

Урок обобщения и систематизации знаний по теме:

«Изменения агрегатных состояний вещества»

«Старайся дать уму как можно больше
пищи»

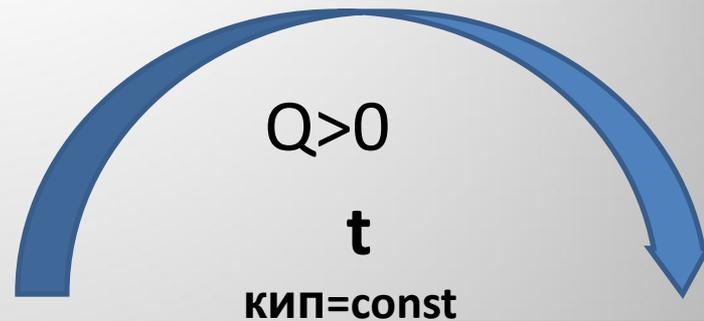
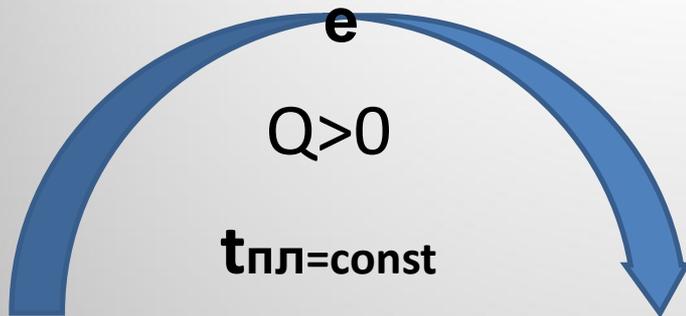
Л. Н.
Толстой

Цели урока :

- ❖ Повторить основные понятия, изучаемые в данной теме;
- ❖ Рассмотреть условия протекания тепловых процессов и их графическое представление;
- ❖ Вспомнить удельные величины процессов, формулы для расчёта количества теплоты, дать количественную оценку тепловым процессам;
- ❖ Сформировать умения применять полученные знания при решении задач;
- ❖ Развивать логическое мышление, внимание, активность, целеустремлённость, самокритичность;

плавлени

парообразование



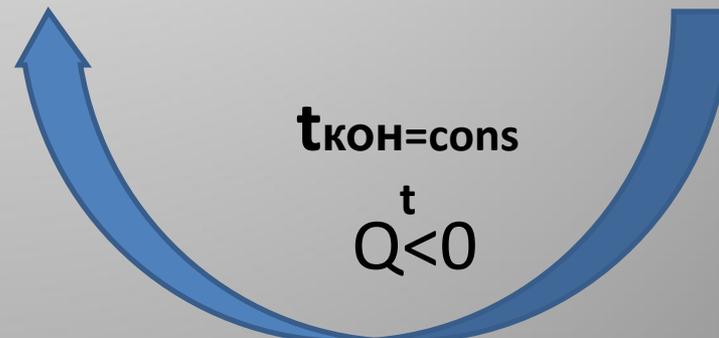
ТВЁРДОЕ

$$Q = \lambda \cdot m$$

ЖИДКОЕ

$$Q = L \cdot m$$

ГАЗООБРАЗНОЕ
(ПАР)



