В теплоизолированном калориметре с пренебрежимо малой теплоёмкостью находится вода $\left(c_1 = 4200\ \frac{\text{Дж}}{\text{кг}\cdot{}^\circ\text{C}}\right)$ массой m_1 = 800 г при температуре t_1 = 31 °C. В калориметр добавляют лёд $\left(c_2 = 2100\ \frac{\text{Дж}}{\text{кг}\cdot{}^\circ\text{C}},\ \lambda = 333\ \frac{\text{кДж}}{\text{кг}}\right)$ массой m_2 = 300 г, температура которого t_2 = −20 °C. После установления теплового равновесия масса m льда в калориметре будет равна ... г.