При действии воды на твердое вещество A образуется углеводород Б (легче воздуха). При присоединении к Б водорода получается углеводород В (также легче воздуха). В реакции В с водой в присутствии кислоты образуется соединение Γ . При взаимодействии Γ с муравьиной кислотой (в присутствии серной кислоты) получаются легкокипящая жидкость \mathcal{I} и неорганическое вещество Γ . Найдите сумму молярных масс (г/моль) органических веществ Γ , Γ и Γ .