

Ученик провел серию экспериментов по изучению процессов теплообмена. Для этого он использовал калориметр с очень маленькой удельной теплоемкостью, в который он наливал воду при температуре $+20\text{ }^{\circ}\text{C}$. Ученик опускал в воду тела разных масс, изготовленные из различных материалов и предварительно нагретые до температуры $+60\text{ }^{\circ}\text{C}$, дожидаясь установления теплового равновесия и с помощью термометра измерял (с точностью до $1\text{ }^{\circ}\text{C}$), на сколько градусов повысилась температура воды в калориметре. Результаты измерений представлены в таблице:

№ опыта	Удельная теплоемкость тела, Дж/(кг·°C)	Масса тела, г	Повышение температуры воды Δt , °C
1	920	300	10
2	920	600	16
3	500	150	3
4	130	600	3

Какие утверждения соответствуют результатам проведенных экспериментальных измерений? Из предложенного перечня утверждений выберите два правильных. Укажите их номера.

- 1) Если, не изменяя другие величины, изменить массу тела в 2 раза, то повышение температуры воды также изменится в 2 раза.
- 2) При увеличении удельной теплоемкости тела повышение температуры воды обязательно увеличивается
- 3) Если, не изменяя другие величины, увеличить удельную теплоемкость тела, то повышение температуры воды увеличится.
- 4) Удельная теплоемкость воды намного меньше удельной теплоемкости использовавшихся тел.
- 5) Если, не изменяя другие величины, уменьшить массу тела, то повышение температуры воды уменьшится.