

TRƯỜNG THCS CHU VĂN AN

Câu 1 (1 điểm) Viết công thức cấu tạo đầy đủ của : Metylclorua ; Tetrabrom etan ; Axit Axetic và rượu etylic

Câu 2 (2,0 điểm) : Viết các phương trình hóa học biểu diễn chuỗi chuyển đổi hóa học sau :



Câu 3 (1,5 điểm) : Dùng phương pháp hoá học để nhận biết 3 lọ mất nhãn đựng riêng biệt 3 chất lỏng không màu sau: rượu etylic, axit axetic , Benzen. Viết phương trình phản ứng minh họa .

Câu 4 (1 điểm) Cho biết hiện tượng xảy ra và viết phương trình hóa học khi: Đun nóng hỗn hợp benzen và brom lỏng nguyên chất có mặt bột sắt làm xúc tác.

Câu 5 (1 điểm) Có thể pha được bao nhiêu ml rượu 25° từ 900 ml rượu 45° ?

Câu 6 (3 điểm) Cho 37,5g muối $ZnCO_3$ tan hoàn toàn trong 500ml dung dịch Axit Axetic có dư .

- Tính thể tích khí thoát ra (đktc).
- Tính khối lượng muối tạo thành sau phản ứng.
- Lượng Axit dư sau phản ứng được trung hòa bằng 50ml dung dịch NaOH 2M .

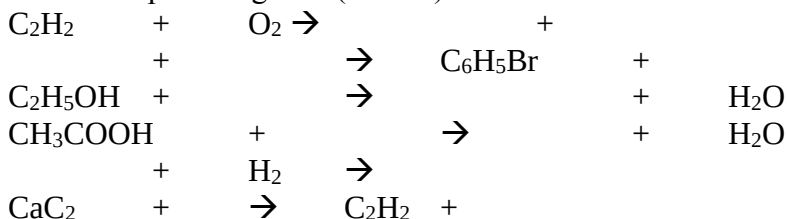
Tính nồng độ mol của dung dịch Axit Axetic?

Câu 7 (0,5 điểm) Đến cuối thế kỉ 19 đèn điện vẫn chưa có, chỉ có ngọn nến là mang lại cho con người ánh sáng lúc tối trời. Nến không sáng lắm và có thể gây hỏa hoạn khi cháy hết nếu không có người theo dõi. Mãi đến năm 1895, sau khi chế ra được đất đèn CaC_2 , ngọn đèn đất mới ra đời. Đất đèn cháy bằng ánh sáng của axetilen. Viết các phương trình hóa học xảy ra khi sử dụng đất đèn để thắp sáng.

TRƯỜNG THCS TRẦN VĂN ƠN

A. LÝ THUYẾT:

1. Bổ túc phản ứng sau: (3 điểm)



2. Viết công thức cấu tạo : etan, Kali axetat, etyl axetat, metyl clorua (1 điểm)

3. Bằng phương pháp hóa học nhận biết các chất sau: rượu etylic, axit axetic, gluco, benzen. (2 điểm)

4. Tính thể tích rượu 20° được tạo thành 220 ml rượu 40°. (1 điểm)

B. BÀI TOÁN:

Oxy hóa rượu 40° thu được 300ml dung dịch A. Cho dung dịch A tác dụng với 500ml dung dịch Na_2CO_3 thu được dung dịch B và 5,6 lít khí C. Biết $d_R = 0,8g/ml$

- Viết ptpu.
- Tính nồng độ M của dung dịch B.
- Tính thể tích rượu 30° cần dùng.

TRƯỜNG THCS VÕ TRƯỜNG TOẢN

Câu 1 : (2 điểm)

- Thế nào là độ rượu ? Giải thích ý nghĩa của cách viết sau : Rượu 16° .
- Tính số ml rượu 12° khi được pha từ 200 ml rượu 25° .

