**Bài 45: Axit AXETIC (C2H4O2 = 60)**

|  |
| --- |
| **I: Tính chất vật lý:**- Là chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước. |
| **II: Cấu tạo phân tử:**CTCT: Đầy đủ H  O H – C – C  O – H H Thu gọn CH3 – COOH-Trong phân tử axit axetic có nhóm - COOH . 🡪Chính nhóm này làm cho phân tử axit axetic có tính axit. |
| **III: Tính chất hóa học:**1. Axit axetic có tính chất hóa học của axit không?*a- Qùi tím chuyển màu đỏ**b- Tác dụng với kim loại trước Hidro*Hiện tượng: Mẩu KL tan dần, có hiện tượng sủi bọt khí 2CH3COOH + 2Na 2 CH3COONa + H2 Natri axetat 2CH3COOH + Mg (CH3COO)2Mg + H2O*c- Tác dụng với oxit bazo*2CH3COOH + CuO (CH3COO)2Cu + H2O*d- Tác dụng với bazo*2CH3COOH + Ba(OH)2 (CH3COO)2Ba + 2H2O*e- Tác dụng với muối cacbonat*Pt: Na2CO3 + 2CH3COOH 2CH3COONa+ H2O + CO2 Nhận xét:- Axit axetic là một axit hữu cơ yếu2. Tác dụng với axit axetic:  H2SO4đặc/nóng CH3COOH + C2H5OH CH3COOC2H5 + H2O  *Etyl axetat* |
| **IV: Ứng dụng:**- Sản xuất tơ nhân tạo, dược phẩm, phẩm nhuộm, chất dẻo, pha dấm… |
| **V : Điếu chế:**-Trong công nghiệp:2C4H10 + 5O2 t /Xt 4CH3COOH + 2H2O- Sản xuất giấm:CH3 - CH2-OH + O2 men dấm CH3COOH + H2O |