<u> Задача 9-2. Единица измерения энергии – рубль!</u>

Часть 1. Шкала Фаренгейта.

1.1 Так как связь линейна, то формулы, связывающие эти шкалы, должны быть линейными. В задаче требуется получить точные формулы, поэтому коэффициенты в этих формулах должны быть точными. Заметим, что изменению температуры на 100 градусов Цельсия соответствует изменение на 180 градусов Фаренгейта, т.е.

$$100^{\circ}C = 180^{\circ}F$$
 (1)

или
$$\frac{1^{\circ}C}{1^{\circ}F} = \frac{9}{5}$$
.

Кроме того, нули шкал сдвинуты. Так $t^{\circ}C = 0.0^{\circ}$ соответствует $32^{\circ}F$, что свидетельствует о том, что шкала Фаренгейта сдвинута на $32^{\circ}F$. Поэтому формула, связывающая шкалу Цельсия со шкалой Фаренгейта, имеет вид

$$t^{\circ}F = \frac{9}{5}t^{\circ}C + 32^{\circ}F \tag{2}$$

Для проверки полученного соотношения можно воспользоваться второй опорной точкой: рассчитаем по полученной формуле значение температуры $100\,^{\circ}C$ по шкале Фаренгейта

$$\frac{9}{5} \cdot 100^{\circ}C + 32^{\circ}F = 212^{\circ}F.$$

Из формулы (2) легко получить формулу для обратного перехода

$$t^{\circ}C = \frac{5}{9} \left(t^{\circ}F - 32^{\circ}F \right) \tag{3}$$

Отметим, что записи этих же формул, с использованием десятичных дробей, не будут точными.

1.2 Для расчета воспользуемся формулой (2):

$$t^{\circ}F = \frac{9}{5} \cdot 36,6^{\circ}C + 32^{\circ}F = 97,9^{\circ}F \tag{4}$$

Так как формулы перехода являются точными, то округлять следует до разряда, соответствующего последнему разряду в исходных данных

1.3 Для перехода используем формулу (3):

$$t^{\circ}C = \frac{5}{9}(0.0^{\circ}F - 32^{\circ}F) = -18^{\circ}C.$$
 (5)

$$t^{\circ}C = \frac{5}{9} (100^{\circ}F - 32^{\circ}F) = 37.8^{\circ}C.$$
 (6)

В соответствии с исходными данными первое число округлено до двух значащих цифр, второе - до трех.

Часть 2. В каких единицах измерял работу Дж. Джоуль?

2.1 Работа при поднятии груза массы m на высоту h рассчитывается по формуле

$$A = mgh \tag{1}$$

Для того, чтобы получить работу в Джоулях, необходимо в эту формулу подставить значения величин, измеренных в единицах системы СИ:

$$A(1\phi \cdot \phi) = 0.4536\kappa_2 \cdot 9.811 \frac{M}{c^2} \cdot 0.3048M = 1.356 \text{Дж}.$$
 (2)

2.2 По определению 1 калория равна количеству теплоты, которое требуется, чтобы нагреть 1 грамм воды на 1 градус Цельсия. По результатам измерений Дж. П. Джоуля на нагревание $m_0 = 1 \phi y \mu m$ на $\Delta t = 1$ ° F потребовалась энергия, равная потенциальной энергии 838 футофунтов, поднятых на высоту в 1 фут. Следовательно, энергия в 1 калорию рассчитывается по формуле, в которой массу воды надо выразить в граммах, а разность температур в градусах Цельсия:

$$Q(1\kappa a\pi) = \frac{mgh}{m_0 \Delta t ({}^{\circ}C)} = \frac{773 \cdot 0.4536 \cdot 9.811 \cdot 0.3048}{1000 \cdot 0.4536 \cdot \frac{5}{9}} = 4.159 \frac{\cancel{\pi} 3\pi}{\kappa a\pi} . \tag{3}$$

Часть 3. Измерение энергии в рублях.

