

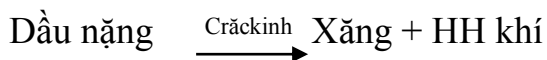
Tuần 24 - Tiết 47

Bài 40

DẦU MỎ VÀ KHÍ THIÊN NHIÊN

I. Dầu mỏ:

1. **Tính chất vật lý:** Dầu mỏ là chất lỏng sánh, màu nâu đen, không tan trong nước và nhẹ hơn nước.
2. **Trạng thái tự nhiên, thành phần dầu mỏ:** dầu mỏ có trong lòng đất gồm 3 lớp:
 - Lớp khí ở trên gọi là khí đồng hành hay khí mỏ dầu chủ yếu là Metan.
 - Lớp dầu lỏng có hòa tan khí ở giữa, là một hỗn hợp phức tạp của nhiều hiđrocacbon và hợp chất khác.
 - Dưới đáy mỏ dầu là một lớp nước mặn.Để khai thác dầu mỏ người ta khoan những giếng dầu.
3. **Các sản phẩm chế biến từ dầu mỏ:** xăng, metan, etylen... Do số lượng xăng rất ít khi chưng cất dầu mỏ nên người ta thường sử dụng phương pháp Crackinh để biến dầu nặng (điezen) thành xăng.



II. Khí thiên nhiên

- Khí thiên nhiên có trong dầu mỏ, thành phần chủ yếu là Metan.
- Là nhiên liệu, nguyên liệu trong đời sống và trong công nghiệp.

III. Dầu mỏ và khí thiên nhiên ở Việt nam (sgk)

Làm bài tập 1, 2, 3 trang 129/SGK

.....

Tuần 24 - Tiết 48

Bài 41

NHIÊN LIỆU

I. Nhiên liệu là gì?.

- Nhiên liệu là những chất cháy được, khi cháy tỏa nhiệt và phát sáng.
VD: than, củi, khí gaz...
- Nhiên liệu có vai trò quan trọng trong đời sống và sản xuất.

II. Phân loại nhiên liệu: Có 3 loại:

1. Nhiên liệu rắn: than mỏ, gỗ.
2. Nhiên liệu lỏng: sản phẩm từ dầu mỏ (xăng, dầu...) và rượu.
3. Nhiên liệu khí: khí thiên nhiên, khí dầu mỏ, khí lò cốc, khí than.

III. Cách sử dụng nhiên liệu hiệu quả:

- Cung cấp đủ không khí hoặc oxy cho quá trình cháy.
 - Tăng diện tích tiếp xúc của nhiên liệu với không khí hoặc oxy.
 - Điều chỉnh lượng nhiên liệu để duy trì sự cháy ở mức độ cần thiết phù hợp.
- Làm bài tập 1, 2, 3, 4 trang 132/SGK
-