

Tuần 7

LUYỆN TẬP CHƯƠNG 4

Phiếu học tập 1(hạn chót nộp ngày 25/4)

I. LÝ THUYẾT:

Câu 1: Viết công thức cấu tạo đầy đủ và thu gọn của: C_2H_6O , C_4H_{10} , C_2H_4 , $C_2H_4Br_2$, mạch vòng(C_3H_6 , C_4H_8)

Câu 2: Hoàn thành các PTHH(ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có):

- | | | | |
|-------------------|----|-----------------------|----|
| 1. $CH_4 + Cl_2$ | -> | 7. $CH_2=CH_2 + Br_2$ | -> |
| 2. $C_2H_4 + O_2$ | -> | 5. $C_2H_4 + Br_2$ | -> |
| 3. $C_2H_4 + H_2$ | -> | 11. $CH_4 + O_2$ | -> |
| 4. $CaC_2 + H_2O$ | -> | 10. $nCH_2=CH_2$ | -> |

Câu 3: Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết hai chất khí sau: CH_4 , C_2H_4 , O_2 .

Phiếu học tập 2(hạn chót nộp ngày 28/4)

II. BÀI TOÁN:

Bài 1: Đốt cháy hoàn toàn 3,36 lit khí etylen trong không khí.

- Viết phương trình hóa học.
- Tính khối lượng các sản phẩm tạo thành ?
- Tính thể tích không khí cần dùng(biết oxi chiếm 20% thể tích không khí)?

Gợi ý : $V_{kk} = V_{O_2} \times 5$

Bài 2: Cho 5,6 lit hỗn hợp khí metan và etilen đi qua bình đựng dd brom người ta thu được 9,4g đibrometan($C_2H_4Br_2$).

- Viết PTHH .
- Tính khối lượng brom tham gia phản ứng
- Tính thành phần phần trăm thể tích mỗi chất khí có trong hỗn hợp.

Cho biết: H = 1; O = 16; C = 12; Br = 80

..... Hết

