Bài ghi từ ngày 16/3 đến ngày 21/3/2020

MÔN HÓA HỌC 9

**Bài 40: DẦU MỎ KHÍ THIÊN NHIÊN**

**I. Dầu mỏ**

***1. Tính chất vật lý***

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

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

Dầu mỏ thường được phaâ bố sâu dưới lòng đất.

Mỏ dầu thường có 3 lớp:

* + Lớp khí ở trên : khí mỏ dầu hay khí đồng hành
  + Lớp dầu lỏng có hoà tan khí ở giữa.
  + Dưới đáy mỏ dầu là một lớp nước mặn.

***3. Các sản phẩm chế biến từ dầu mỏ***

*a. Cách chế biến:* Chưng cất dầu mỏ

*b. Các sản phẩm thu được:* Xăng , khí đốt, dầu mazut, dầu hoả…

*c. Cách làm tăng lượng xăng thu được:* Crăckinh dầu nặng sẽ sinh ra xăng và hỗn hợp khí

**II. Khí thiên nhiên**

* + Khí thiên nhiên có trong các mỏ khí sâu trong lòng đất.
  + Thành phần chính là mêtan
  + Khai thác bằng cách khoan xuống mỏ khí làm khí tự phun lên

**III. Dầu mỏ và khí thiên nhiên ở Việt Nam.**

Dầu mỏ và khí thiên nhiên ở nước ta tập trung chủ yếu ở thềm lục địa phía Nam.

Trữ lượng dầu mỏ và khí thiên nhiên ở nước ta dự đoán vào khoảng 3~4 tỉ tấn đã quy đổi ra dầu.

Hàm lượng các hợp chất chứa lưu huỳnh thấp (<0,5%) ; chứa nhiều parafin nên dầu mỏ dễ bị đông đặc.

-----------------

**Bài 41: NHIÊN LIỆU**

**I**. **Nhiên liệu**

- Nhiên liệu là những chất cháy được khi cháy toả nhiều nhiệt và phát sáng.

- Có vai trò quan trọng trong đời sống và sản xuất.

**II. Phân loại nhiên liệu** gồm 3 dạng :

***1. Nhiên liệu rắn***

- Than mỏ, than gầy, than bùn, than non. gỗ,…

- Được dùng trong các ngành công nghiệp, luyện than cốc, phân bón, làm giấy, vật liệu xây dựng

***2. Nhiên liệu lỏng.***

- Gồm các sản phẩm đựơc chế biến từ dầu mỏ và rượu.

- Được dùng trong động cơ đốt trong, đun nấu và thắp sáng.

***3. Nhiên liệu khí***

- Gồm các loại khí thiên nhiên, khí mỏ dầu, khí lò cốc, khí lò cao…

- Được sử dụng trong đời sống và trong công nghiệp.

**III. Sử dụng nhiên liệu có hiệu quả**

- Sử dụng nhiên liệu có hiệu quả là phải làm thế nào để nhiên liệu cháy hoàn toàn .

- Cung cấp đủ oxi và không khí cho quá trình cháy

- Tăng diện tích tiếp xúc của nhiên liệu với không khí bằng cách :Trộn đều nhiên liệu khí,lỏng với không khí, chẻ nhỏ củi, đập nhỏ than.

- Duy trì sự cháy ở mức độ cần thiết phù hợp với nhu cầu sử dụng.