**ÔN TẬP**

**Bài 1:** Hãy viết công thức cấu tạo của các chất có công có công thức phân tử sau CH3Br, CH4O, CH4, C2H6, C2H5Br. Biết rằng brom có hóa trị I.

**Bài 2:** Hãy viết công thức cấu tạo dạng mạch vòng ứng với các công thức phân tử sau: C3H6, C4H8, C5H10.

**Bài 3:** Phân tử hợp chất hữu cơ A, có hai nguyên tố. Khi đốt cháy 3g chất A thu được 5,4g H2O. Hãy xác định công thức phân tử của A, biết khối lượng mol của A là 30g.

**Bài 4**

Viết PTHH cho mỗi chuyển đổi sau (ghi rõ điều kiện phản ứng nếu có)

 CaC2   C2H2  C2H4  C2H4Br2

**Bài 5**:Đốt cháy 4,48 lít khí Etylen trong không khí.

a)Viết phương trình phản ứng xảy ra?

b)Tính thể tích cacbon đioxit tạo thành? (Các thể tích khí đo ở điều kiện chuẩn).

**Bài 6**: Đốt cháy 42 ml hổn hợp khí CH4 và C2H2 cần dùng 100,8 ml khí oxi.

a) Viết phương trình phản ứng xảy ra?

b) Tính phần trăm thể tích của mổi khí trong hổn hợp. (Các thể tích khí đo ở cùng điều kiện nhiệt độ và áp suất)

**Bài 7:** Đốt cháy hoàn toàn 11,2 lít khí metan (đktc). Hãy tính thể tích khí oxi cần dùng và thể tích khí cacbonic tạo thành. Biết thể tích các khí đo ở đktc.

**Bài 8:** Có một hỗn hợp khí gồm CO2 và CH4. Hãy trình bày phương pháp hóa học để:

**a)** Thu được khí CH4.

**b)** Thu được khí CO2.

**Bài 9:** Hãy nêu phương pháp hóa học loại bỏ khí etilen có sẵn trong khí metan để thu được metan tinh khiết.

**Bài 10:** Để đốt cháy 4,48 lít khí etilen cần phải dùng:

**a)** Bao nhiêu lít oxi?

**b)** Bao nhiêu lít không khí chứa 20% thể tích oxi? Biết thể tích các khí đo ở điều kiện tiêu chuẩn.

**Lưu ý:**

* HS làm bài ra giấy.
* Thời hạn nộp bài: Ngày đầu tiên sau khi trở lại trường sau đợt chống dịch.