При действии воды на твердое вещество A образуется углеводород Б (легче воздуха). При присоединении к Б водорода образуется углеводород В (также легче воздуха). При взаимодействии В с кислородом в присутствии хлоридов меди(II) и палладия(II) образуется вещество  $\Gamma$ . При окислении  $\Gamma$  гидроксидом меди(II) и последующем подкислении раствора образуется органическое вещество  $\Gamma$ , водный раствор которого окрашивает метилоранж в красный цвет. Найдите сумму молярных масс ( $\Gamma$ / моль) органических веществ  $\Gamma$ ,  $\Gamma$  и  $\Gamma$ .