Điểm Ghi chú

**ÔN TẬP KIỂM TRA GIỮA KÌ II HÓA HỌC 9 – SỐ 2**

Họ và tên :...........................................................Lớp :...............................

***Mã đề 2***

**Câu 1 : (1đ)**  Viết công thức cấu tạo đầy đủ của các hợp chất hữu cơ sau :

a) Methane

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

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

c) Tetrabrom etan

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

b) Etylene

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

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

d) Đibrom etan

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

**Câu 2 : (2đ)** Hoàn thành các phản ứng sau và ghi rõ điều kiện ( nếu có ):

1. Methane + khí chlorine 4. Đốt cháy khí methane

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

2. Trùng hợp etylene 5. Đốt cháy khí acetylene

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

3. Calcium cacbua + nước 6. Acetylene + dd bromine

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

**Câu 3 : (2đ)** Hãy trình bày phương pháp hóa học nhận biết các chất khí sau đựng trong các lọ riêng biệt : khí sulfurous, khí acetylene, khí methane. Viết phương trình hóa học minh họa.

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

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

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

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

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

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

**Câu 4 : (1đ)**

Để dập tắt ngọn lửa do xăng dầu cháy chúng ta phải làm gì? Giải thích.

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

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

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

**Câu 5 : (2đ)** Cho 7,437 lít hỗn hợp khí gồm methane và etylene tác dụng vừa đủ với 240g dung dịch brom 10%

1. Viết phương trình hóa học
2. Tính thành phần % theo thể tích của mỗi khí trong hỗn hợp ban đầu.
3. Tính thể tích khí oxi cần dùng nếu đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp trên.

(Các thể tích khí đo ở đktc).

(Br= 80)

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

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

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

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

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

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

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

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

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

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

**Câu 6: (2đ)** Đốt cháy hoàn toàn 6,1975 lít (đktc) hỗn hợp khí X gồm metan và etilen phải dùng 16,1135 lít khí oxi (ở đktc). a) Viết các phương trình của phản ứng.

 b) Tính phần trăm thể tích mỗi khí có trong hỗn hợp X. (C= 12, H=1, O=16, Br=80)

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

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

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

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

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

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

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

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