отвердевание

конденсация

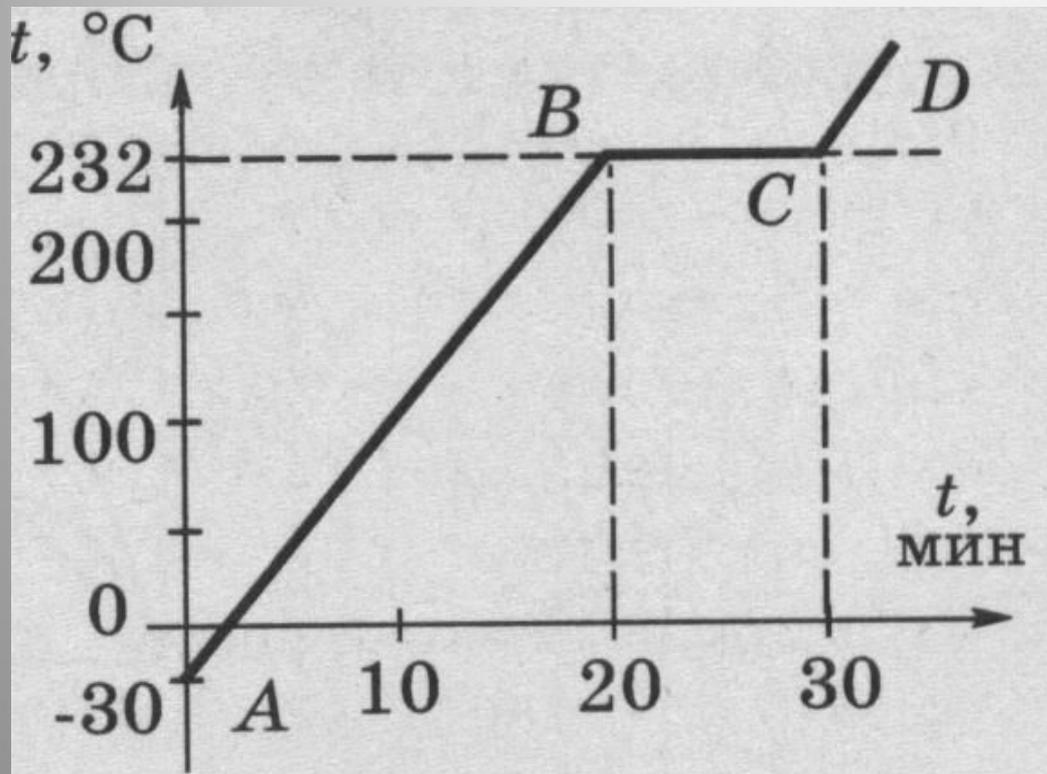
Тест

I вариант

II вариант



Найдите ошибки в тексте!



Дан график плавления цинка массой 1 кг. Участок АВ соответствует нагреванию жидкого металла, участок ВС – плавлению. Процесс плавления длился 30 минут. Он сопровождался выделением $2,1 \cdot 10^5$ Дж энергии. Участок CD соответствует нагреванию жидкого металла.

Попробуй объясни!

- №1 Почему зимой при длительных остановках выливают воду из радиатора автомобиля?
- №2 Какие щи постные или жирные быстрее остынут? Почему?
- №3 Почему оболочки космических кораблей и ракет делают из тугоплавких металлов?
- №4 Когда лучше срезать листья салата : рано утром или вечером после жаркого дня?
- №5 Почему запотевают очки когда человек с мороза входит в комнату?
- №6 Сырые дрова горят хуже ,чем сухие ? Почему?
- №7 Стоматологи для исследования иногда используют зеркальце, которое предварительно нагревают до температуры выше 37°C . Зачем?
- №8 При спаивании стальных деталей иногда пользуются медным припоем. Почему нельзя паять медные детали стальным припоем?

К каждой позиции первого столбца таблицы подберите позицию второго столбца так, чтобы получились верные утверждения.

А. При температуре 0°C вещество будет только в твердом состоянии

1) Вода

Б. При кристаллизации 1 кг выделит наибольшее количество теплоты

2) Ртуть

В. При температуре 0°C вещество будет только в жидком состоянии

3) Нафталин

А	Б	В

изменение агрегатного состояния вещества

плавление

отвердевание

парообразование

конденсация

Удельная теплота
плавления (отвердевания)

испарение

кипение

Количество
теплоты

Удельная теплота
парообразования
(конденсации)

$$Q = \lambda \cdot m$$

$$Q = L \cdot m$$

