

Антон был на экскурсии в кузнечной мастерской. Он увидел, что кузнец опускает в воду заготовку раскалённого металла для того, чтобы она быстро остыла. Антон поговорил с кузнецом и выяснил, что обычно кузнец наливает в сосуд 11 литров воды комнатной температуры $25\text{ }^{\circ}\text{C}$, и при охлаждении заготовки массой 3 кг вода нагревается на $35\text{ }^{\circ}\text{C}$. В справочнике Антон посмотрел, чему равны удельные теплоёмкости воды и стали — они равны $4200\text{ Дж}/(\text{кг} \cdot ^{\circ}\text{C})$ и $460\text{ Дж}/(\text{кг} \cdot ^{\circ}\text{C})$. Помогите Антону по этим данным оценить температуру в кузнечной печи. Считайте, что вода при контакте с заготовкой не испаряется. *Ответ запишите в градусах Цельсия, округлив до целого числа сотен градусов.*