Под стеклянным колпаком при постоянной температуре в двух открытых сосудах находятся насыщенный раствор сульфата меди(II) массой 450 г и безводный сульфат натрия массой 25 г. В результате поглощения паров воды сульфат натрия превратился в кристаллогидрат состава $Na_2SO_4 10H_2O$. Рассчитайте массу (г) кристаллогидрата сульфата меди(II) $CuSO_4 5H_2O$, который выпал при этом в осадок. Массовая доля $CuSO_4$ в насыщенном растворе при данной температуре составляет 18,5 %