3.1 При мощности в 1 Вт за 1 секунду совершается работа в 1 Дж. Поэтому $1\mathcal{Д}$ ж $=1Bm\cdot 1c$. Тогда

$$1\kappa Bm \cdot uac = 1000 Bm \cdot 3600 c = 3,6 \cdot 10^6$$
Дж $(mouho)$. (4)

Цена (price) одного «электроджоуля» равна

$$\Pr(1 / 2 \pi c) = \frac{0.15}{3.6 \cdot 10^6} = 4.2 \cdot 10^{-8} \frac{py \delta}{I 2 \pi c}.$$
 (5)

или 4,2 микрокопейки.

3.2 1 Гигакалория в джоулях равна

$$1\Gamma \kappa a \pi = 4{,}159 \cdot 10^9 \, \text{Дж} \approx 4{,}2 \cdot 10^9 \, \text{Дж} \,. \tag{6}$$

Цена (price) одного «теплоджоуля» равна

$$\Pr(1 \angle J \Rightarrow c) = \frac{18.5}{4.16 \cdot 10^9} = 4.5 \cdot 10^{-8} \frac{py6}{D \Rightarrow c}.$$
 (5)

или 4,5 микрокопейки, что немного дороже «электроджоуля».

3.3 Из формулы для потенциальной энергии в поле тяжести земли находим

$$E = mgh \quad m = \frac{E}{gh} = \frac{3.6 \cdot 10^6 \, \text{Дэж}}{9.81 \frac{\text{M}}{c^2} \cdot 10 \text{M}} = 3.6 \cdot 10^4 \, \text{кг}.$$
 (6)

Итак, чтобы заработать 15 копеек по тарифам за электроэнергию, необходимо поднять 36 тонн на высоту 10 м – и кто скажет, что цена электроэнергии высока?

3.4 Используем формулу для количества теплоты, необходимо для нагревания

$$Q = cm\Delta t . (7)$$

По определению калории теплоемкость воды равна $c = 1 \frac{\kappa a \pi}{\varepsilon \cdot \varepsilon p a \partial}$, или $c = 1 \cdot 10^3 \frac{\kappa a \pi}{\kappa \varepsilon \cdot \varepsilon p a \partial}$.

Масса 1 кубометра воды (т.е. плотность) равна $\rho = 1.0 \cdot 10^3 \frac{\kappa c}{M^3}$. Подставим эти значения в формулу (7):

$$Q = cm\Delta t = \left(1 \cdot 10^{3} \frac{\kappa a \pi}{\kappa z \cdot zpao}\right) \cdot \left(1,0 \cdot 10^{3} \frac{\kappa z}{M^{3}} \cdot V\right) \Delta t^{\circ} = 1,0 \cdot 10^{6} \frac{\kappa a \pi}{M^{3} \cdot zpao} V \Delta t^{\circ}.$$
(8)

Наконец, переходим к Гигакалориям:

$$Q = 1 \cdot 10^6 \frac{\kappa a \pi}{M^3 \cdot spa \partial} V \Delta t^\circ = 1,0 \cdot 10^{-3} \frac{\Gamma \kappa a \pi}{M^3 \cdot spa \partial} V \Delta t^\circ.$$
 (9)

Таким образом, формула расчета полученной теплоты звучит так: объем использованной воды в кубометрах умножаем на нагрев в градусах и делим на тысячу»

3.5 Используя полученную формулу, рассчитываем количество теплоты (в Гигакалориях):

$$Q = \frac{0.2 \cdot 25}{1000} = 5 \cdot 10^{-3} \, \Gamma \kappa a \pi$$
, и умножая на цену, получаем стоимость тепловой энергии в ванне

$$\Pr = 5 \cdot 10^{-3} \, \Gamma \kappa a \pi \cdot 18, 5 \frac{py \delta}{\Gamma \kappa a \pi} = 0,093 \, py \delta$$
, или примерно 10 копеек.