Trường THCS Khương Đình

**ĐỀ THI HỌC KÌ II - MÔN HÓA HỌC 9**

*Năm học* : *2016-2017*

*Thời gian* : *45 phút*

**I-Trắc nghiệm ( 3 điểm ):**

***Chọn đáp án đúng cho mỗi câu sau:***

**Câu 1**.*Dãy các chất đều làm mất màu dung dịch nước brôm:*

A.C2H2 , C2H4,C3H6 B.C2H4 , C6H6 , CH4.

C.C2H2 , CH4 , C2H4. D.C2H2 , H2 , CH4.

**Câu 2***. Những hiđro cacbon nào sau đây trong phân tử chỉ có liên kết đơn :*

A.Etilen B.Benzen C. Metan D.Axetilen

**Câu 3**. *Dãy các chất nào sau đây tác dụng được với dung dịch CH3COOH:*

A.NaOH , H2CO3 , Na , C2H5OH. B.Cu ,C2H5OH , CaCO3 , KOH.

C.KOH , NaCl , Na , C2H5OH. D.C2H5OH , NaOH , Zn , CaCO3.

**Câu 4**. *Có thể phân biệt rượu etylic và ben zen bằng những cách nào sau đây:*

A.Dùng nước B.Dùng Na C.Đốt cháy mỗi chất D.Tất cả đều được

**Câu 5**. *Giấm ăn là dung dịch CH3COOH có nồng độ:*

A. 1-3% B.3-5% C.10-20% D.Kết quả khác

**Câu 6**. *Hòa tan 28 ml rượu Etylic nguyên chất vào 52 ml nước.*

*Độ rượu thu được là:*

A.350 B.300  C.320  D.250

**II.Tự luận ( 7 điểm ):**

**Câu 1** *( 2 điểm )*:Viết các phương trình hóa học thực hiện sơ đồ chuyển hóa sau:

Saccarozơ Glucozơ Rượu etylic Axit axetic Natri axetat.



**Câu 2***( 2 điểm )*: Trình bày phương pháp hóa học để phân biệt các chất khí sau :

CH4 ;C2H4 ;CO2

Viết phương trình phản ứng xảy ra( nếu có )

**Câu 3** *(3 điểm )*: Đốt cháy hoàn toàn 33,6 lít khí metan ( đktc ).

a, Viết phương trình phản ứng xảy ra.

b, Tính thể tích khí oxi cần dùng để đốt cháy lượng khí trên?

c, Dẫn toàn bộ sản phẩm cháy ở trên vào bình đựng dung dịch nước vôi trong dư Tính khối lượng kết tủa tạo thành sau phản ứng?

**( C = 12 , H = 1 , O = 16 , Ca = 40 )**

***( Lưu ý: Học sinh không làm bài vào đề thi )***

**Trường THCS Khương Đình**

**Đáp án và biểu điểm bài thi học kì II môn Hóa học 9**

***Năm học :2016-2017***

|  |  |
| --- | --- |
| Nội dung | Điểm |
| **I-Trắc nghiệm** | **3** |
| Câu 1: **A**  Câu 2 : **C** Câu 3: **D**  Câu 4: **D**  Câu 5 : **B**  Câu 6: **A** | Mỗi câu đúng : 0,5đ |
| **II-Tự luận** | **7** |
| **Câu 1: 2 điểm**  axit,t0  C12H22O11 + H2O C6H12O6 + C6H12O6  (Glucozơ ) (fructôzơ)    men rượu  C6H12O6  2C2H5OH + 2CO2  30-32  men giấm gigiaams  C2H5OH + O2 CH3COOH + H2O  2CH3COOH + 2Na 2 CH3COONa + H2  **Câu 2: 2 điểm**  **-** Lần lượt dẫn các chất khí vào dung dịch nước vôi trong  + Nếu thấy dung dịch nước vôi trong vẩn đục thì khí dẫn vào là CO2:  CO2 + Ca(OH)2  → CaCO3 + H2O  + Nếu không có hiện tượng gì là khí CH4 và C2H4  - Dẫn 2 khí còn lại đó vào dung dịch nước brom:  +Khí làm mất màu dung dịch brom là C2H4,do có phản ứng:  C2H4 + Br2 → C2H4Br2  + Khí còn lại không làm mất màu dung dịch nước brom là CH4  **Câu 3 : 3 điểm**  t0  a, Viết đúng PTPƯ: CH4 + 2O2  CO2 + 2H2O (1)  b, Ta có : nCH4 = V: 22,4 = 33,6 : 22,4 = 1,5( mol )  Theo PT: nO2 = 2.nCH4 = 2 x 1,5 = 3( mol )  Vậy thể tích khí oxi cần dùng là :VO2 = n.22,4 =3 x 22,4 = 67,2( l )  c, CO2 + Ca(OH)2 CaCO3 + H2O (2)  Theo PT (2 ): nCaCO3 = nCO2,mà ở PT(1) : nCO2 = nCH4 = 1,5(mol)  nCaCO3 = 1,5 ( mol )  Vậy khối lượng kết tủa thu được là:mCaCO3 = nxM=1,5x100=150(g) | 0,5  0,5  0,5  0,5    0,5  0,5  0,5    0,5    0,5    0,5  0,5  0,5  0,5  0,5 |

**TTCM: NTCM: GV ra đề:**

Khuất Thị Minh Tân Ngô Thị Thúy Hà Khuất Thị Minh Tân