**TUẦN 26 CHƯƠNG 5: DẪN XUẤT CỦA HIĐROCACBON VÀ POLIME**

**BÀI 44: RƯỢU ETYLIC**

**(CTPT: C2H5OH – PTK = 46)**

|  |  |
| --- | --- |
| **I. Tính chất vật lí**- Rượu etylic (ancol etylic hoặc etanol) là chất lỏng không màu, nhẹ hơn nước.- Rượu etylic tan vô hạn trong nước, hòa tan được nhiều chất như iot, benzen …- **Độ rượu** là số ml rượu etylic có trong 100ml hỗn hợp rượu với nước. **ĐR** = **Ví dụ:** Rượu 450 có nghĩa là: cứ 100ml dung dịch rượu thì có 45ml rượu etylic nguyên chất.**II. Cấu tạo phân tử** **1. Công thức cấu tạo**  **Dạng rỗng Dạng đặc** Viết gọn: CH3 – CH2 – OH  | **2. Đặc điểm cấu tạo**- Trong phân tử rượu etilic có một nguyên tử H liên kết với nguyên tử O tạo ra nhóm -OH. ***- Chính nhóm - OH này làm cho phân tử rượu có tính chất đặc trưng.*****III . Tính chất hoá học** **1. Rượu etylic có cháy không?****a) Hiện tượng:** Rượu etylic cháy với ngọn lửa màu xanh, tỏa nhiều nhiệt.**b) Phương trình phản ứng:**C2H5OH + 3O2 2CO2 + 3H2O **2. Rượu etylic có tác dụng với natri không?****a)Hiện tượng:** Có bọt khí thoát ra, mẫu natri tan dần.**b)Phương trình phản ứng** 2C2H5OH + 2Na  2C2H5ONa + H2↑**IV . Ứng dụng:*** Làm rượu bia, dược phẩm.
* Pha vecni, nước hoa.
* Tổng hợp cao su.
* Điều chế axit axetic.

**V. Điều chế** * C6H12O6  2C2H5OH + 2CO2↑
* C2H4 + H2O  C2H5OH
 |

**Bài tập về độ rượu:**

Làm bài tập 3, 4, 5 sgk trang 139

**BÀI 45: AXIT AXETIC**

**(CTPT: CH3COOH – PTK = 60)**

|  |  |
| --- | --- |
| **I. Tính chất vật lý**- Axit axetixc chất lỏng không màu, có vị chua - Tan vô hạn trong nước**II. Cấu tạo phân tử** **1. Công thức cấu tạo:**    **Dạng rỗng Dạng đặc**Viết gọn: CH3COOH**2.Đặc điểm cấu tạo:*** Trong phân tử axit axetic Trong phân tử axit axetic có nhóm – OH liên kết với nhóm

tạo thành nhóm (–COOH).Chính nhóm – COOH này làm cho phân tử có tính axit . **III . Tính chất hoá học** **1. Axit axetic có tính chất axit không?****a) Thí nghiệm và hiện tượng*** **CH3COOH + quỳ tím:**

**Hiện tượng:** Quỳ tím hóa đỏ* **CH3COOH + NaOH + pp:**

**Hiện tượng:** dd phenolphtalein bị mất màu**Phương trình:**CH3COOH + NaOHCH3COONa + H2O* **CH3COOH + Zn:**

**Hiện tượng:** Zn tan dần và sủi bọt khí**Phương trình:**2CH3COOH + Zn  (CH3COO)2Zn + H2* **CH3COOH + MgO:**

**Hiện tượng:** MgO tan dần tạo ra dd không màu**Phương trình:**2CH3COOH +MgO(CH3COO)2Mg + H2O | * **CH3COOH + Na2CO3:**

**Hiện tượng:** Sủi bọt khí **Phương trình:**CH3COOH+Na2CO3CH3COONa + CO2↑+ H2O **\*Lưu ý:** Gốc CH3COO- có hóa trị I**4. Axit axetic có tác dụng với rượu etylic không?****a. Hiện tượng:** Trong ống nghiệm B có chất lỏng không màu, mùi thơm, không tan trong nước, nổi trên mặt nước.**b. Phương trình phản ứng** CH3COOH + C2H5OH CH3COOC2H5 + H2O**c. Điều kiện để phan ứng xảy ra là**: phải có chất xúc tác H2SO4 đặc và nhiệt độ**IV . Ứng dụng (SGK)*** + Làm tơ nhân tạo, dược phẩm
	+ Phẩm nhuộm, chất dẻo.
	+ Pha giấm ăn (dd axit axetic: C% = 2 – 5%)
	+ Thuốc diệt côn trùng.

**V. Điều chế** **1. Trong công nghiệp:** 2C4H10 + 5O2  CH3COOH + 2H2O**2. Sản xuất giấm ăn:từ rượu etilic**C2H5OH+O2CH3COOH+H2O |

**LÀM BÀI TẬP 1, 2, 3, 4, 5, 6 SGK TRANG 143**