

# Тепловые явления

Обобщающий урок  
(8 класс)



# Теплопередача

## Теплопередача



Процесс изменения внутренней энергии без совершения работы над телом или самим телом.



# Способы изменения внутренней энергии

1



2



Изменение внутренней энергии.

**Опишите  
превращения  
энергии  
в данных примерах.**

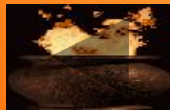
3



4



**Сколько способов изменения существует?**



# Расчёт количества теплоты



Энергия, которую получает или теряет тело при теплопередаче называют количеством теплоты.

Обозначается:  $Q$  Ед. измерения: 1 Дж

Количество теплоты, которое получает (или отдаёт) тело, зависит от его массы, рода вещества и изменения температуры.

$$Q = cm(t_2 - t_1)$$

Удельная теплоёмкость вещества показывает, какое количество теплоты требуется для изменения температуры вещества массой 1 кг на 1 °С.

Обозначается:  $c$ .

Единица измерения: 1 Дж / кг °С.



# Теплопроводность

Теплопроводность – перенос энергии от более нагретых участков тела к более холодным за счёт теплового движения и взаимодействия ч а с т и ц т е л а.

## Особенности

1. При теплопроводности само вещество не перемещается от нагретого конца тела к холодному. Как же передаётся тепло?
2. Будет ли происходить перенос тепла в условиях невесомости?
3. Разные вещества проводят тепло по-разному. Почему?

## Проводники тепла

п л о х и е
Жидкости, газы, пористые тела, земля...

х о р о ш и е
Металлы, их расплавы, твёрдые тела и др.



# Теплопроводность вокруг нас

Почему в одинаковых условиях металл на морозе кажется холоднее дерева и горячее – при нагреве?

Деревянная ложка в стакане с горячей водой нагревается меньше, чем металлическая.  
Почему?

В какой обуви больше мёрзнут ноги зимой: в просторной или тесной?  
Объясните.

В каком из двух одинаковых чайников скорее нагреется вода: в новом или старом, на стенках которого имеется накипь?



Зачем жители Средней Азии в жару носят ватные халаты и папахи?



# Энергия топлива

При горении топлива (угля, нефти, газа, сланцев) один атом углерода соединяется с двумя атомами кислорода.

При образовании этой молекулы выделяется энергия.

$$Q = q \cdot m$$

***Удельная теплота сгорания*** показывает, какое количество теплоты выделяется при полном сгорании 1 кг топлива.

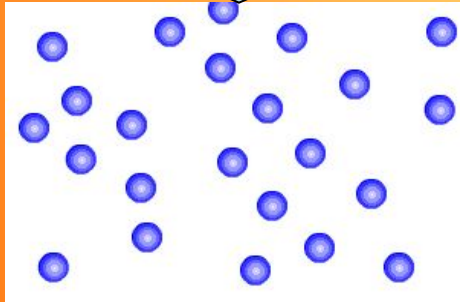
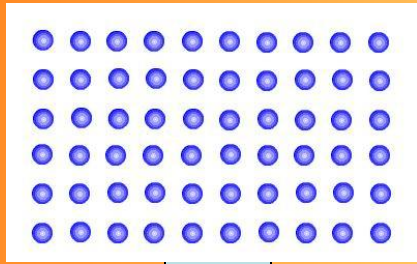
Обозначается:  $q$ .

Единица измерения: 1 Дж / кг.



# Плавление

Плавление – переход вещества из твердого состояния в жидкое.



Тело принимает энергию

1. Как изменяется внутренняя энергия вещества?
2. Как изменяется энергия молекул и их расположение?
3. Когда тело начнет плавиться?
4. Изменяются ли молекулы вещества при плавлении?
5. Как изменяется температура вещества при плавлении?

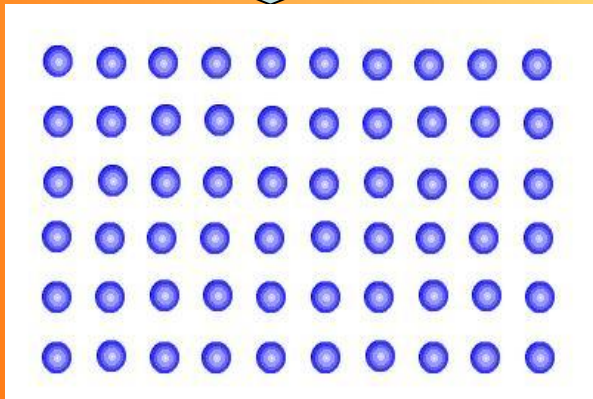
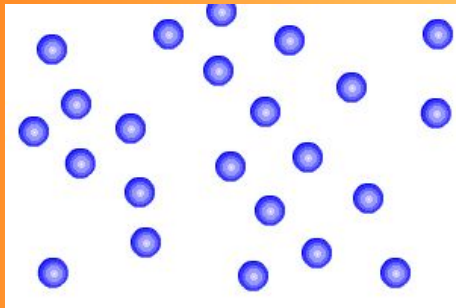
При нагревании увеличивается температура. Скорость колебания частиц возрастает. Увеличивается внутренняя энергия тела. Когда тело нагревается до температуры плавления, кристаллическая решетка начинает разрушаться. Энергия нагревателя идет на разрушение решетки.





