ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP GIỮA KÌ 2 HÓA 9 năm 2022-2023

1 . LÍ THUYẾT

* **KHÁI NIỆM HỢP CHẤT HỮU CƠ VÀ HÓA HỌC HỮU CƠ**
* **CẤU TẠO PHÂN TỬ HỢP CHẤT HỮU CƠ**
* **METAN: TÍNH CHẤT VẬT LÍ, CẤU TẠO PHÂN TỬ, TÍNH CHẤT HÓA HỌC, ỨNG DỤNG.**
* **ETILEN: TÍNH CHẤT VẬT LÍ, CẤU TẠO PHÂN TỬ, TÍNH CHẤT HÓA HỌC, ỨNG DỤNG.**
* **AXETILEN: TÍNH CHẤT VẬT LÍ, CẤU TẠO PHÂN TỬ, TÍNH CHẤT HÓA HỌC, ỨNG DỤNG.**

2 . BÀI TẬP.

**Bài 1:** Bằng phương pháp hóa học hãy nhận biết các khí sau:

CH4, CO2, C2H4, C2H2

**Bài 2**: Hợp chất X có % khối lượng cacbon, hidro lần lượt là: 88,235%, 11,765%, biết tỉ khối của X so với không khí gần bằng 4,69. Tìm CTPT của X

**Bài 3:** Chất hữu cơ X ở thể khí, khi đốt 1 lít khí X cần đúng 5 lít khí oxi. Sau pư thu được 3 lít khí CO2 và 4 lít hơi nước. Xác định CTPT của A. biết thể tích các khí đo ở cùng điều kiện nhiệt độ và áp suất.

**Bài 4: (2,0 điểm)**Đốt cháy hoàn toàn 5,6 lít etilen. Hãy tính thể tích khí oxi và thể tích không khí cần dùng cho phản ứng, biết rằng oxi chiếm 20% thể tích không khí (các thể tích khí đo ở đktc).

**Bài 5: (3,0 điểm)** Khi cho hỗn hợp khí metan và etilen ở (đktc) đi qua bình đựng dung dịch brom, thì lượng brom tham gia phản ứng là 16g.

a/ Khí nào ở trên đã phản ứng với dung dịch brom?

b/ Khối lượng khí đó đã phản ứng là bao nhiêu?

**Bài 6.** Đốt cháy hoàn toàn 5,75 gam hợp chất hữu cơ X (chứa C, H, O) thu được 11,0 gam CO2 và 6,75 gam H2O.

a) Tính thành phần phần trăm của các nguyên tố trong X.

b) Lập công thức đơn giản nhất của X.

c) Tìm công thức phân tử của X. Biết tỉ khối hơi của X so với khí hiđro bằng 23.

................................................................................................................................