**ÔN TẬP**

**Bài 1.**

**a/**Viết công thức cấu tạo có thể có của : C2H4, CH3Cl,C2H6, C3H8, C2H5Cl C3H7Cl, C4H10, C2H6O

 **b/**: Viết công thức cấu tạo dạng mạch vòng ứng với các công thức sau : C3H6; C4H8; C5H10

**Bài 2** : Tính thành phần phần trăm về khối lượng các nguyên tố trong các chất sau: C6H6; C2H4O2; C2H4Br2, C2H4, C2H6O

**Bài 3**

1. Bổ túc các phương trình hóa học sau (ghi rõ điều kiện phản ứng)

a/ C2H4 + Br2 ---> ……………

b/ C3H8 + Cl2 ---> ……… + ………

c/ CH4 + O2 ---> ? + ?

d/ CH4  + Cl2 ---> ? + ?

e/ C4H10  + ? ---> CO2 + H2O

g/ C2H4 + O2 ---> ? + ?

h/ n CH2 = CH2  ……………………..  (P.E)

**Bài 4:** a/Bằng phương pháp hóa học để thu được khí metan tinh khiết từ hỗn hợp metan và etilen .

 b/ Bằng phương pháp hóa học loại bỏ khí CO2 có lẫn trong khí metan.

**Bài 5**: Bằng phương pháp hóa học phân biệt khí etilen và metan ( etilen và cacbonic)

**Bài 6** : Dẫn từ từ 8,96 lít hỗn hợp gồm etilen và metan đi qua bình đựng dung dịch brom Br2 2M, sau phản ứng thu được 37,6 gam đibrom etan

a) Tính thể tích của dung dịch brom cần dùng.

b) Tính thành phần % về thể tích các khí trong hỗn hợp.

**Bài 7/** Cho 5.6 lít hỗn hợp khí etilen và khí metan phản ứng vừa đủ với 100ml dung dịch brom 2M.

a/ Xác định thành phần phần trăm về thể tích của mỗi khí trong hỗn hợp .

b/ Tính khối lượng sản phẩm đi brome tan thu được.

**Bài 8**: Đốt cháy hoàn toàn V lít khí metan CH4 cho sản phẩm thu được vào 120g dung dịch nước vôi trong Ca(OH)2 có dư thu được 10 gam kết tủa .

a/ Viết các phương trình phản ứng xảy ra ?

b/ Tính thể tích khí metan đã bị đốt cháy?

c/ Tính nồng độ phần trăm của dung dịch Ca(OH)2