Взаимодействие хлорной кислоты с углеродом протекает по схеме

$$HClO_4 + C \longrightarrow Cl_2 + CO_2 + H_2O.$$

В результате реакции выделилось 32,48 дм^3 оксида углерода(IV). Вычислите массу (г) вступившего в реакцию окислителя.