Определите молярную массу (г/моль) соли, полученной в результате следующих превращений органических веществ:

$$CH_4\ (2\ \text{моль}) \xrightarrow[-3H_2]{1500\ ^\circ C} \ldots \xrightarrow[\xrightarrow{CH_3(CH_2)_2NH_2} \ldots]{H_2O\ /\ Hg^{2+},\ H^+} \ldots \xrightarrow{Br_2\ /\ H_2O} \ldots$$