

NỘI DUNG TRỌNG TÂM MÔN HÓA HỌC TUẦN 24

LỚP 9:

Bài 40, 41:

-DẦU MỎ VÀ KHÍ THIÊN NHIÊN -NHIÊN LIỆU

A. Dầu mỏ:

I. Dầu mỏ:

1. Tính chất vật lý:

(SGK, tr 126).

2. Trạng thái tự nhiên, thành phần của dầu mỏ:

- Dầu mỏ có ở sâu trong lòng đất (mỏ dầu).
- Gồm 3 lớp:
 - + Lớp khí: Thành phần chính là khí CH_4 .
 - + Lớp dầu lỏng: Hỗn hợp phức tạp của nhiều hidrocarbon và tạp chất khác.
 - + Lớp nước mặn.
- Cách khai thác: SGK- tr 126.

3. Các sản phẩm chế biến từ dầu mỏ:

(SGK- tr 126,127.).

Khí đốt, xăng, dầu thấp, dầu, diezen, dầu mazut, nhựa đường.

Dầu nặng → xăng + hỗn hợp khí

II. Khí thiên nhiên :

- Thành phần chủ yếu là khí Metan.
- Khí thiên nhiên là nguyên liệu, nhiên liệu trong đời sống & trong công nghiệp.

III. Dầu mỏ & khí thiên nhiên ở VN: (SGK, tr 128).

B. Nhiên liệu :

I. Nhiên liệu là gì?

- Nhiên liệu là những chất cháy được, khi cháy tỏa nhiệt và phát sáng.

II. Nhiên liệu được phân loại như thế nào?

1. Nhiên liệu rắn: Gồm than mỏ và gỗ.

+Than mỏ: Gồm than gầy, than mỡ, than non & than bùn.

+Gỗ: Nhiên liệu sử dụng từ xa xưa.

2. Nhiên liệu lỏng: Gồm các sản phẩm chế biến từ dầu mỏ như xăng, dầu hỏa, rượu...

3. Nhiên liệu khí: Gồm các loại khí thiên nhiên, khí mỏ dầu, khí lò cốc, khí lò cao, khí than.

III. Sử dụng nhiên liệu như thế nào cho hiệu quả?

- Cung cấp đủ Oxi cho quá trình cháy.
- Tăng diện tích tiếp xúc của nhiên liệu với không khí.
- Điều chỉnh lượng nhiên liệu để sự cháy diễn ra ở mức độ cần thiết.

LUYỆN TẬP CHƯƠNG IV: HIDROCACBON – NHIÊN LIỆU (SGK)

- Tại sao Etilen & Axetilen có phản ứng cộng đặc trưng?
- So sánh phản ứng cộng của etilen & axetilen? Tỷ lệ giữa các chất như thế nào?
- BT1/133

Chú ý:

- + Cách viết mạch C.
- + Cách phân bố đều ngử H.
- + Cách hoàn chỉnh lại các liên kết trong phân tử các chất.
 - BT2/133
 - BT3/133.

Hướng dẫn:

- + Tác dụng dd brom có những chất nào?
- + Đều cho 100ml dd brom 0,1M. Yêu cầu tính đại lượng nào?
- + Dựa trên 0,1 mol X và 0,1 mol Br₂. Tìm X? Vì sao?
- + KL: Để làm bài toán trắc nghiệm phải làm sao?
 - BT4/133:

Hướng dẫn:

- a/+ Sản phẩm là CO₂ và H₂O, A có chứa nguyên tố nào?
- + Hhcc A ngoài C, H còn có thể có những nguyên tố nào khác nếu chỉ có CO₂ và H₂O được sinh ra?
- + Vậy để biết A có chứa nguyên tố O không, trước tiên phải biết mC và mH so với mA. Tính mC và mH.
- b/+ A có CTTQ C_xH_y. Để lập CTHH phải biết x và y.
- + Rút ra công thức đơn giản. Từ MA tìm n.