**NỘI DUNG ĐỀ NGHỊ ĐƯA LÊN WEBSITE TRƯỜNG**

Họ tên giáo viên: Đặng Thị Thanh Thuỷ

Môn dạy: Hoá Học

Nội dung đưa lên Website: *Tài liệu ôn tập, Khối:9*

**BÀI 35 : ETYLEN**

 **LÝ THUYẾT**

**I. Tính chất vật lí**

* Etilen là chất khí, không màu, không mùi, nhẹ hơn không khí và ít tan trong nước.

**II. Cấu tạo phân tử**

* Etilen có công thức cấu tạo:

 

* Viết gọn: CH2=CH2
* Trong liên kết đôi có một liên kết kém bền. Liên kêt này dễ đứt ra trong các phản ứng hóa học.

**III. Tính chất hóa học**

***Tác dụng với oxi:***

* Etilen cháy tạo thành khí CO2 và H2O, tỏa nhiều nhiệt.

C2H4 + 3O2 →(to) 2CO2 + 2H2O

***Tác dụng với dung dịch brom***: làm mất màu dung dịch brom

CH2=CH2 + Br2 → Br – CH2 – CH2 – Br

=>Do etilen có liên kết đôi nên dễ tham gia phản ứng cộng.

***Phản ứng trùng hợp***

* Khi có xúc tác và nhiệt độ thích hợp, liên kết kém bền trong phân tử etilen bị dứt ra làm cho các phân tử etilen kết hợp với nhau, tạo thành chất có phân tử lượng rất lớn gọi là polime.

**…+ CH2=CH2+ CH2=CH2 + CH2=CH2 + … →(to, xt, p) …CH2 – CH2 – CH2– CH2– CH2– CH2…**

**IV. Ứng dụng**

* Etilen dùng để sản xuất axit axetic, rượu etylic, poli (vinyl clorua),...
* Etilen dùng kích thích quả mau chín.

|  |  |
| --- | --- |
| ***Duyệt của Ban giám hiệu*****KT HIỆU TRƯỞNG****PHÓ HIỆU TRƯỞNG****Nguyễn Văn Sáng** | **GIÁO VIÊN BỘ MÔN****Đặng Thị Thanh Thuỷ** |