**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP HỌC KÌ II - MÔN HÓA HỌC 9**

**ĐỀ 1**

Năm học 2019 - 2020

**I. LÝ THUYẾT** (7,0 điểm)

**Câu 1** (2,0 điểm)

1.1. Viết công thức cấu tạo đầy đủ các chất hữu cơ sau: C2H6O, C2H2, C2H5Cl.

1.2. Vào cửa hiệu bán rượu, trên nhãn một chai rượu có ghi số 30o

a. Hãy cho biết ý nghĩa của số ghi trên.

b. Hãy tính thể tích rượu nguyên chất có trong 400ml rượu 30o trên.

**Câu 2** (1,5 điểm)

 a. **Khí thiên nhiên, khí mỏ dầu có thành phần chủ yếu là khí metan. Khí metan được sử dụng để làm nhiên liệu trong đời sống và sản xuất. Em hãy cho biết dựa vào tính chất hóa học nào của metan mà người ta ứng dụng metan để làm nhiên liệu? Viết phương trình hóa học của phản ứng.**

 b. Vì sao hoa quả xanh để gần những quả chín thì sẽ nhanh chín hơn?

**Câu 3** (2,0 điểm)

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

C2H4  C2H5OH CH3COOC2H5 CH3COOH (CH3COO)2Mg

**Câu 4** (1,5 điểm)

 Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết 2 chất lỏng không màu: rượu etylic, axit axetic được đựng trong 2 lọ mất nhãn.

**II. BÀI TOÁN** (3,0 điểm)

Đốt cháy hoàn toàn 9,2 gam rượu etylic (C2H5OH).

a/ Viết phương trình hóa học của phản ứng.

b/ Tính thể tích rượu etylic đã dùng. Cho biết khối lượng riêng của rượu là 0,8g/ml.

c/ Tính thể tích khí CO2 sinh ra sau phản ứng ở điều kiện tiêu chuẩn.

d/ Nếu cho toàn bộ rượu trên lên men giấm. Hãy tính khối lượng axit axetic thu được, biết hiệu suất của quá trình lên men là 80%.

*Cho biết: C = 12; H= 1; O = 16*

------Hết------

**ĐỀ 2**

**Câu 1:** **(2điểm)**

 Hoàn thành các phương trình hóa học sau đây, ghi rõ điều kiện của phản ứng (nếu có):

1. CH4 + Cl2
2. n CH2 = CH2 

c C2 H4 + H2O

H2SO4 đđ, t0

d C2H5OH + CH3COOH

**Câu 2:** **(2điểm)**

Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết 3 dung dịch đựng riêng biệt trong ba lọ không dán nhãn: C2H5OH, CH3COOH, C6H12O6

**Câu 3: (2điểm)**

Xăng sinh học (xăng pha etanol), ( etanol còn gọi là rượu etylic) được coi là giải pháp thay thế cho xăng truyền thống. Xăng pha etanol là xăng được pha 1 lượng etanol theo tỉ lệ đã nghiên cứu như: xăng E85 (pha 85% etanol), E10 (pha 10% etanol), E5 (pha 5% etanol),...

- Viết công thức cấu tạo của etanol (hay rượu etylic).

- Viết phương trình hóa học phản ứng cháy của etanol (hay rượu etylic)

**Câu 4: (4điểm)**

5.1. Cho 2,4 gam kim loại magie (Mg) phản ứng hết với 100 gam dung dịch axit axetic(CH3COOH)

a. Tính thể tích khí sinh ra ở đktc.

b. Tính nồng độ % dung dịch muối thu được sau phản ứng.

5.2. Nếu trung hòa hết dung dịch CH3COOH ở trên bằng dung dịch NaOH 2M, thì thể tích dung dịch NaOH đủ dùng là bao nhiêu lít ?

 ( Mg =24; C =12; O=16; Na= 23; H= 1)

 --------------- Hết -----------------

**ĐỀ 3**

**I. LÝ THUYẾT: (7điểm)**

**Câu 1:** **(2 điểm)**

Bổ túc phương trình phản ứng sau:

Men giấm

1. C2H5OH + ? ? + H2O

t0

1. C2H4 + ? CO2 + ?
2. CH3COOH + ? (CH3COO)2Ca + ?

ánh sáng

1. CH4 + ? CH3Cl+ ?

**Câu 2:** **(2 điểm)**

Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các chất khí đựng trong các lọ riêng biệt sau: metan, etilen, cacbonđioxit

**Câu 3: (2 điểm)**

Viết công thức cấu tạo của các chất sau: C2H6; C3H8; CH3Cl; CH4O.

