

В калориметр с горячей водой погрузили медный цилиндр, взятый при комнатной температуре. В результате в калориметре установилась температура $60\text{ }^{\circ}\text{C}$. Если вместо медного цилиндра опустить в калориметр алюминиевый цилиндр такой же массы при комнатной температуре, то конечная температура в калориметре будет

- 1) выше $60\text{ }^{\circ}\text{C}$
 - 2) ниже $60\text{ }^{\circ}\text{C}$
 - 3) $60\text{ }^{\circ}\text{C}$
 - 4) зависеть от отношения массы воды и цилиндров и в данном случае не поддается никакой оценке
- 1) выше $60\text{ }^{\circ}\text{C}$ 2) ниже $60\text{ }^{\circ}\text{C}$ 3) $60\text{ }^{\circ}\text{C}$
- 4) зависеть от отношения массы воды и цилиндров и в данном случае не поддается никакой оценке