

ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA KỲ II – HÓA 9

Bài 1/ Viết công thức cấu tạo đầy đủ của các hợp chất có công thức phân tử sau : CH_4 , CH_3Br , CH_4O , C_2H_6 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{Br}$, methane, ethylenen, acetylene.

Bài 2/ Hoàn thành các PTHH sau (điều kiện p/u nếu có):

- a) $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow$
- b) $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow$
- c) $\text{C}_2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow$
- d) $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \rightarrow$
- e) $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{Br}_2 \rightarrow$
- f) a) + $\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 +$
- g) $n \text{CH}_2=\text{CH}_2 \longrightarrow$
- h) $\text{C}_2\text{H}_2 +$ $\longrightarrow \text{C}_2\text{H}_2\text{Br}_4$
- i) $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \longrightarrow$ +

Bài 3/ Cho 18,5925 lít hỗn hợp khí CH_4 và C_2H_4 (đkc) vào dung dịch bromine thấy có 40g bromine đã tham gia phản ứng . Tính thành phần % về thể tích các khí có trong hỗn hợp .

Bài 4/ Đốt cháy 6,1975 lít hỗn hợp CH_4 và C_2H_4 phải dùng hết 20,8 gam khí O_2

- a. Viết các phương trình phản ứng xảy ra
- b. Tính thành phần % về thể tích của các khí trong hỗn hợp.
- c. Tính thể tích khí CO_2 tạo thành. Biết các khí đo ở điều kiện chuẩn.

(C =12; H =1; O =16; Br =80)