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)

$$CH_3CHO \xrightarrow{H_2\ /\ Ni,\ t} A \xrightarrow[-H_2O,\ -H_2]{Al_2O_3,\ ZnO,\ t} Б \xrightarrow{H_2\ (изб.)\ /\ кат.,\ t} В \longrightarrow$$

$$\xrightarrow{O_2\ /\ Mn^{2+},\ Co^{2+}, t} Г \xrightarrow{KOH\ (р\text{-}р)} Д.$$