

Вася был на экскурсии в кузнечной мастерской. Он увидел, что кузнец опускает в воду заготовку раскалённого металла для того, чтобы она быстро остывала. Вася поговорил с кузнецом и выяснил, что обычно кузнец наливает в сосуд 7 литров воды комнатной температуры  $25\text{ }^{\circ}\text{C}$ , и при охлаждении заготовки массой 1 кг вода нагревается на  $15\text{ }^{\circ}\text{C}$ . В справочнике Вася посмотрел, чему равны удельные теплоёмкости воды и стали — они равны  $4200\text{ Дж}/(\text{кг}\cdot\text{}^{\circ}\text{C})$  и  $460\text{ Дж}/(\text{кг}\cdot\text{}^{\circ}\text{C})$ . Помогите Васе по этим данным оценить температуру в кузнечной печи. Считайте, что вода при контакте с заготовкой не испаряется. Округлите ответ до целого числа сотен градусов.