

Вариант № 2271

Имеются две порции воды одинаковой массы, находящиеся при температуре  $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ . Первую порцию нагревают, затрачивая при этом количество теплоты  $Q_1$ . Если заморозить вторую порцию, чтобы она полностью превратилась в лед, то она выделит в 2,7 раза большее количество теплоты. Определите, на сколько градусов  $\Delta t$  нагревается первая порция воды при сообщении ей количества теплоты  $Q_1$ .