**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 yếu  2. 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 |