Câu 2 : (3 điểm) Hoàn thành các phản ứng hóa học sau :

- $C_2H_4 + H_2O \longrightarrow ?$
- $CH_3COOH + Fe \longrightarrow ? + ?$
- $CH_3COOH + MgO \longrightarrow ? + ?$
- $C_2H_5OH + Na \longrightarrow ? + ?$
- $C_6H_6 + O_2 \longrightarrow ? + ?$
- $CH_3COOH + C_2H_5OH \longrightarrow ? + ?$

Câu 3 :(1 điểm) Bằng phương pháp hóa học nhận biết các dung dịch sau (viết phương trình phản ứng nếu có): Rượu Etylic , Nước , Axit axetic .

Câu 4 :(3 điểm) Cho 120g dung dịch Axit Axetic có nồng độ 20% tác dụng với 5,2g kim loại Kẽm .

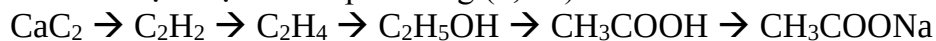
- Viết phương trình phản ứng .
- Tính khối lượng chất còn dư sau phản ứng.
- Tính thể tích khí thoát ra (đktc) ?

Câu 5 : (1điểm) Giấm ăn là gì ? Có lợi ích gì ?

TRƯỜNG ĐỨC TRÍ

Câu 1: Viết công thức cấu tạo các hợp chất sau: metan, axetylen, rượu etylic, axit axetic (1 điểm)

Câu 2: Thực hiện chuỗi phản ứng (2,5 đ)



Câu 3: Nêu hiện tượng và viết phương trình hóa học (nếu có) (2 đ)

- Thả viên Natri vào cốc đựng 200ml rượu etylic 30°
- Cho benzen tác dụng với dung dịch brom. Nêu các điều kiện để benzen phản ứng được với brom.
- Nhỏ dung dịch axit axetic vào ống nghiệm chứa bột đồng (II) oxit rồi đun nóng nhẹ.

Câu 4: Dùng phương pháp hóa học để nhận biết các chất lỏng không màu: rượu etylic, axit axetic, glucozơ (1,5 đ)

Câu 5: (3 đ)

- Từ 800 ml rượu etylic 45°, hãy tính thể tích nước cần thêm vào để thu được rượu etylic 36°.
- Người ta lên men rượu etylic để điều chế axit axetic. Cho magiê tác dụng hết với 800 ml dung dịch axit axetic thu được có 13,44 lít khí (đktc) bay ra.
 - Viết các phương trình phản ứng.
 - Tính nồng độ mol của dung dịch axit axetic thu được ?
 - Tính khối lượng rượu etylic , magiê đã phản ứng ?

TRƯỜNG THCS HUỖNH KHƯƠNG NINH

Câu 1 : (2,5 điểm) Bổ túc các PTHH sau :

- $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow ? + ?$
- $\text{CH}_3\text{COOH} + ? \rightarrow (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca} + ?$
- $\text{C}_2\text{H}_2 + ? \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2\text{Br}_4$
- $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{CH}_2 = \text{CH}_2 \rightarrow ?$
- $? + 3 \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Câu 2 : (1 điểm) Viết phương trình bằng công thức cấu tạo của phản ứng este hóa giữa Rượu êtylic và Axit axetic. Ghi rõ điều kiện phản ứng.

Câu 3 : (2,5 điểm)

a/ Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các chất lỏng sau đây : Rượu etylic, Axit axetic, Glucozo.

b/ Nêu hiện tượng quan sát và viết phương trình phản ứng khi dẫn khí etylen đi qua dung dịch brom.

Câu 4 : (1 điểm) Cần lấy bao nhiêu ml nước để pha loãng 250ml dd rượu Etylic 60° thành dung dịch 20°.

Câu 5: Cho 200 ml dung dịch axit axetic 0,5M tác dụng vừa đủ với dung dịch chứa 100ml Kali cacbonat K_2CO_3 thu được khí A và dung dịch B.

- Hãy cho biết khí A và dd B là chất nào? Viết PTPƯ.
- Tính thể tích khí A và nồng độ mol của dd B.
- Để trung hòa hết lượng Axit axetic trên cần dùng bao nhiêu lít dd Canxi hiđroxit 0,5M.

