

Затратив количество теплоты $Q_1 = 1$ МДж, из некоторой массы льда, взятого при температуре $-t_1$ °С, получили воду при температуре $+t_1$ °С. Известно, что $\frac{1}{3}$ часть от затраченного количества теплоты пошла на нагревание воды. Кроме того, известно, что удельная теплоемкость льда в 2 раза меньше удельной теплоемкости воды. Определите количество теплоты Q_x , которое пошло на превращение льда в воду.