

В калориметр с холодной водой погрузили медный цилиндр, нагретый до $100\text{ }^{\circ}\text{C}$. В результате в калориметре установилась температура $30\text{ }^{\circ}\text{C}$. Если вместо медного цилиндра опустить в калориметр алюминиевый цилиндр такой же массы при температуре $100\text{ }^{\circ}\text{C}$, то конечная температура в калориметре будет

- 1) выше $30\text{ }^{\circ}\text{C}$
 - 2) ниже $30\text{ }^{\circ}\text{C}$
 - 3) $30\text{ }^{\circ}\text{C}$
 - 4) зависеть от отношения массы воды и цилиндров и в данном случае не поддается никакой оценке (никакому сравнению)
- 1) выше $30\text{ }^{\circ}\text{C}$ 2) ниже $30\text{ }^{\circ}\text{C}$ 3) $30\text{ }^{\circ}\text{C}$
- 4) зависеть от отношения массы воды и цилиндров и в данном случае не поддается никакой оценке (никакому сравнению)