

В калориметре находятся в тепловом равновесии вода и лед. После опускания в калориметр болта, имеющего массу 165 г и температуру $-40\text{ }^{\circ}\text{C}$, 20% воды превратилось в лед. Удельная теплоемкость материала болта равна $500\text{ Дж}/(\text{кг} \cdot \text{К})$. Какая масса воды первоначально находилась в калориметре? Теплоемкостью калориметра пренебречь.