

В калориметр поместили $m = 200$ г льда при температуре $t_1 = -18$ °С, затем сообщили льду количество теплоты $Q = 120$ кДж и добавили в калориметр еще $M = 102$ 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.