Найдите сумму молярных масс (г/моль) органических веществ Б и Д, образовавшихся в результате превращений, протекающих по схеме (в молекуле Г содержится два атома углерода)

CH₃CHO
$$\xrightarrow{\text{H}_2 \ / \text{Ni}, \ t}$$
 A $\xrightarrow{\text{Al}_2\text{O}_3, \text{ ZnO}, \ t}$ Б $\xrightarrow{\text{H}_2 \ (\text{изб.}) \ / \text{ кат.}, \ t}$ В $\xrightarrow{\text{O}_2 \ / \text{Mn}^{2+}, \text{ Co}^{2+}, t}$ Г $\xrightarrow{\text{KOH (p-p)}}$ Д.