1. Un alcan gazos este supus combustiei.

Determină formula moleculară a alcanului
gazos ştiind că prin combustia a 1,45 g din
alcanul necunoscut s-au degajat 2,24 L CO2
(măsurat În condiţii normale).

Combustie=ardere => trebuie sa scriem reactia de ardere a alcanului:

CnH2n+2+ $\frac{3n+1}{2}$O2 nCO2 + (n+1)H2O

(14n+2) g alcan \_ \_ \_ \_ \_ n \* 22,4 l CO2

1,45 g alcan \_ \_ \_ \_ \_ 2,24 l CO2

1,45( n\* 22,4)= 2,24(14n+2) <=>

32,48 n= 31,36 n +4,48 <=>

1,12 n= 4,48 => n=4 => **C4H6**