**TUẦN 28 BÀI 48: LUYỆN TẬP: RƯỢU ETYLIC, AXIT AXETIC VÀ CHẤT BÉO**

**(CÁC EM LÀM BT BÊN DƯỚI – ĐÂY LÀ ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP KIỂM TRA 1 TIẾT LẦN 2)**

**DẠNG 1: HOÀN THÀNH CHUỖI PHẢN ỨNG**

 CO2 C6H12O6 C4H10 CO2

(9)

(8)

(7)

(6)

(16)

(15)

(14)

(5)

(4)

(3)

(2)

(1)

 CaC2 ** C2H2C2H4C2H5OHCH3COOHCH3COOC2H5**CH3COONa**CH4**CH3Cl

(13)

(12)

(11)

(10)

(17)

 C2H2Br4 C2H4Br2 C2H5ONa (CH3COO)2Cu CH3COOH

(1)……………………………………………….…(10)……………………………………………

(2)……………………………………………….…(11)……………………………………………

(3)……………………………………………….…(12)……………………………………………

(4)……………………………………………….…(13)……………………………………………

(5)……………………………………………………………………………………………………

(6)……………………………………………….…(14)……………………………………………

(7)……………………………………………….…(15)……………………………………………

(8)……………………………………………….…(16)……………………………………………

(9)……………………………………………….…(17)……………………………………………

**DẠNG 2: NÊU HIỆN TƯỢNG VÀ VIẾT PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC**

**2.1** Cho 1 mẫu kim loại Na vào cồn 900

…………………………………………………………………………………………………………………….................................................................................................................................................................

**2.2** Nhỏ dung dịch axit axetic vào ống nghiệm chứa kim loại Zn

…………………………………………………………………………………………………………………….................................................................................................................................................................

**2.3** Nhỏ từ từ dung dịch axit axetic vào ống nghiệm chứa đá vôi CaCO3

…………………………………………………………………………………………………………………….................................................................................................................................................................

**2.4** Thả mẫu magie vào ống nghiệm chứa dung dịch axit axetic CH3COOH

…………………………………………………………………………………………………………………….................................................................................................................................................................

**2.5** Cho dung dịch axit axetic vào ống nghiệm chứa muối natricacbonat Na2CO3

…………………………………………………………………………………………………………………….................................................................................................................................................................

**2.6** Nhỏ dung dịch axit axetic vào ống nghiệm chứa bột đồng (II) oxit CuO

…………………………………………………………………………………………………………………….................................................................................................................................................................

**2.7** Thả dây đồng vào ống nghiệm chứa dung dịch axit axetic CH3COOH

..................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

**DẠNG 3: NHẬN BIẾT CÁC DUNG DỊCH MẤT NHÃN**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| ***Hợp chất*** | ***Thuốc thử*** | ***Hiện tượng*** | ***Phương trình hóa học*** |
| **1) Axit Axetic** (CH3COOH) | \*Giấy **quỳ tím** \*Muối **Na2CO3**  \*Kim loại mạnh (*Trừ Cu, Ag, Au)* | \* *Quỳ tím hóa đỏ*\* Có sủi bọt khí*\* Kẽm tan dần, có bọt khí không màu bay lên* | 2CH3COOH + 2Na2CO3   2CH3COONa + CO2+ H2O2CH3COOH+Zn🡒(CH3COO)2Zn+H2 |
| **2) Rượu Etylic**(C2H5OH) | \*Kim loại **Na**  | *Na tan dần và có khí H2 bay lên* | 2C2H5OH + 2Na  2C2H5ONa + H2 |
| **3) Benzen** (C6H6) | \*Nước **(H2O)** | Không tan trong nước và nổi lên trên mặt nước |  |
| **3.1** | Benzen | Rượu Etylic | Axit axetic | **3.2** | Rượu Etylic | Axit Axetic | Etyl axetat |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |
| **PT:** | **PT:** |
| **3.3** | Benzen | Axit axetic | Etyl axetat | **3.4** | Benzen | Rượu Etylic | Axit Axetic | Nước  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **PT:** |  |  |  |  |  |
| **PT:** |

**DẠNG 4: TOÁN ĐỘ RƯỢU**

****

***4.1***. a. Trên nhãn chai rượu có ghi 45o, hãy giải thích ý nghĩa con số trên chai.

 b. Chai rượu 750 ml, nhãn có ghi 40o. Tính thể tích rượu etylic nguyên chất có trong chai rượu đó.

 c. Có thể pha được bao nhiêu lít rượu 36o từ 800 ml rượu 45o

 d. Có thể pha được bao nhiêu ml rượu 25o từ 5 lít rượu 45o ?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………

***4.2.*** a.Có 80 lít rượu 90o , phải đổ bao nhiêu lít nước vào đó để được rượu 40o

 b. Cần lấy bao nhiêu ml nước để pha loãng 200ml dung dịch rượu etylic 600 thành dung dịch 200.

 c. Từ 250 ml rượu 45o, có thể pha thêm vào bao nhiêu ml nước để thu được rượu 30o ?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

***4.3***. a. Hòa tan 120ml rượu etylic 400 vào x ml rượu etylic 100 tạo thành rượu 200. Tính x.

 b. Pha trộn 120 ml rượu 200 vào với x ml rượu 400 , thu được rượu 250. Tính giá trị của x .

