

В калориметре находятся в тепловом равновесии вода и лед. После опускания в калориметр болта, имеющего массу 165 г и температуру -40°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.