

Bài 38 : ACETYLENE

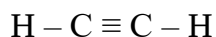
CTPT: C_2H_2

PTK: 26

I/Tính chất vật lí:

-Chất khí không màu, không mùi, ít tan trong nước, nhẹ hơn không khí .

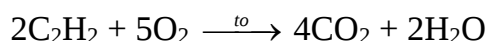
II/Công thức cấu tạo:



Viết gọn $CH \equiv CH$

-Trong phân tử C_2H_2 có liên kết ba ($C \equiv C$). Có 2 liên kết kém bền dễ đứt lìa lượt trong các phản ứng hoá học

1/ C_2H_2 có cháy không?

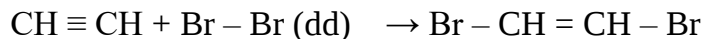


2/ C_2H_2 có làm mất màu dd Br_2 không ?

- TN: Xem SGK

- Hiện tượng : Dung dịch Br_2 bị mất màu da cam

- PTPU



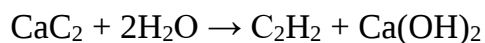
-Sản phẩm sinh ra có liên kết đôi trong phân tử nên có thể cộng tiếp với 1 phân tử Br_2 nữa



-Trong điều kiện thích hợp C_2H_2 cũng có phản ứng cộng với H_2 và một số chất khác

IV/Ứng dụng: (SGK)

V/Điều chế:



Bài 39 : (Tự đọc thêm)

BÀI 40 : DẦU MỎ VÀ KHÍ THIÊN NHIÊN

I. DẦU MỎ

1. Tính chất vật lí

- Dầu mỏ là chất lỏng sánh, màu nâu đen, không tan trong nước và nhẹ hơn nước.

2. Trạng thái tự nhiên và thành phần của dầu mỏ

- Trong tự nhiên, dầu mỏ tập trung thành những vùng lớn, ở sâu trong lòng đất, tạo thành các mỏ dầu.

- Mỏ dầu thường có ba lớp:

- Dầu mỏ là một hỗn hợp phức tạp của nhiều loại hydrocarbon và 1 số hợp chất khác

3. Các sản phẩm chế biến từ dầu mỏ

- Người ta khai thác dầu mỏ bằng cách khoan những lỗ khoan xuống giếng dầu. Đầu tiên dầu sẽ tự phun lên sau đó người ta bơm nước vào để đẩy dầu lên

- Khi chưng cất dầu mỏ, các sản phẩm được tách ra ở những nhiệt độ khác nhau như:

+ Khí đốt để đốt nhiên liệu

+ Xăng, dầu diezen, dầu mazut để chạy các động cơ xe máy, ô tô, tàu thủy...

+ Dầu để thắp sáng

+ Nhựa đường

- Cracking (bẻ gãy phân tử) để chế biến dầu nặng thành xăng và có các sản phẩm khí có giá trị trong công nghiệp như: Methane, ethylene...

II. KHÍ THIÊN NHIÊN

- Khí thiên nhiên có trong các mỏ khí nằm dưới lòng đất, khí thiên nhiên có thành phần chính là khí Methane (95%)

- Khí thiên nhiên là nguyên liệu, nhiên liệu trong đời sống và sản xuất.