Найдите сумму молярных масс (Γ /моль) цинксодержащих веществ Б и Д, образовавшихся в результате превращений, протекающих по схеме

$$Zn(OH)_2 \ (1 \ \text{моль}) \xrightarrow{\qquad HCl \ (\text{p-p, изб.})} A \xrightarrow{\qquad 2 \ \text{моль NaOH (pas6.)}} E \xrightarrow{\qquad t} B \xrightarrow{\qquad C, \ t}$$

$$\xrightarrow{\qquad } \Gamma \xrightarrow{\qquad Cu(NO_3)_2 \ (\text{p-p})} \text{Д.}$$