

NỘI DUNG HÓA HỌC 9

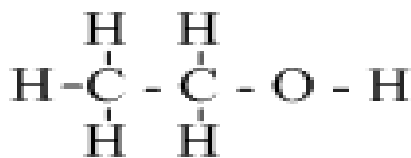
(Từ 13/4/2020 đến 18/4/2020)

Bài 44: RƯỢU ETYLIC ($C_2H_6O = 46$)

I. Tính chất vật lý:

- Chất lỏng, không màu, sôi ở $78.3^{\circ}C$.
 - Nhẹ hơn nước, tan vô hạn trong nước, hòa tan được nhiều chất khác như Iot, Benzen,...
 - Độ rượu: số ml rượu etylic nguyên chất có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước gọi là độ rượu
- $$\text{Độ rượu} = (V_{\text{etylic}} : V_{\text{hh}}) \cdot 100$$

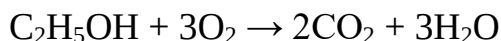
II. Cấu tạo phân tử:



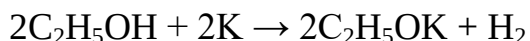
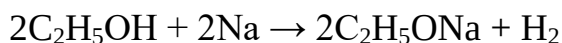
Phân tử có một nguyên tử O kết hợp với một nguyên tử H tạo thành nhóm $-OH$, làm cho phân tử có tính đặc trưng (tính rượu)

III. Tính chất hóa học:

1. Tác dụng với Oxi:



2. Tác dụng với kim loại mạnh (K, Na)



★ YÊU CẦU

- Chép NỘI DUNG BÀI 44 vào tập học của mình
- Có clip hướng dẫn BÀI 44 : HỌC SINH LIÊN HỆ GVCN hoặc GVBM
- Mọi thắc mắc về bài học, quý Phụ huynh và học sinh có thể liên hệ theo các số điện thoại của giáo viên giảng dạy trực tiếp bộ môn của lớp:

1/Thầy Tài: 0384016912

2/ Thầy Hậu: 0933351932

3/ Cô Xem: 0767108446