

# *Закон сохранения внутренней энергии. Уравнение теплового баланса*

---

Урок физики в 8 классе  
(автор учебника А.В.Пёрышкин)

Учитель: **Николина Елена Анатольевна, МАОУ СОШ №17  
имени Героя Советского Союза генерал-майора В.В.  
Колесника г. Славянска-на-Кубани Краснодарского края**

# *Цели урока*

---

- познакомиться с законом сохранения внутренней энергии и уравнением теплового баланса;
- научиться применять полученные знания при решении задач;
- рассмотреть устройство калориметра;
- показать роль уравнения теплового баланса в энергетических расчётах теплового баланса Земли, применяемого в астрономии, географии и различных производственных процессах;
- выяснить значение калориметрических измерений в биологии и медицине

# *Повторение*

---

1. В результате чего изменяется внутренняя энергия пилы при распиливании; внутренняя энергия продуктов, положенных в холодильник?
- 
- А. теплопередачи; совершения работы
  - Б. совершения работы; теплопередачи
  - В. изменения кинетической энергии пилы; действия холода

# *Повторение*

---

2. Какой вид теплообмена не осуществляется в твёрдых телах?
  - A. теплопроводность
  - B. конвекция
  - C. излучение

# *Повторение*

---

3. Какой вид теплообмена возможен даже в вакууме?
  - А. теплопроводность
  - Б. конвекция
  - В. излучение

# *Повторение*

---

4. Укажите единицу измерения удельной теплоёмкости вещества
- А.** Дж·кг/ $^{\circ}$ С
  - Б.** Дж/(кг· $^{\circ}$ С)
  - В.** Дж· $^{\circ}$ С/кг

## *Повторение*

---

5. Какое количество теплоты необходимо для нагревания стальной детали массой 0,5 кг на  $20^{\circ}\text{C}$ ? Удельная теплоёмкость стали 500 Дж/(кг $\cdot$  $^{\circ}\text{C}$ ).
- А. 5000 Дж  
Б. 5000000 Дж  
В. 500 Дж

## *Повторение*

---

6. Какое количество теплоты выделится при полном сгорании керосина массой 300 г?

Удельная теплота сгорания керосина  
 $46 \cdot 10^6$  Дж/кг.

- А.  $13,8 \cdot 10^9$  Дж
- Б.  $13,8 \cdot 10^3$  Дж
- В.  $13,8 \cdot 10^6$  Дж

# *Проверка*

---

1. Б
2. Б
3. В
4. Б
5. А
6. В

# *Закон сохранения внутренней энергии*

---

При любых процессах,  
происходящих в изолированной  
системе, её внутренняя энергия  
остаётся неизменной

# *Уравнение теплового баланса*

---

Количество теплоты, отданное при теплообмене более горячим телом, равно по модулю количеству теплоты, полученному менее горячим телом, т.е.

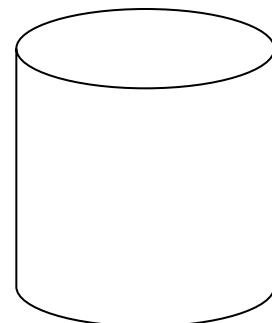
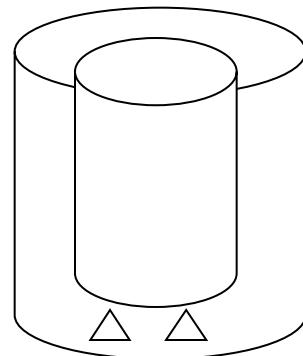
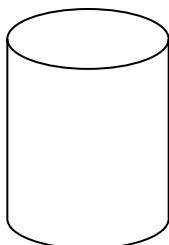
$$Q_{\text{пол}} = |Q_{\text{отд}}|$$



# *Калориметр*

---

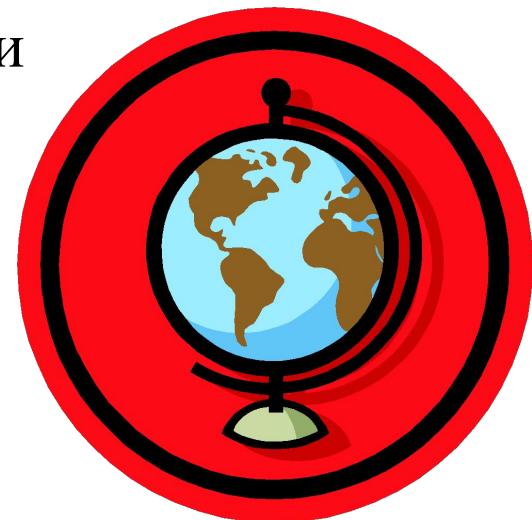
Два цилиндра, разделённые воздушным промежутком; внутренний цилиндр находится на подставке



# *Тепловой баланс Земли*

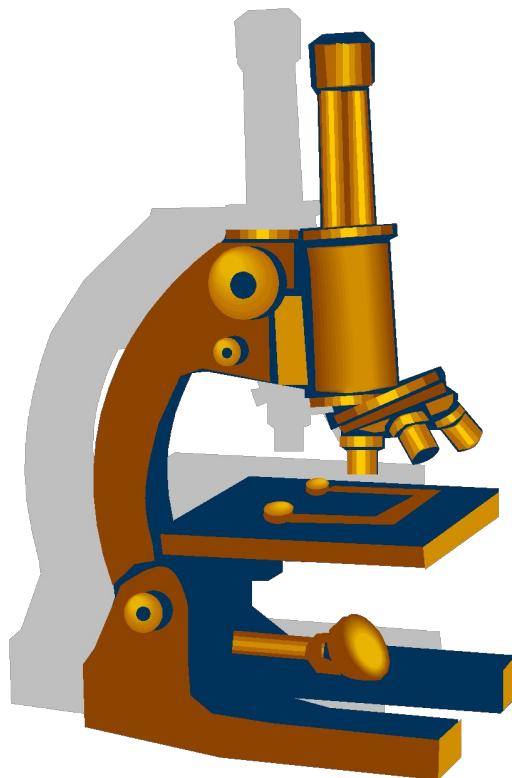
---

- учёт в производственных процессах, основанных на использовании энергии солнечного излучения (в установках, превращающих энергию солнечного излучения во внутреннюю энергию пара и воды или же в энергию электрического тока);
- учёт теплового баланса почвы и приземного слоя воздуха в растениеводстве



# *Значение калориметрических измерений в биологии*

---



- в биологии вычисляют баланс обмена белков, жиров и углеводов на основе измерений количеств теплоты углекислого газа, азота и мочевины, выделенных человеком

# *Значение калориметрических измерений в медицине*

---

- важные выводы о жизнедеятельности человека;
- диагностика некоторых заболеваний с помощью **тепловизора** (прибора, наглядно показывающего температурные изменения в теле человека)



# *Домашнее задание*

---

- §11, вопросы
- упр. № 6 (1 – 3) – устно или индивидуальные задания,
- подготовиться к лабораторной работе №1 (стр.169).

