

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)