mol => nC = 0,15 mol => mC = 0,15 x 12 = 1,8 (g)

nH2O = 3,6: 18 = 0,2 mol => nH = 0,4 mol => mH = 1 x 0,4 = 0,4gam

Ta thấy mA > mC + mH => A chỉ chứa 3 nguyên tố là C và H và O

b)

Gọi CTPT của A là CxHyOz

Vậy CTPT của A là : C3H8O

c) Phản ứng của A với Na là:

C4H9OH + Na—> C4H9ONa + 1/2H2

***Ma trận đề*  :**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nội dung kiến thức** |  |  | **Mức độ nhận thức** | | | |  | | Tổng cộng | |
| **Nhận biết** |  | | **Thông hiểu** |  | **Vận dụng** | |  |  |
| **TN** | **TL** | | **TN** | **TL** | **TN** | | TL |  |
| **1.** **Chủ đề 1:**  **Tính chất của phi kim** | Xác định tính chất , hóa trị,CTHH | Chuỗi phản ứng | | -bài cacbon |  | . | |  |  |
| **Số câu hỏi** | 4 | 1 | | 2 |  |  | |  | 5 |
| ***Số điểm*** | *1* | *2* | | *0,5* |  |  | |  | *3,5* |
| **2.** **Chủ đề**  Sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học | -Sự biến đổi tính chất của các nguyên tố |  | | -Bài axitcacbon nic và muối cacbonat |  |  | |  |  |
| **Số câu hỏi** | 4 |  | | 2 |  |  | |  | 6 |
| ***Số điểm*** | *1* |  | | *0,5* |  |  | |  | *1,5* |
| **3.Chủ đề 3**  -Cấu tạo hợp chất hữu cơ | Xác định tính chất hoá học của hợp chất hữu cơ | -Cấu tạo phân tử hợp chất hữu cơ | |  | Nhận biết dung dịch |  | | Tìm CTHH khi biết thành phần % theo khối lượng. |  |
| **Số câu hỏi** | 4 | 1 | | 4 | 1 |  | | 1 | 11 |
| ***Số điểm*** | *1* | *2* | | *1* | *2* |  | | *2* | *5* |
| **Tổng số câu**  ***Tổng số điểm***  ***Tỉ lệ%*** | 12  3  *(30%)* | 1  2  20% | | 4  *1*  *(10%)* | 1  2  (20%) |  | | 1  *2*  *(20%)* | 19  10  (100% |