Tuần 6

VẬN DỤNG HIĐRÔCACBON: METAN, ETILEN

I/ CÔNG THỨC TÍNH TOÁN:

% V_A = V_A/ V_{hh} x 100

% V_B = 100- % V_A

II/ VẬN DỤNG

* **đề:** Cho 4,48 lit hỗn hợp metan (CH_4) và etilen(C_2H_4) sục vào dung dịch brom thấy có 8g brom tham gia phản ứng.

a, Viết phương trình phản ứng hoá học xảy ra.

b, Tính thể tích các khí trong hỗn hợp ban đầu, biết các khí đo ở đktc.

c, Tính thành phần phần trăm thể tích các khí trong hỗn hợp ban đầu.

* **giải:**

n Br_2 = m/M = 8/80.2 = 0,05 mol

a/ $C_2H_4 + Br_2 \rightarrow C_2H_4Br_2$

0,05 0,05 0,05 mol

b/ V C_2H_4 = n.22,4 = 0,05. 22,4 = 1,12 lit

V CH_4 = 4,48 – 1,12 =3,36 lit

c/ % V CH_4 = V CH_4/ V_{hh} x 100 = 3,36/4,48x100 = 75%

=> %V C_2H_4 = 100 – 75 = 25%

III/ LUYỆN TẬP:

1/ Cho 2,24 lit hỗn hợp metan và etien sục vào dung dịch brom dư thấy có 1,6g brom tham gia phản ứng.

a. Viết phương trình hóa học xảy ra.

b. Tính thể tích mỗi chất khí có trong hỗn hợp.

c. Tính thành phần phần trăm thể tích mỗi chất khí có trong hỗn hợp.

2/ Viết phương trình phản ứng của các cặp chất sau (ghi đầy đủ điều kiện phản ứng):

a, Đốt cháy CH_4

b, CH_2= CH_2 và Br_2

c, C_2H_4 và Br_2

d, Phản ứng trùng hợp etien.

Biết: Br = 80; H = 1; O = 16; C = 12

Các em hoàn thành nội dung bài và nộp cho GVBM hạn chót thứ sáu: 18/4 nhé!