Газообразная смесь алкана с этеном имеет объем (н. у.) $6,72\text{дм}^3$. Половину смеси пропустили через сосуд с избытком бромной воды. При этом масса сосуда с содержимым выросла на $0,7\text{г}$. Вторую половину смеси сожгли в избытке кислорода, в результате чего образовалась вода массой $5,4\text{ г}$. Определите молярную массу (г/моль) смеси углеводородов.