Муниципальное общеобразовательное учреждение «Средняя общеобразовательная школа№3 с.Прасковея»

Урок решения задач на расчёт количества теплоты.



Автор: Якименко Т.В.

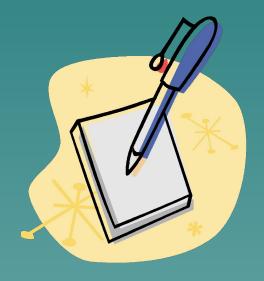
Цели и задачи:

- Применять знания полученные на предыдущих уроках при решении задач.
- Повторить физический смыслудельных единиц.
- Уметь по графику характеризовать тепловые процессы.
- Развивать интерес к предмету.

Связь калорий и джоуля

Примечание: калория – устаревшая единица измерения количества теплоты. Она определяется какая энергия, необходимая для нагревания 1 г воды на 1°С.

1кал=4,19Дж



Агрегатные состояния вещества

состояния

твёрдое

жидкое

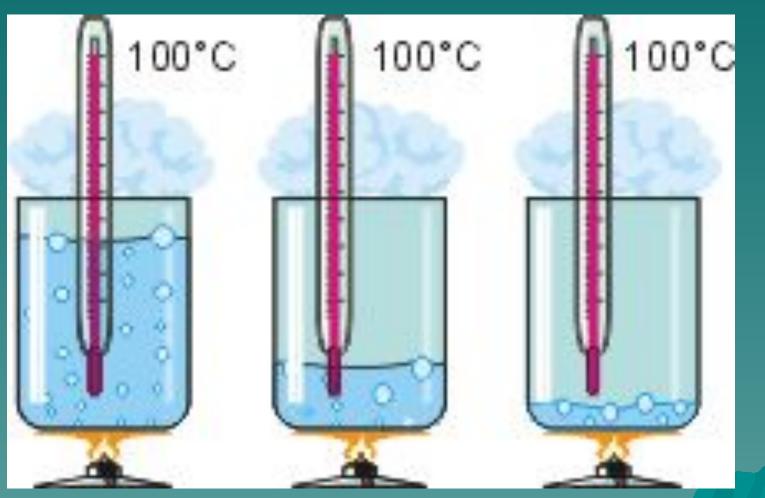
газообразное



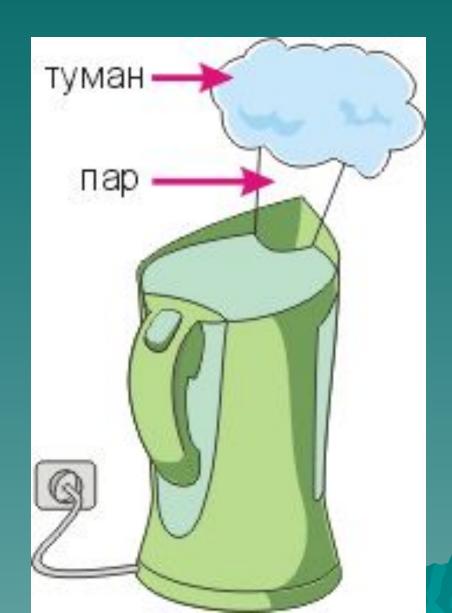
плавление



Kunchie



<u>Конденсация</u>



Что это за вещество?

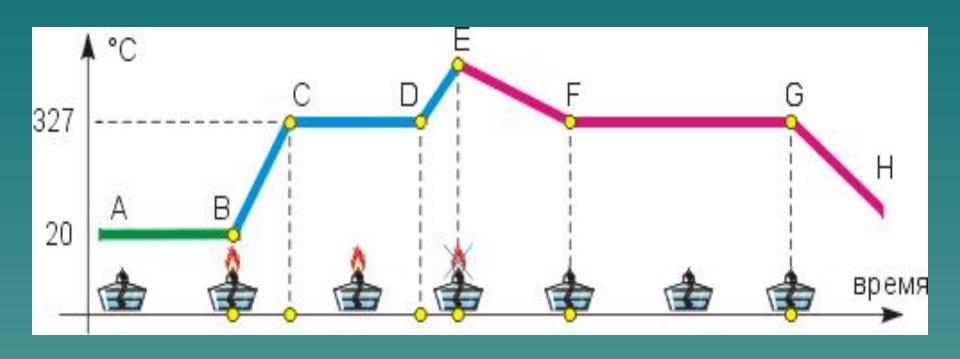


График охлаждения и отвердевания кристаллического тела.

• Какой процесс на

графике характеризует отрезок AB? BC? СД?

