

Физика 8 класс



Удельная теплоёмкость вещества

Уравнение теплового
баланса

РЕШЕНИЕ ЗАДАЧ

Домашнее задание:

- 1. Л. №40.36 (1023,б)**
- 2. Творческое задание домой!**
«Калориметр своими руками»
- 3. Просмотреть видео о выполнении лабораторной работы № 2**
Ссылка на видео Выполнение ЛР № 2



<http://relasko.ru/forum/66-21888-1>

Ф о р м у л а



При нагревании или охлаждении тел

$$Q = c \cdot m \cdot (t_{\text{К}} - t_{\text{Н}})$$

удельная
теплоемкост
ь

масса
тела

Конечная
температура
тела

Начальная
температура
тела

Удельная теплоемкость вещества

Единица измерения
удельной
теплоемкости
вещества

$$[c] = 1 \frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot ^\circ\text{С}}$$

Удельная теплоемкость некоторых веществ, $\frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot ^\circ\text{С}}$

Золото	130	Железо	460	Масло под-	
Ртуть	140	Сталь	500	солнечное	1700
Свинец	140	Чугун	540	Лед	2100
Олово	230	Графит	750	Керосин	2100
Серебро	250	Стекло лабо-		Эфир	2350
Медь	400	раторное	840	Дерево (дуб)	2400
Цинк	400	Кирпич	880	Спирт	2500
Латунь	400	Алюминий	920	Вода	4200

Удельная теплоемкость вещества

Удельная теплоемкость вещества, находящегося в различных агрегатных состояниях, **различна**

Например:



вода

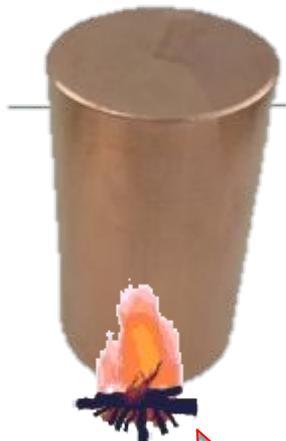
$$c_{\text{в}} = 4200 \frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot ^\circ\text{С}}$$

$$c_{\text{л}} = 2100 \frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot ^\circ\text{С}}$$



лед

Удельная теплоемкость вещества



$$c_{\text{ст}} = 500 \frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot ^\circ\text{C}}$$

$$c_{\text{м}} = 400 \frac{\text{Дж}}{\text{кг} \cdot ^\circ\text{C}}$$

ЧТО горячей?

МЕДЬ горячей СТАЛИ

Если одинаковым по массе телам из разных веществ передать одно и то же количество теплоты, то они нагреются до разной температуры!!!

Вещество с **меньше** теплоемкостью нагреется **сильнее**, а вещество с **большей** теплоемкостью - **слабее**.

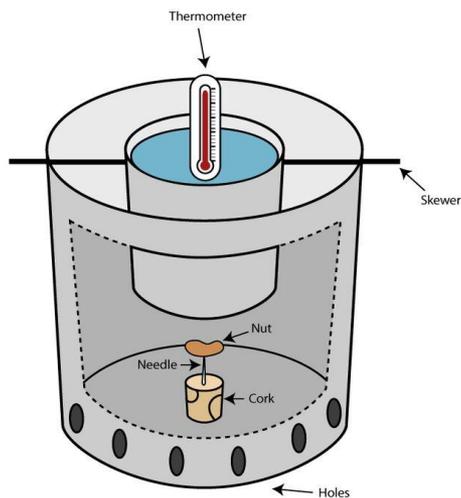
Уравнение теплового баланса

$$Q_1 = Q_2$$

Q_1 – количество теплоты, которое отдает более нагретое тело

Q_2 – количество теплоты, которое получает менее нагретое тело

Калориметр – прибор для измерения количества теплоты, отданного или полученного телом



Творческое задание домой!

«Калориметр своими руками»

$$\text{apple} + \text{apple} =$$

РЕШЕНИЕ ЗАДАЧ




1

На какой этаж мог бы подняться школьник массой 50 кг, совершив работу, численно равную количеству теплоты, которое отдает стакан воды (200г), остывая от 100°C до комнатной температуры (20°C)?

Высоту одного этажа принять 3 м.

Дано:

$$m_1 = 50 \text{ кг}$$

$$m_2 = 200 \text{ г} = 0,2 \text{ кг}$$

$$A = Q$$

$$t_H = 100^\circ\text{C}$$

$$t_K = 20^\circ\text{C}$$

$$h = 3 \text{ м}$$

$N - ?$

Решение

Задача 2

К 100 г воды при температуре 60°C долили 50 г воды при температуре 10°C. Какова будет температура смеси? Передачей тепла окружающему воздуху пренебречь.

Дано:

$$m_1 = 100 \text{ г} = 0,1 \text{ кг}$$

$$m_2 = 50 \text{ г} = 0,05 \text{ кг}$$

$$t_1 = 60^\circ\text{C}$$

$$t_2 = 10^\circ\text{C}$$

$t - ?$

Решение

РЕШЕНИЕ ЗАДАЧ:
Л. № **40.17 (1004),**
40.22 (1009),
40.37 (1023_B)



Спасибо за работу!



Домашнее задание:

- 1. Л. №40.36 (1023,б)**
- 2. Творческое задание домой!**
«Калориметр своими руками»
- 3. Просмотреть видео о выполнении лабораторной работы № 2**
Ссылка на видео Выполнение ЛР № 2

<http://relasko.ru/forum/66-21888-1>

