

TRƯỜNG THCS PHAN CÔNG HỒN

TỔ: LÝ-HÓA

MÔN HÓA HỌC KHỐI 9

(Từ ngày 22/02/2021 đến ngày 27/02/2021)

Tiết 47-48 LUYỆN TẬP

A. LÝ THUYẾT:

- 1/ Phân loại hợp chất vô cơ, hợp chất hiđrocacbon, dẫn xuất hiđrocacbon.
- 2/ Cấu tạo phân tử hợp chất hữu cơ.
- 3/ Công thức phân tử - công thức cấu tạo - tính chất hóa học của khí metan.
- 4/ Công thức phân tử - công thức cấu tạo - tính chất hóa học của khí etilen.
- 5/ Công thức phân tử - công thức cấu tạo - tính chất hóa học - điều chế của khí axetilen.
- 6/ Bài toán: Viết phương trình hóa học, tính số mol, tính thể tích khí (đo ở điều kiện tiêu chuẩn), tính khối lượng.

B. VÍ DỤ:

HS xem clip.

C. BÀI TẬP ÁP DỤNG:

Bài 1: Hãy xác định chất nào là hợp chất vô cơ, hợp chất hiđrocacbon, dẫn xuất hiđrocacbon trong các chất sau đây: CO_2 , CH_4 , $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$, CaCO_3 , C_6H_6 , $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$.

Bài 2: Viết công thức cấu tạo đầy đủ và thu gọn có thể có của các chất sau:

$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$, CH_3Cl , $\text{C}_3\text{H}_7\text{Br}$.

Bài 3: Nêu hiện tượng và viết phương trình cho các thí nghiệm sau (các em xem SGK trang 115, 118, 120, 124 để trả lời).

a/ Dẫn khí metan (CH_4) vào bình chứa khí Clo (Cl_2) rồi đặt ngoài ánh sáng.

HT: màu của Khí Cl_2

Pt: $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$

b/ Dẫn khí etilen (C_2H_4) vào bình chứa dung dịch brom (Br_2) màu da cam.

HT: màu của dung dịch Br_2

Pt: $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{Br}_2 \rightarrow$

Bài 4: Bài toán

1/ Đốt cháy 4,48 lít khí axetilen (C_2H_2) theo pt

$\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ thì cần dùng:

a/ Bao nhiêu lít khí oxi ?

b/ Dẫn toàn bộ khí sinh ra vào dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ dư. Tính khối lượng kết tủa thu được.

(các khí đo ở điều kiện tiêu chuẩn)

(Cho $\text{Ca} = 40$, $\text{C} = 12$, $\text{O} = 16$)

2/ Dẫn 5,6 lít khí etilen C_2H_4 ở điều kiện tiêu chuẩn vào dung dịch brom màu da cam, nhận thấy dung dịch brom mất màu da cam.

a/ Viết phương trình hóa học.

b/ Tính khối lượng sản phẩm thu được.

(Cho $\text{C} = 12$, $\text{H} = 1$, $\text{Br} = 80$)

Mọi thắc mắc quý PHHS và học sinh vui lòng liên hệ:

1. Thầy Tài SĐT: 0384016912

2. Thầy Hậu SĐT: 0933351932

3. Cô Xem SĐT: 0767108446