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