

Газообразная смесь алкана с этеном имеет объем (н. у.) $13,44\text{дм}^3$. Половину смеси пропустили через сосуд с избытком бромной воды. При этом масса сосуда с содержимым выросла на $3,5\text{г}$. Вторую половину смеси сожгли в избытке кислорода, в результате чего образовалась вода массой $10,8\text{ г}$. Определите молярную массу (г/моль) смеси углеводородов.