**Chương 5: DẪN XUẤT CỦA HIDROCACBON-POLIME**

**Bài: 44 RƯỢU ETYLIC (C2H6O = 46)**

|  |
| --- |
| **I: Tính chất vật lý:**  - Là chất lỏng, không màu  -Nhẹ hơn nước tan vô hạn trong nước.  - Sôi ở 78,30C. Hòa tan được nhiều chất như iot, benzen  **\* Độ rượu:**  -Độ rượu là số ml rượu etylic(nguyên chất) có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước.  (Độ rượu chính là phần trăm thể tích rượu nguyên chất có trong hỗn hợp rượu và nước)  Vd: Giải thích rượu 180 nghĩa là gì?  Nghĩa là trong 100ml hỗn hợp rượu có 18ml rượu etylic còn lại là nước.  - Khi mà độ rượu lớn hơn khoảng 60o  thì người ta gọi rượu đó là cồn.  - Nếu chỉ có rượu etylic nguyên chất thì gọi là cồn tuyệt đối 100o. |
| **II: Cấu tạo phân tử:**  CTCT: Đầy đủ  H H  H – C – C – O – H    H H  Thu gọn: CH3 – CH2 – OH  - Trong phân tử rượu etylic có một nguyên tử H không liên kết với nguyên tử C mà lên kết với nguyên tử O tạo ra nhóm – OH |
| **III: Tính chất hóa học:**  1. Rượu etylic có cháy không?  Hiện tượng:  - Rượu etylic cháy với ngọn lửa màu xanh toả nhiều nhiệt( không có muội than)  PTHH:  C2H5OH+ 3O2  t 2CO2 +3H2O  2.Rượu etylic phản ứng với Na tri không?  Hiện tượng: Có bọt khí thoát ra, mẩu Natri tan dần.  - Rượu etylic phản ứng với Na giải phóng H2  2C2H5OH + 2Na2C2H5ONa + H2  Natri etylat  🡪Thuộc loại phản ứng thế.  3. Phản ứng với axit axetic sẽ học ở bài sau: |
| **IV: Ưng dụng:**  - Điều chế axit axetic, cao su tổng hợp, dược phẩm, rượu bia, pha vecni, pha nước hoa…  - Dùng để đốt, dùng sát trùng… |
| **V: Điều chế:**  - Tinh bột lên men Rượu etylic  ( hoặc đường)  - Cho etilen tác dụng với nước:  C2H4 + H2O axit C2H5OH |