|  |  |
| --- | --- |
| UBND HUYỆN BÌNH CHÁNH | **KIỂM TRA HỌC KỲ II NĂM HỌC 2015-2016** |
| **PHÒNG GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO** | **Môn: Hóa học lớp 8** |
| ĐỀ CHÍNH THỨC  (Đề gồm 1 trang) | Ngày kiểm tra:22/4/2016 |
|  | Thời gian làm bài: 45 phút *(không kể thời gian phát đề)* |

**I. LÝ THUYẾT** (7 điểm)

**Câu 1** (2.5 điểm)

1. Tính khối lượng muối natri clorua NaCl có thể tan trong 750 g nước ở 250C. Biết rằng ở nhiệt độ này độ tan của NaCl là 36g.
2. Hãy viết công thức hóa học và gọi tên mỗi loại hợp chất sau: Oxit axit, oxit bazơ, bazơ không tan trong nước, muối trung hòa ( Mỗi loại cho 1 ví dụ).

Câu 2( 2.5 điểm)

Viết phương trình hóa học giữa các chất sau (ghi rõ điều kiện, nếu có):

a) Fe + O2

b) CuO + H2

c) K2O + H2O

d) KClO3

e) Zn + HCl

**Câu 3** ( 2 điểm)

1. Có 3 lọ đựng riêng biệt 3 dung dịch khác nhau: dung dịch axit sunfuric H2SO4, dung dịch canxi hiđroxit Ca(OH)2 và dung dịch muối ăn NaCl. Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết 3 lọ dung dịch trên.
2. Để diệt chuột trong nhà kho, người ta dùng phương pháp đốt lưu huỳnh, đóng kín cửa nhà kho lại. Chuột hít phải khói sẽ bị sưng yết hầu, co giật, tê liệt cơ quan hô hấp dẫn đến ngạt mà chết .

Hãy viết phương trình phản ứng đốt cháy lưu huỳnh. Chất gì đã làm chuột chết ? Gọi tên và cho biết chất đó thuộc loại hợp chất gì ?

**II. *BÀI TOÁN*** ( 3 điểm)

Hòa tan hoàn toàn 4,6 g kim loại Natri vào trong nước.

1. Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học xảy ra.
2. Tính khối lượng bazơ tạo thành.
3. Tính thể tích khí hiđro sinh ra ( ở điều kiện tiêu chuẩn).

---- HẾT ----

*Cho biết: Na= 23; H = 1 ; O = 16*

***HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II***

***NĂM HỌC 2015 – 2016***

MÔN HÓA HỌC \_ LỚP 8

Ngày kiểm tra: 22/4/2016

1. **LÝ THUYẾT:**

**Câu 1** (2.5 điểm)

1. mNaCl =  0.5đ

b) - Viết đúng CTHH mỗi loại hợp chất: 0.25đ x4 = 1đ

- Gọi đúng tên mỗi loại hợp chất: 0.25đ x4 = 1đ

**Câu 2** ( 2.5 điểm)

- Viết và cân bằng đúng 1 PTHH 0.5 x5 = 2.5đ

**Câu 3** ( 2 điểm)

a) Dùng quì tím để thử:

- Mẫu nào làm quì tím hóa đỏ: dd H2SO4 0.25

- Mẫu làm quì tím hóa xanh: dd Ca(OH)2 0.25

- Mẫu không làm đổi màu quì: dd NaCl. 0.5

1. PTHH

t0

S + O2 SO2 0.5

Khí SO2 sinh ra đã làm chuột chết , SO2: lưu huỳnh đioxit (khí sunfurơ) - Oxit axit 0.5

**II. BÀI TOÁN:** (3 điểm)

1. - Nêu đúng hiện tượng: 0.5

- PTHH:

2Na + 2H2O 2NaOH + H2 0.5

2 mol 2 mol 1mol

0,2mol ? ?

nNa =  0.5

1. nNaOH = ......= 0,2 (mol) 0.25

mNaOH = 0,2 x 40 = 8 (g) 0.5

nH2 = .......= 0,1 (mol) 0.25

VH2 (đktc) = 0,1 x 22,4 = 2,24 (l) 0.5

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| UBND HUYỆN BÌNH CHÁNH | **KIỂM TRA HỌC KỲ II NĂM HỌC 2015 - 2016** | |
| **PHÒNG GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO** | | **Môn: Hóa học lớp 9** | |
| ĐỀ CHÍNH THỨC  (Đề gồm 1 trang) | Ngày kiểm tra: 22/4/2016 | |
|  | Thời gian làm bài: 45 phút *(không kể thời gian phát đề)* | |