# Кристаллизация

Кристаллизация – переход вещества из жидкого состояния в твердое.



Жидкость отдает энергию

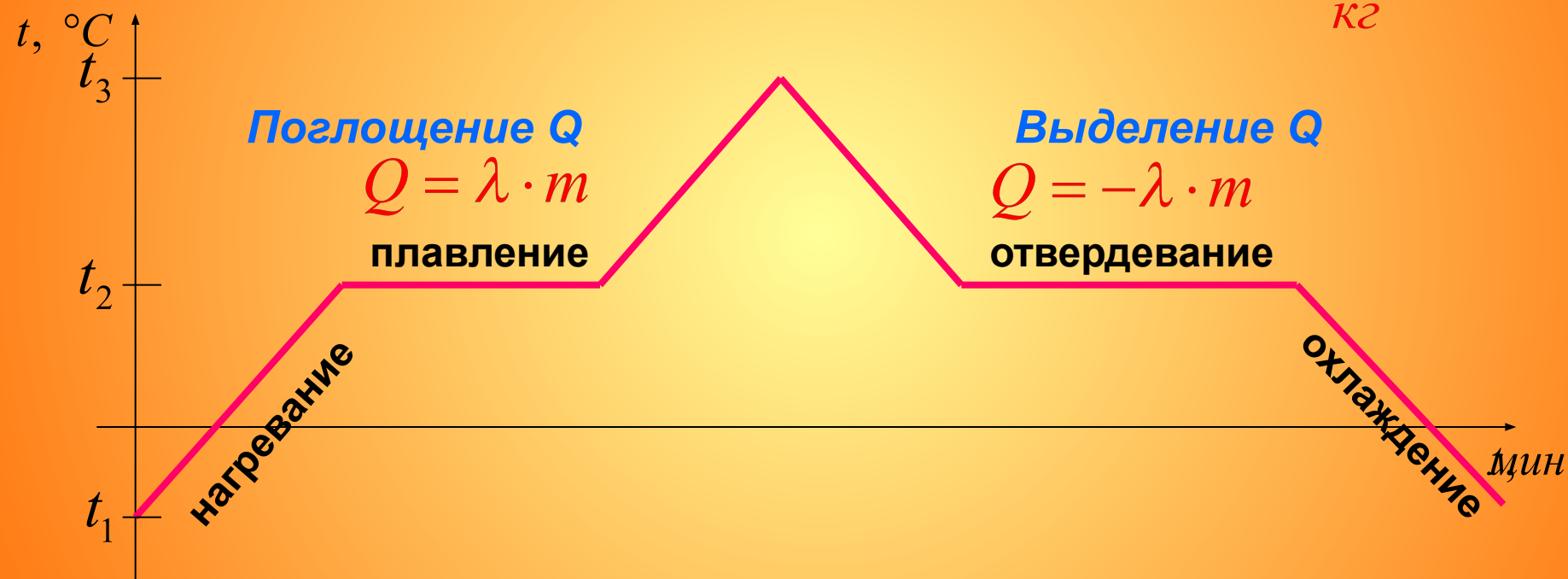
1. Как изменяется внутренняя энергия вещества?
2. Как изменяется энергия молекул и их расположение?
3. Когда тело начнет кристаллизоваться?
4. Изменяются ли молекулы вещества при кристаллизации?
5. Как изменяется температура вещества при кристаллизации?



Физическая величина, показывающая, какое количество теплоты необходимо для превращения 1 кг кристаллического вещества, взятого при температуре плавления, в жидкость той же температуры, называется **удельной теплотой плавления**.

