

К раствору медного купороса массой 24 г с массовой долей сульфата меди(II) 8% 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<sup>3</sup>) ионов Na<sup>+</sup> в растворе в шесть раз больше, чем S<sup>2-</sup>. Определите массу (г) насыщенного раствора сульфида натрия, использованного в описанном эксперименте.