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

**DẠNG 5: BÀI TOÁN**

***5.1.*** Đốt cháy hoàn toàn 30ml rượu etylic (chưa rõ độ rượu). Cho toàn bộ sản phẩm sinh ra qua nước vôi trong dư, lọc lấy chất kết tủa sấy khô và cân được 100g.

a) Viết PTHH xảy ra.

b) Tính thể tích khí oxi cần dùng để đốt lượng rượu trên.

c) Xác định độ rượu, biết DR = 0,8g/ml.

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

***5.2*.** Người ta dùng rượu etylic để điều chế axit axetic. Cho kẽm tác dụng hết với 500 ml dung dịch axit axetic thu được có 8,96 lít khí (đktc) bay ra.

a. Viết các phương trình phản ứng.Tính nồng độ mol của dung dịch axit axetic thu được

b. Tính khối lượng rượu etylic, kẽm đã phản ứng .Tính khối lượng muối kẽm axetat sinh ra

c. Tính độ rượu của rượu etylic đã dùng. Biết Dr. etilic= 0,8 g/ml.

Giả sử thể tích dung dịch không thay đổi.

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………

***5.3*.** Cho 41,4g muối K2CO3 tan hoàn toàn trong 250ml dung dịch Axit Axetic có dư .

 a) Tính thể tích khí thoát ra (đktc) ?

 b) Lượng Axit dư sau phản ứng được trung hòa bằng 50ml dung dịch Ba(OH)2 2M .

 Tính nồng độ mol của dung dịch Axit Axetic ?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

***5.4*.** Cho 5,52 gam K2CO3 tác dụng với dung dịch CH3COOH 12%. Khí sinh ra được hấp thụ bởi dung dịch nước vôi trong lấy dư, sau phản ứng tạo kết tủa trắng.

* 1. Tính khối lượng dung dịch CH3COOH 12% tham gia phản ứng?
	2. Tính khối lượng kết tủa tạo thành?

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

………………………………………………………………………………………………………………

TRƯỜNG THCS CHU VĂN AN QUẬN 1

**BÀI TƯỜNG TRÌNH**

**THỰC HÀNH THÍ NGHIỆM HÓA HỌC LỚP 9**

**BÀI 49: THỰC HÀNH TÍNH CHẤT CỦA RƯỢU VÀ AXIT**

Họ và tên: Lớp: ………………………Nhóm:…………….

(CÁC EM BẤM VÀO LINK THÍ NGHIỆM XEM VÀ HOÀN THÀNH PHIẾU THỰC HÀNH)

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Lời phê của GV | Lý thuyết(3đ) | Vệ sinh – trật tự(2đ) | Thao tác(2đ) | Kết quả thí nghiệm(3đ) | Tổng cộng(10đ) |
|  |  |  |  |  |  |

**TIẾN HÀNH THÍ NGHIỆM:**

* **Thí nghiệm 1:** Tính axit của axit axetic: <https://www.youtube.com/watch?v=lZY4_TGInNs>
1. Đổi màu quỳ tím
	1. Hiện tượng:

1. Tác dụng với kim loại (Mg) <https://www.youtube.com/watch?v=3jQZlPMDbzU>

Mg

CH3COOH

* 1. Hiện tượng:

* 1. Viết phương trình phản ứng:

1. Tác dụng với oxit bazơ (CuO) <https://www.youtube.com/watch?v=ftSbOk26rLw>

CuO

* 1. Hiện tượng:

* 1. Viết phương trình phản ứng:

1. Tác dụng với bazơ (NaOH + phenolphtalein)

<https://www.youtube.com/watch?v=xFrztCVVRgk>

 NaOH + pp

* 1. Hiện tượng:

* 1. Viết phương trình phản ứng:

Na2CO3

1. Tác dụng với muối (Na2CO3)

<https://www.youtube.com/watch?v=7jDrVbxNdQY>

* 1. Hiện tượng:

* 1. Viết phương trình phản ứng:

* **Thí nghiệm 2:** Phản ứng của rượu với axit axetic <https://www.youtube.com/watch?v=0vWIqXEOuh8>

C2H5OH + CH3COOH

H2SO4 đặc

etylaxetat

* 1. Hiện tượng:

* 1. Giải thích:

* 1. Viết phương trình phản ứng: