

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

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