**Задачи с использованием кристаллогидратов.**

1. **Определить массовую долю сульфата меди (II) в растворе, полученном при растворении 50 г медного купороса в 750 г воды. Ответ: 4 % (? = 0,04).**
2. **Определить массу воды, в которой можно растворить 161г глауберовой соли Na2SO4 · 10 H2O, чтобы получить 7,1 %-ный раствор сульфата натрия. Ответ: 839 г.**
3. **Определить массовую долю раствора сульфата меди (II), получен-ного при растворении 25 г медного купороса в 125 г 6,4 %-ного раствора сульфата меди. Ответ: 0,16 (16 %).**
4. **Определить массу медного купороса и воды, необходимую для приготовления 200 г 8 %-ного раствора сульфата меди (II). Ответ: 25 г медного купороса и 175 г воды.**
5. **Определить массу медного купороса и 8 %-ного раствора сульфата меди (II), необходимую для приготовления 560 г 16 %-ного раствора сульфата меди (II). Ответ: 80 г медного купороса и 480 г раствора.**
6. **Вычислите общее процентное содержание серы (VI) в олеуме, содержащем 20 % серного ангидрида. Какая масса 90 %-ной серной кислоты может быть получена из 1 т этого олеума? Ответ: 85,314 %, 1161 кг.**
7. **Сколько граммов оксида серы (VI) необходимо растворить в 100 г 91 %-ного раствора серной кислоты для получения 20 %-ного раствора серного ангидрида в серной кислоте? Ответ: 75 г.**
8. **Какая масса оксида серы (VI) будет израсходована на получение 100 г 10 %-ного раствора серного ангидрида в серной кислоте, если исходный продукт – 82 %-ный раствор серной кислоты? Ответ: 50 г**