Обозначается:  $\lambda$

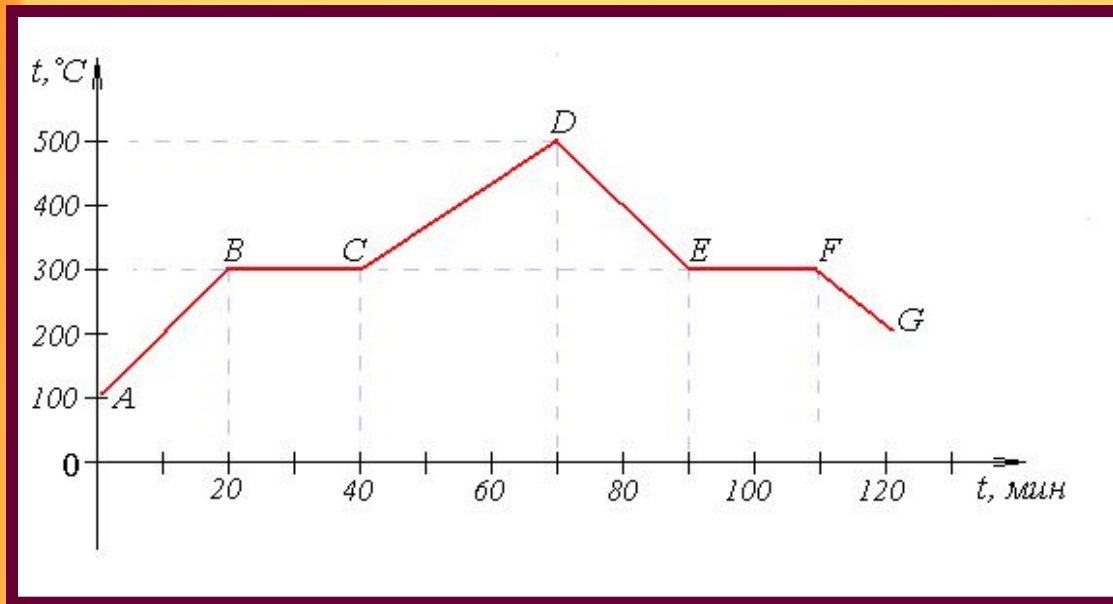
Единица измерения:  $\frac{\text{Дж}}{\text{кг}}$



$t$  плавления =  $t$  отвердевания



# «Читаем график»



1. В какой момент времени начался процесс плавления вещества?
2. В какой момент времени вещество кристаллизовалось?
3. Чему равна температура плавления вещества? Температура кристаллизации?
4. Сколько длилось:
  - а) нагревание твердого тела;
  - б) плавление вещества;
  - в) остывание жидкости?



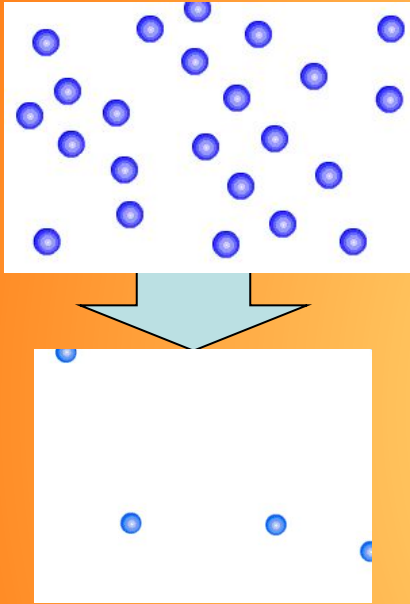
# Запомни, что...

- 1. Кипение – это интенсивное парообразование, происходящее одновременно внутри и на поверхности жидкости.**
- 2. Кипение – это процесс, при котором жидкость переходит в пар при определенной и постоянной для каждой жидкости температуре и не только с поверхности, но и по всему объему жидкости.**
- 3. Кипение происходит с поглощением теплоты.**
- 4. С изменением атмосферного давления изменяется и температура кипения: при повышении давления температура кипения повышается.**



# Парообразование

**Парообразование – переход вещества из жидкого состояния в газообразное.**



- 1. Как изменяется внутренняя энергия вещества при парообразовании?**
- 2. Как изменяется энергия молекул и их расположение?**
- 3. Изменяются ли молекулы вещества при парообразовании?**
- 4. Как изменяется температура вещества при парообразовании?**

**Испарение** – процесс, при котором с поверхности жидкости или твердого тела вылетают частицы (молекулы, атомы).

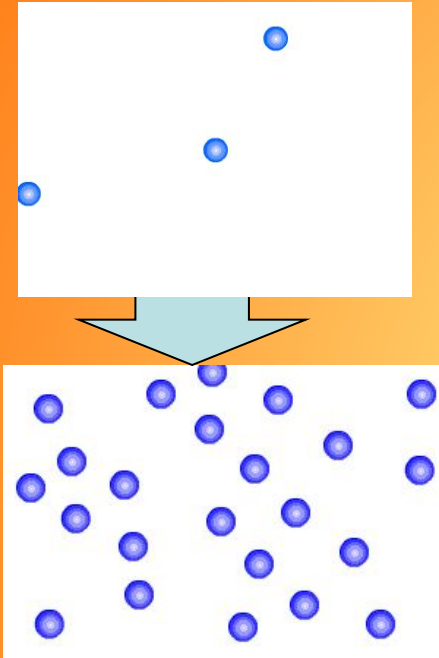
**Скорость испарения** жидкости зависит от:

