

При полном сгорании в кислороде неизвестного органического вещества массой 43,2 г образовались углекислый газ объемом (н. у.) 53,76 дм<sup>3</sup> и вода массой 43,2 г. Относительная плотность паров исходного вещества по воздуху составляет 2,483. Найдите число атомов в молекуле этого вещества.