

В калориметр поместили $m = 100$ г льда при температуре $t_1 = -10$ °С, затем сообщили льду количество теплоты $Q = 100$ кДж и добавили в калориметр еще $M = 200$ г льда при температуре $t_2 = 0$ °С. Какая температура t_3 установилась в калориметре в состоянии равновесия? Теплообменом содержимого калориметра с окружающей средой и теплоемкостью калориметра можно пренебречь.