TRƯỜNG THPT LƯƠNG THẾ VINH

Câu 1 (2,5đ): Hoàn thành chuỗi phản ứng sau:



Câu 2 (1,5đ): Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các chất lỏng sau: Glucozo ($C_6H_{12}O_6$), axit axetic, benzen

Câu 3 (2,5đ): Nêu hiện tượng và viết các phương trình phản ứng xảy ra khi:

a. Dẫn khí etylen vào bình chứa dung dịch brom

b. Cho Natri vào bình chứa dung dịch rượu 40°

Câu 4 (1đ): Viết công thức cấu tạo khai triển của các chất sau: Axit axetic, Metan, Benzen, Rượu etylic

Câu 5 (2,5đ):

Đốt cháy hoàn toàn 0,23 gam rượu etylic trong khí oxi dư, dẫn khí cacbonic thu được vào dung dịch nước vôi trong lấy dư.

a. Viết các phương trình phản ứng xảy ra

b. Tính khối lượng kết tủa thu được

c. Để thu được 0,23 gam rượu etylic nói trên cần phải tốn bao nhiêu lít khí etylen (đktc) ?

Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn.

TRƯỜNG NGUYỄN DU

Câu 1: (3đ)

Bổ túc và cân bằng các phương trình phản ứng sau (ghi rõ điều kiện phản ứng, nếu có):

Chất béo	+	?	→	Glyxerol	+	?
Glucose	+	?	→	Acid gluconic	+	?
Rượu etylic	+	Oxi	→	?	+	?
Natri acetat	+	?	→	Natri cacbonat	+	?
Acid acetic	+	?	→	Sắt (III) acetat	+	?
Acid acetic	+	?	→	Etyl acetat	+	?

Câu 2: (1đ)

Viết công thức cấu tạo của etyl acetat và Natri etylat.

Câu 3: (1,5đ)

Trình bày phương pháp hóa học nhận biết các chất lỏng không màu sau: rượu etylic, acid acetic, natri hidroxit, benzen. Viết các phương trình phản ứng xảy ra trong quá trình nhận biết.

Câu 4: (3,5đ)

Giấm ăn là dung dịch acid acetic có nồng độ từ 2 – 5%, cho 42 gam baking soda hay còn gọi là bột nở (có thành phần chủ yếu là natri hidrocacbonat) vào 1.000 gam một loại giấm ăn chưa rõ nồng độ thì tức thì thấy có hiện tượng sủi bọt khí, khí này nặng hơn không khí và làm đục nước vôi trong. Biết rằng phản ứng xảy ra hoàn toàn và vừa đủ.

a/ Viết phương trình phản ứng giữa baking soda và giấm ăn.

b/ Hỏi giấm ăn dùng cho thí nghiệm trên có nồng độ bao nhiêu %?

c/ Xác định nồng độ % của dung dịch muối acetat sau phản ứng?

Câu 5: (1đ)

Để pha loãng rượu 40° xuống rượu 10° người ta đã dùng 200 ml nước. Hỏi đã dùng hết bao nhiêu ml rượu 40°?

TRƯỜNG THCS VĂN LANG

Câu 1 (3đ) Bổ túc các phản ứng sau (ghi rõ điều kiện phản ứng – nếu có):



Câu 2 (3,5đ)

a) Trình bày phương pháp hóa học nhận biết bốn lọ khí sau: Metan, Etylen, Cacbonic, Cacbon oxit. Viết phương trình hóa học xảy ra.

b) Viết công thức cấu tạo dạng khai triển hoặc thu gọn của các chất có tên gọi sau:

Rượu etylic ; Tetrabrometan.

c) Tính số ml rượu nguyên chất có trong 275ml rượu 30°.

Câu 3 (2,5đ)

Hòa tan hoàn toàn m (g) kim loại Zn vào 250 (g) dung dịch axit axetic 12% thu được dung dịch muối và V(lit) khí (đktc).

- Viết phương trình phản ứng xảy ra.
- Tính m (g) kim loại Zn phản ứng và V (l) khí sinh ra.
- Tính nồng độ phần trăm dung dịch muối tạo thành sau phản ứng.

