

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 $t_1 = 31$ °С. В калориметр добавляют лёд $\left(c_2 = 2100 \frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot ^\circ\text{C}}, \quad \lambda = 333 \frac{\text{кДж}}{\text{кг}}\right)$ массой $m_2 = 300$ г, температура которого $t_2 = -20$ °С. После установления теплового равновесия масса m льда в калориметре будет равна ... г.