К раствору медного купороса массой 24 г с массовой долей сульфата меди(II) 9% добавили некоторое количество насыщенного раствора сульфида натрия. Растворимость сульфида натрия в условиях эксперимента составляла 25 г на 100 г воды. После отделения осадка оказалось, что концентрация (моль/дм^3) ионов Na^+ в растворе в семь раз больше, чем S^{2-}. Определите массу (г) насыщенного раствора сульфида натрия, использованного в описанном эксперименте.