

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  $4,9\text{г}$ . Вторую половину смеси сожгли в избытке кислорода, в результате чего образовалась вода массой  $10,8\text{г}$ . Определите молярную массу (г/моль) смеси углеводородов.