**II. BÀI TOÁN: (4 điểm)**

Dẫn 11,2 lít hỗn hợp gồm hai khí CH4 và C2H4 đi qua dung dịch Br2 nồng độ 5%. Sau khi phản ứng kết thúc, ta thấy tạo ra 18,8g đibrometan (C2H4Br2). Các chất khí ở điều kiện tiêu chuần.

a. Tính phần trăm thể tích mỗi khí trong hỗn hợp đầu.

b. Tính khối lượng dung dịch Br2 nồng độ 5% tham gia.

 Cho H = 1, Br = 80, C = 12.

-----HẾT------

**ĐỀ 4**

**Câu 1** *(2 điểm)* Hoàn thành các phương trình phản ứng, ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có.

C2H4C2H5OH C2H4 P.E

 ↓(4)

 C2H4Br2

**Câu 2** *(4 điểm)* Đọc đoạn thông tin và trả lời các câu hỏi sau

Giấm ăn là dung dịch axit axetic (CH3COOH) có nồng độ khoảng 2% - 5%.

Cồn 90o có thành phần chính là rượu etylic (C2H5OH) chuyên dùng để sát trùng ngoài da và làm chất dung môi trong y tế.

a/ Hãy viết công thức cấu tạo đầy đủ của axit axetic, rượu etylic.

b/Mô tả hiện tượng và viết các phương trình phản ứng xảy ra khi:

- Ngâm quả trứng gà vào giấm ăn. Biết vỏ của quả trứng gà chứa nhiều canxi cacbonat.

- Đốt cháy cồn 90o trong không khí.

 **Câu 3** *(4 điểm)*

Khí metan là một trong những nhiên liệu quan trọng đối với đời sống và sản xuất. Khí etilen có tác dụng xúc tiến quá trình hô hấp của tế bào trái cây và làm cho quả xanh mau chín.

Đốt cháy hoàn toàn 6,72 lít hỗn hợp khí X gồm metan và etilen thu được 8,96 lít khí cacbonic. Các chất khí được đo ở điều kiện tiêu chuẩn.

a/ Viết các phương trình hóa học của phản ứng xảy ra.

b/ Tính phần trăm thể tích mỗi khí trong hỗn hợp X.

c/ Nếu dẫn hỗn hợp khí X trên đi qua bình đựng dung dịch brom dư. Sau phản ứng thấy có 1 chất khí thoát ra.

- Viết phương trình phản ứng xảy ra.

- Chất khí thoát ra là khí gì?

(Cho biết C = 12 ; H = 1 ; O = 16, Br = 80)

**------------ HẾT ------------**

**ĐỀ 5**

**Câu 1: *(1,0 điểm)***

Viết công thức cấu tạo đầy đủ của: axetilen, metyl clorua, natri etylat, axit axetic.

**Câu 2: *(2,5 điểm)***

Hoàn thành các phương trình hóa học sau:

1. C2H4+ Br2  ?
2. C2H5OH + ?  CO2 + ?
3. C6H12O6  ? +  ?
4. CH4 + ?  ? + HCl
5. ? + ?  CH3COOC2H5  + H2O

**Câu 3: *(2,5 điểm)***

1. Bằng phương pháp hóa học, hãy trình bày cách nhận biết các chất lỏng đựng trong các lọ chưa dán nhãn sau: axit axetic và rượu etylic.
2. Viết phương trình hóa học xảy ra và nêu hiện tượng khi cho dung dịch glucozơ vào dung dịch AgNO3/NH3 rồi đun nhẹ.

**Câu 4: *(1,0 điểm)***

1. Giải thích ý nghĩa con số 10o trên chai rượu.
2. Tính thể tích rượu etylic nguyên chất có trong chai rượu vang 10o với dung tích 750ml.

**Câu 5: *(3,0 điểm)***

Cho dung dịch axit axetic 25% tác dụng với 106g dung dịch natri cacbonat 20% phản ứng vừa đủ, thu được khí A và dung dịch B. Dẫn khí A qua dung dịch nước vôi trong dư thu được kết tủa C.

1. Tính khối lượng dung dịch axit axetic cần dùng.
2. Tính nồng độ phần trăm dung dịch B.
3. Tính khối lượng kết tủa C.

Biết: C=12; H=1; O=16; Na=23; Ca=40

**----------- HẾT -----------**

* **DẶN DÒ:**

Các em tham khảo và làm những câu nào đã học, các câu chưa học có thể đọc thêm sách giáo khoa, nếu có khó khăn, thắc mắc liên hệ giáo viên bộ môn:

+ Lớp 9/03, 9/04: Thầy Khánh: 0909988258 hoặc mail: nguyentakhanh65@gmail.com

+ Lớp 9/02, 9/08: Cô Liên Châu: 0909765699 hoặc mail: lienchauttv2003@yahoo.com

+ Lớp 9/05, 9/06, 9/07: Cô Nhung: 0963672730 hoặc mail: bichnhung2008@gmail.com

+ Lớp 9/01, 9/09: gửi qua zalo 098 274 8081 hoặc email: ttv381@gmail.com