**ÔN TẬP HÓA 9 (tuần 21 – 23)**

**BÀI 1:**

a. Hấp thụ hoàn toàn 1,12 lít khí CO2 (đktc) vào 200 ml dung dịch NaOH 0,2M thu được dung dịch X. Tính khối lượng muối tan trong dd X.

b. Hấp thụ hoàn toàn 4,48 lít khí CO2 (đktc) vào dd chứa 450 ml dung dịch NaOH 1M thu được dung dịch X. Tính khối lượng muối tan trong dd X.

c. Cho 5,6 lít CO2 (đkc) đi qua 164ml dd NaOH 20%(d = 1,22g/ml) thu được dd X. Cô cạn dd X thì thu được bao nhiêu gam chất rắn?

d. Hấp thụ hoàn toàn 4,48 lít khí CO2(đkc) vào dd chứa 16g NaOH thu được dung dịch X. Tính khối lượng muối tan trong dd X.

**BÀI 2: VIẾT CÔNG THỨC CẤU TẠO DẠNG ĐẦY ĐỦ**

CH4; CH3Cl; C2H6; C2H5Br; C2H4; C2H2; C6H6; C2H5OH; CH3COOH; CH3COOC2H5

**BÀI 3: VIẾT PHƯƠNG TRÌNH ĐỐT CHÁY CÁC HCHC SAU:**

CH4, C2H4, C3H6, C2H2, C6H6, C2H4O2, C3H6O2, C6H12O6.