**1) рода вещества; 2) площади испарения; 3) температуры жидкости; 4) скорости удаления паров с поверхности жидкости.**



# Конденсация

**Конденсация – переход вещества из газообразного состояния в жидкое.**



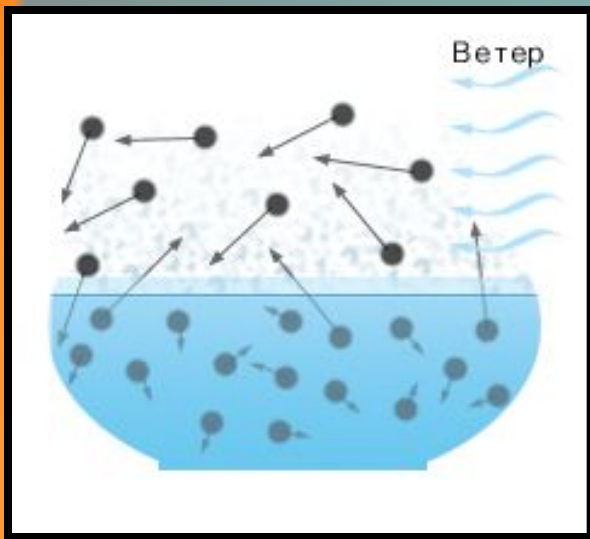
1. Как изменяется внутренняя энергия вещества при конденсации?
2. Как изменяется энергия молекул и их расположение?
3. Изменяются ли молекулы вещества при конденсации?

*Количество теплоты, необходимое для парообразования и конденсации, определяется по формуле:  $Q=L*t$ , где  $L$  – удельная теплота парообразования.*

**Если идет процесс парообразования, то жидкости требуется сообщить тепло, а если пар превращается в жидкость, то некоторое количество тепла выделяется.**



# Объясни



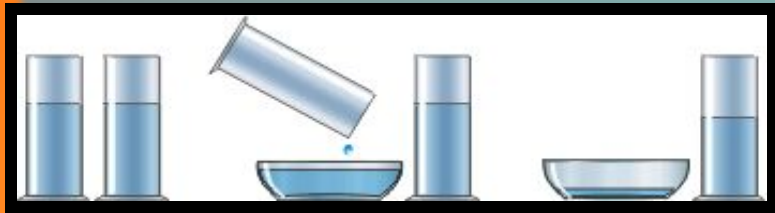
1. Как будет происходить испарение, если над жидкостью будет дуть ветер?



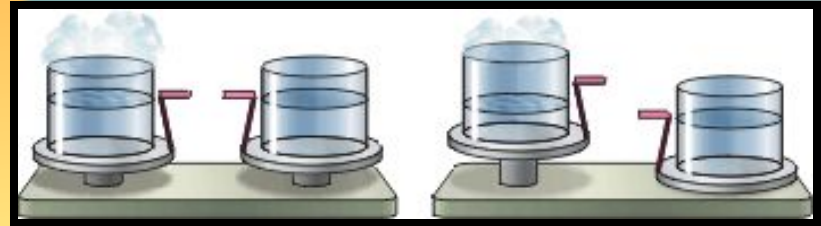
2. Почему вода из тарелки испаряется быстрее, чем из миски?



# Объясни



1. Почему вода из блюда испарилась быстрее?



2. Почему нарушилось равновесие весов?



3. Почему через несколько дней уровень различных жидкостей стал разным?





# Запомни, что ...

1. При отвердевании вещества происходит образование кристаллической решетки, потенциальная энергия частиц уменьшается.
2. Испарение – явление перехода молекул из жидкости или твердого тела в пар.
3. Скорость испарения различных веществ неодинаковая.
4. Конденсация – процесс перехода молекул из пара в жидкость.
5. Конденсация пара связана с понижением температуры окружающего воздуха.



# Вспомни формулы

Формула

Процесс

$$Q = \lambda \cdot m$$

▶ плавления

$$Q = c \cdot m \cdot \Delta t$$

▶ нагревания

$$Q = q \cdot m$$

▶ сгорания

$$Q = L \cdot m$$

▶ кипения

$$Q = -c \cdot m \cdot \Delta t$$

▶ охлаждения

$$Q = -L \cdot m$$

▶ конденсации

$$Q = -\lambda \cdot m$$

▶ отвердевания



**Спасибо за работу**