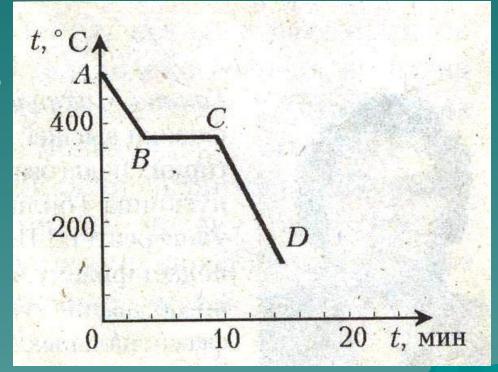
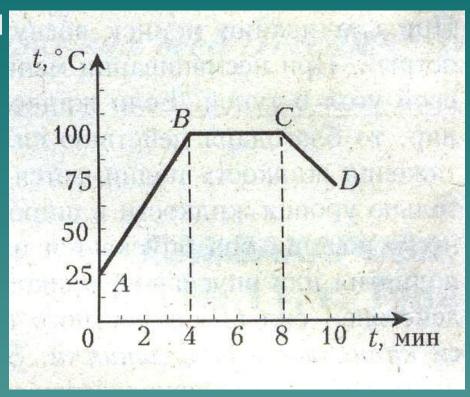


График нагревания, кипения и охлаждения жидкости.

• Через какое время от начала наблюдения жидкость закипела? Какое время продолжался процесс кипения?



Удельные единицы

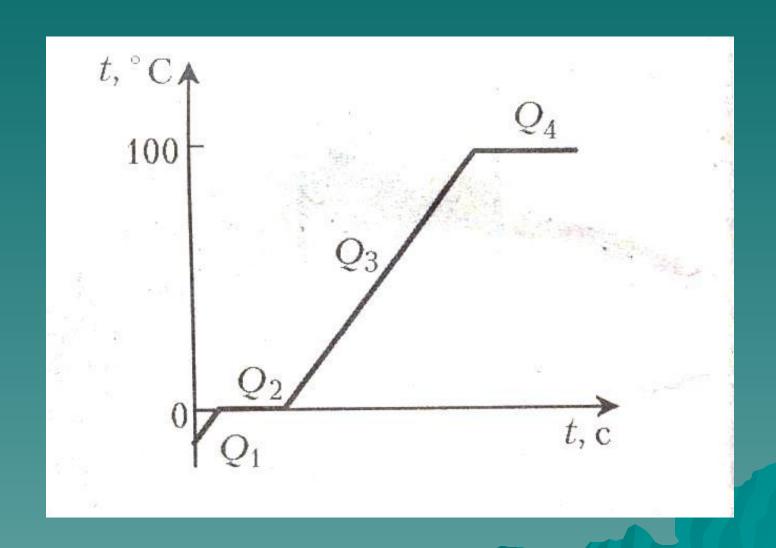
- Удельная теплоёмкость воды равна 4200 Дж/кг С.
- Удельная теплота плавления льда равна 3,4 .10⁵ Дж/кг.
- Удельная теплота парообразования воды равна 2,3. 10⁶ Дж/кг.
- Удельная теплота сгорания спирта равна 2,7. 10⁷ Дж/кг.

Что это означает?

Задача №1

 Кусочек льда массой 0,5 кг, находящегося при t=-10°С, превратили в пар при t=100°С.
Какое количество теплоты потребовалось для этого?

Решение



Задача №2.

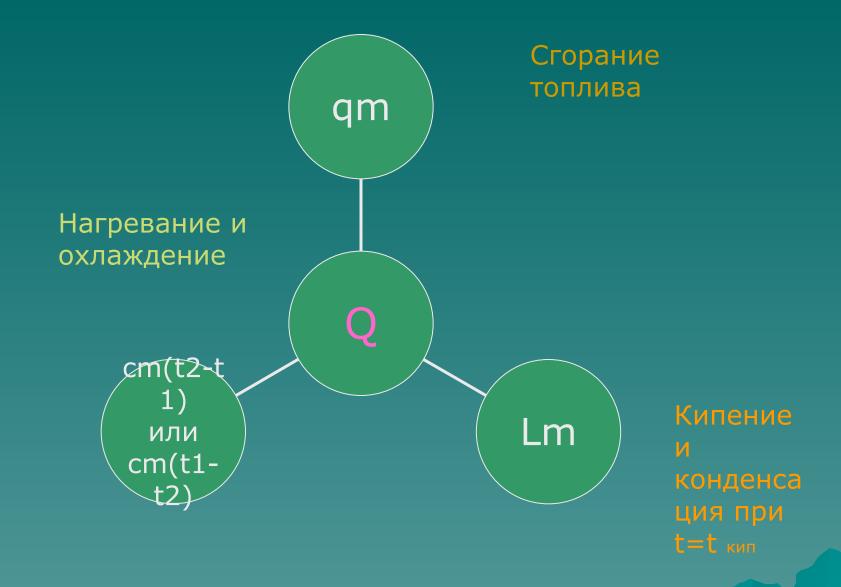
 Какое количество льда, взятого при температуре-5°С, можно нагреть до 0°С и расплавить, сообщив ему 34,9кДж?

Ответ:0,1кг.

Задача№3

• В сосуд, содержащий воду массой 1,5 кг при температуре 15°C, впускают водяной пар массой 200г при температуре 100°C. Какая температура установится в сосуде?

◆ Ответ: 89⁰C.



Список литературы:

- Методическая газета «Физика».
- Сборник задач по физике.(В. И. Лукашик, Е. В. Иванова.)
- Дидактические материалы.(A.E. Марон, E.A.Марон).