В водном растворе массой 39,2 г с массовой долей серной кислоты 15% растворили оксид серы(VI) массой 20 г. Вычислите, какой объем ($см^3$) раствора гидроксида калия с молярной концентрацией щелочи 1 моль/$дм^3$ необходим для полной нейтрализации полученного раствора кислоты.