Câu 5 (1đ)

Trước khi tiêm, thầy thuốc thường dùng bông tẩm cồn xoa lên da bệnh nhân để sát trùng chỗ tiêm. Vì cồn có khả năng thẩm thấu cao nên có thể thẩm sâu vào bên trong tế bào vi khuẩn, gây đông tụ protein làm cho vi khuẩn chết. Tuy nhiên, ở nồng độ cao sẽ làm cho protein trên bề mặt của vi khuẩn đông tụ nhanh tạo ra lớp màng ngăn không cho cồn thẩm sâu vào bên trong, làm giảm tác dụng diệt khuẩn. Ở nồng độ thấp, khả năng làm đông tụ protein giảm, vì vậy hiệu quả sát trùng kém. Thực nghiệm cho thấy cồn 75° có tác dụng sát trùng mạnh nhất.

- Viết phương trình để sản xuất rượu bằng cách lên men glucose.
- Nếu rượu để lâu ngày sẽ chuyển hóa thành chất gì? Viết phương trình cho sự chuyển hóa này.

TRƯỜNG THCS MINH ĐỨC

Câu 1: (1 điểm) Viết công thức cấu tạo của các hợp chất sau: Axetilen, benzen, rượu etylic, natri axetat.

Câu 2: (3 điểm) Hoàn thành các phương trình hóa học sau:

- $\text{CaC}_2 + ? \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 + ?$
- $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{Br}_2 \rightarrow ? + ?$
- $\text{CH}_4 + ? \rightarrow \text{CH}_3\text{Cl} + ?$
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + ? \rightarrow ? + \text{H}_2$
- $(\text{RCOO})_3\text{C}_3\text{H}_5 + \text{NaOH} \rightarrow ? + ?$
- $\text{CH}_3\text{COOH} + ? \rightarrow ? + \text{CO}_2 + ?$

Câu 3: (2 điểm) Bằng phương pháp hóa học, hãy nêu cách nhận biết các khí đựng trong các lọ mất nhãn: glucozơ, axit axetic, rượu etylic.

Câu 4: (1 điểm) Trên nhãn 1 chai rượu có ghi số 25°.

- Giải thích ý nghĩa của số ghi trên?
- Có thể pha bao nhiêu (ml) rượu 20° từ 200ml rượu 25°?

Câu 5: (3 điểm) Cho magie dư vào 16,6 g hỗn hợp rượu etylic và axit axetic thấy thoát ra 2,24 lít khí đktc.

- Tính khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp ban đầu?
- Tính % theo khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp?
- Đề có lượng rượu trên cần lên men bao nhiêu gam dung dịch glucozo 15%?

TRƯỜNG THCS ĐỒNG KHÔI

Câu 1(2,5 đ): Thực hiện chuỗi phản ứng sau (*ghi rõ điều kiện phản ứng, nếu có*) (2,5ñ)



Câu 2 (1,5 điểm) : Dùng phương pháp hoá học (không dùng quỳ tím) để nhận biết 3 lọ đựng 3 chất lỏng riêng biệt : C_6H_6 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, CH_3COOH . Viết phương trình phản ứng minh họa.

Câu 3 (2 điểm): Mô tả hiện tượng xảy ra, viết pthh các thí nghiệm sau:

- Đun nóng hỗn hợp rượu etylic và axit axetic có mặt H_2SO_4 đậm đặc.
- Cho mẫu đá vôi vào ống nghiệm đựng dd axit axetic.

Câu 4 (1 điểm): Cần lấy bao nhiêu ml nước để pha loãng 200ml dd rượu Etylic 60° thành dung dịch rượu 20°.

Câu 5 (3 điểm) :

Cho 250 ml dung dịch CH_3COOH tác dụng vừa đủ với 15g dung dịch NaOH 20 %

- Viết phương trình phản ứng xảy ra.
- Tính nồng độ mol/l của dung dịch CH_3COOH đã dùng.
- Sau phản ứng đem cô cạn dung dịch thì được bao nhiêu gam muối khan.