Домашнее задание

- 1. Смесь из свинцовых и алюминиевых опилок общей массой m=150 г при температуре $t_1^0 = {}^{\circ}$ С погружена в калориметр с водой, температура которой $t_2^0 = 15 {}^{\circ}$ С, а масса $m_3 = 230$ г. Окончательная температура установилась $t^0 = 20 {}^{\circ}$ С. Теплоемкость калориметра $C_T = 42$ Дж/К. Найти массу m_1 свинца и массу m_2 алюминия в смеси. Удельная теплоемкость свинца $c_1 = 130$ Дж/(кг·К), удельная теплоемкость алюминия $c_2 = 880$ Дж/(кг·К). Удельная теплоемкость воды $c_3 = 4186$ Дж/(кг·К).
- 2. Алюминиевый чайник массой m_1 =1 кг содержит m_2 =2 кг воды при t_0^0 =20 °C. Чайник с водой ставят на примус, в котором сгорает m_3 =50 г керосина. Какая масса воды m_4 при этом выкипит, если тепловые потери составляют 60 %. Удельная теплоемкость алюминия c_1 =880 Дж/(кг·К), удельная теплоемкость воды c_2 =4186 Дж/(кг·К), удельная теплота сгорания керосина q=4,6·10⁷ Дж/кг, удельная теплота парообразования воды r=2,3·10⁶ Дж/кг, температура кипения воды t_2^0 =100°C.
- 3. Из первого баллона с m_1 =3 кг воды при t_1^0 =50°С перелили во второй баллон с m_2 =1 кг воды при t_2^0 =25°С часть воды. После установления теплового равновесия во втором сосуде из него в первый сосуд перелили столько же воды, сколько влили вначале. В результате температура воды в первом сосуде стала t^0 =45°С. Найти массу воды Δm , которую переливали из первого сосуда во второй и обратно.
- 4. С какой скоростью υ должна вылететь из ружья свинцовая дробинка при выстреле, сделанном вертикально вниз с высоты h=100 м, чтобы при удар при о камень она полностью расплавилась. Начальная температура дробинки $T_1=500$ К, температура плавления свинца $T_2=600$ К. Удельная теплоемкость свинца c=0,13 Дж/(кг·К), удельная теплота плавления свинца $\lambda=25$ кДж/кг. Считать, что на нагревание и плавление пули пошла половина ее механической энергии.
- 5. С какой скоростью должны лететь навстречу друг другу две одинаковые льдинки, имеющие температуру $t^{o}_{1} = -10^{\circ}\text{C}$, чтобы при соударении они обратились в пар при $t^{o}_{2} = 100^{\circ}\text{C}$? Удельная теплоемкость льда $c_{1} = 2,1 \cdot 10^{3} \, \text{Дж/(кг} \cdot \text{K)}$, удельная теплота плавления льда $\lambda = 3,3 \cdot 10^{3} \, \text{Дж/кг}$, удельная теплоемкость воды $c_{2} = 4,2 \cdot 10^{3} \, \text{Дж/(кг} \cdot \text{K)}$, температура таяния льда $t^{o} = 0^{\circ}\text{C}$, удельная теплота парообразования воды $r = 2,3 \cdot 10^{-6} \, \text{Дж/кг}$.