Определите сумму молярных масс (г/моль) азотсодержащих веществ X_3 и X_5 , образовавшихся в результате превращений, протекающих по схеме

$$\mathrm{NH_{3}} \xrightarrow{\mathrm{O_{2}},t,\mathrm{KaT}} \mathrm{X_{1}} \xrightarrow{\mathrm{BO3ДYX}} \mathrm{X_{2}} \xrightarrow{\mathrm{Ca(OH)_{2}} \; (\mathrm{p-p}) \; / \; \mathrm{O_{2}},t} \mathrm{X_{3}} \xrightarrow{\mathrm{CuSO_{4}}} \mathrm{X_{4}} \xrightarrow{\mathrm{K_{2}S}} \mathrm{Ca(OH)_{2}} \times \mathrm{$$