**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP SAU TẾT – KHỐI 11**

1. Viết công thức cấu tạo các phân tử sau: CH3Cl , CH4O , CH2O , CH5N, C2H6O, C3H8O

1. Viết CTCT các đồng phân anken (có 1 liên kết đôi) ứng với CTPT

###### a. C4H8 b. C5H10

1. Viết CTCT các đồng phân ankin (có 1 liên kết ba) có CTPT sau:

###### a. C4H6 b. C5H8

1. **Viết và gọi tên quốc tế (tên thay thế) và tên thông thường (nếu có) của các đồng phân mạch cấu tạo của Ankan:** C3H8; C4H10; C5H12, C6H14

1. Gọi tên IUPAC của các ankan có công thức sau đây:
2. (CH3)2 – CH – CH2 – C(CH3)3 b. CH3 – CH2 – CH(CH3)2 c. CH3)2CHCH2CH2CH

d. CH3CH2CH2CH(C2H5)CH3 e. CH3C(CH3)2CH2CH(C2H5)CH2CH3

1. C(CH3)3CH2CH2CH(CH3)CH3

1. Hãy viết công thức cấu tạo thu gọn và thu gọn nhất của các chất sau:
2. isopentan b. 4 – etyl – 2,3,3 – trimetylheptan c. neopentan

d. Hexan e. 2,3-đimetylbutan f. 3-etyl-2-metylheptan

g. 1-brom-2-clo-3-metylpentan h. 2,2- điclo-3-etylpentan i. 3,4 –Đimetylpentan

1. Viết phương trình phản ứng tạo thành dẫn xuất monoclo từ các chất tương ứng sau đây và gọi tên sản phẩm thu được

###### a/ etan b/ propan c/2- metylpropan d/ 2,2-dimetylpropan

1. Viết phương trình phản ứng thực hiện chuỗi chuyển hóa sau:

###### a/ CH3COONa → CH4 → CH3Cl → CH2Cl2 → CHCl3 → CCl4

###### b/ butan → etan → etyl clorua → butan → metan → cacbon

###### c/ nhôm cacbua → metan → metyl clorua → etan → etyl clorua

1. Xác định CTPT, viết các CTCT có thể có và gọi tên theo danh pháp quốc tế các ankan trong mỗi trường hợp sau:

#### a/ Tỉ khối hơi so với hiđro bằng 36 b. %C = 80%. c. %H = 25%.

1. Xác định CTPT của các hidrocacbon trong các trường hợp sau:

###### a/ Khi hóa hơi 3,6g ankan X thì thể tích thu được bằng thể tích của 1,5g etan (cùng điều kiện)

###### b/ Đốt cháy hoàn toàn 1 hidrocacbon A thì thu được 17,6g CO2 và 10,8g H2O

###### c/ Đốt cháy hoàn toàn 0,86g một ankan cần vừa đủ 3,04g O2

1. Đốt cháy hoàn toàn 20,4gam hỗn hợp gồm hai ankan đồng đẳng liên tiếp nhau cần dùng vừa đủ 51,52 lít oxi (đkc).

###### a/ Tính thể tích CO2 (đkc) và khối lượng nước thu được sau phản ứng

###### b/ Tìm CTPT của hai ankan

###### c/ Tính % theo khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp ban đầu.

1. Đốt cháy hoàn toàn 10,2g hỗn hợp A gồm hai ankan đồng đẳng liên tiếp nhau cần dùng vừa đủ 36,8gam oxi.

###### a/ Tính khối lượng CO2 và khối lượng nước thu được sau phản ứng

###### b/ Tìm CTPT của hai ankan

1. Khi đốt cháy hoàn toàn 8,96 lít hỗn hợp gồm: metan, etan và CO thì cần vừa đủ 21,28 lít oxi (đkc) và thu được 13,44 lít CO2. Tính % theo thể tích của hỗn hợp ban đầu.

1. Oxi hoá hoàn toàn 2,06g hỗn hợp C2H6 và C4H10 thu được 3,136 lit CO2 (đktc). Tính:

a) % thể tích và % khối lượng các chất trong hỗn hợp ban đấu.

b) Thể tích O2 tham gia pứ.

c) Cho hỗn hợp 2 ankan trên tác dụng với clo áskt chỉ thu được 2 sản phẩm thế monoclo, xác định CTCT của chúng.