**I. LÝ THUYẾT** (7 điểm)

**Câu 1** (2đ)

Viết phương trình phản ứng thực hiện chuỗi biến hóa sau ( ghi rõ điều kiện, nếu có):

H2­

(1) (2) (4)

C6H12O6 C2H5OH CH3COOC2H5

(3)

CO2

**Câu 2** (2đ)

Viết các phương trình phản ứng sau ( ghi rõ điều kiện , nếu có):

a) Phản ứng cháy của metan.

b) Phản ứng cộng của axetilen với dung dịch brom.

c) Phản ứng thế của benzen với brom lỏng

d) Phản ứng oxi hóa glucozơ (phản ứng tráng gương).

**Câu 3** ( 3đ)

1. Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các khí sau: Metan, etilen, cacbonic.
2. Khi đốt cháy nhiên liệu: than, củi, dầu hỏa, khí gaz…khi cháy ngoài sự tạo ra khí CO2 còn có lẫn các chất khí như SO2, NO2, CO… gây ô nhiễm môi trường. Theo các em sự ô nhiễm gây nên những tác hại gì? Chúng ta phải làm gì để bảo vệ không khí trong lành, tránh ô nhiễm?

1. ***BÀI TOÁN*** ( 3 điểm)

Hòa tan hoàn toàn 13 g kẽm vào trong 200g dung dịch axit axetic, chưa rõ nồng độ.

1. Viết phương trình hóa học của phản ứng.
2. Tính thể tích khí hiđro bay ra ở điều kiện tiêu chuẩn.
3. Tính nồng độ phần trăm dung dịch axit axetic đã dùng.
4. Tính khối lượng muối tạo thành và nồng độ phần trăm của dung dịch muối sau phản ứng.

---- HẾT ----

## Cho biết:Zn = 65; C = 12; H= 1; O = 16;

***HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ II***

***NĂM HỌC 2015 – 2016***

MÔN HÓA HỌC \_ LỚP 9

Ngày kiểm tra: 22/4/2016

1. **LÝ THUYẾT:**  
   ***Câu 1*** (2đ)

* Viết và cân bằng đúng 1 phương trình phản ứng: 0.5đ x 4 = 2đ
* Thiếu điều kiện phản ứng ( chưa cân bằng PTHH) – 0.25đ

**Câu 2 (2đ)**

* Viết và cân bằng đúng đúng 1 PTHH: 0.5 x 4 = 2đ
* Thiếu điều kiện phản ứng ( chưa cân bằng PTHH) – 0.25đ

**Câu 3 (3đ)**

a) Cho lần lượt từng khí qua dung dịch nước vôi trong, nếu khí làm đục nước vôi trong là CO2 , 2 khí còn lại không có hiện tượng: CH4 , C2H4  0.5 PTHH:

CO2 + Ca(OH)2 CaCO3 + H2O 0.5

- Cho 2 khí còn lại qua dung dịch brom, khí nào làm mất màu da cam dd brom ⭢ khí C2­H4, Khí còn lại CH4 . 0.5

- PTHH:

CH2 = CH2 + Br2  Br – CH2 – CH2 – Br 0.5

b) - Tác hại:

+ Gây tác hại đến sức khỏe con người, đời sống động vật, thực vật

+ Phá hoại dần những công trình xây dựng: cầu cống, nhà cửa, di tích lịch sử….. 0.5

- Bảo vệ không khí trong lành, tránh ô nhiễm:

+ Xử lý khí thải các nhà máy, lò đốt, phương tiện giao thông, hạn chế thấp nhất việc đưa vào khí quyển các khí: CO, CO2...

+ Bảo vệ rừng, trồng rừng, trồng cây xanh.. 0.5

* 1. **BÀI TOÁN (3đ)**

2CH3COOH + Zn 🡪 (CH3COO)2Zn + H2 0.5

2 mol 1 mol 1 mol 1 mol

?mol 0,2 mol ? mol ? mol

nZn = …. = 0,2 (mol) 0.25

nH2 = …..= 0,2 (mol) VH2 = …. = 4,48 ( lít) 0.5

nCH3COOH = … = 0,4 (mol) mCH3COOH = … = 24 (g) 0.5

C% dd CH3COOH = …. = 12(%) 0.25

nmuối = …. = 0,2 (mol) mmuối = …. = 36,6 (g) 0.5

0.25

mdd sau pứ = 200 + 13 – (0,2.2) = 212,6 (g) 0.25

C%dd muối sau pứ = …. = 17,2(%) 0.25