

Парообразование

A photograph of a geyser erupting in a snowy landscape. A large plume of white steam rises from a dark opening in the snow. The background shows a dense forest of evergreen trees under a clear blue sky. The foreground is covered in snow with some dark patches of water or mud.

Презентация учителя физики
МОУ СОШ № 288 г. Заозерска
Мурманской области
Бельтюковой Светланы Викторовны

Подумай...

- 1. Чем отличаются молекулы холодной и горячей воды?**
- 2. Изменяется ли температура в процессе плавления? Почему?**
- 3. Изменяется ли объем в процессе плавления?**
- 4. Чем твердое состояние вещества от газообразного?**
- 5. Как называется процесс перехода вещества из газообразного состояния в жидкое?**

Проверь себя:

- 1. Молекулы холодной и горячей воды отличаются только скоростью движения и расстоянием между ними.**
- 2. Температура в процессе плавления не изменяется, т.к. поступающая теплота идет на разрушение кристаллической решетки и увеличение кинетической энергии молекул.**
- 3. В процессе плавления объем незначительно увеличивается у всех веществ, кроме воды.**
- 4. Твердое состояние вещества от газообразного отличается скоростью и видом движения молекул (в газе движение хаотичное, в твердых телах – колебательное и вращательное), а также характером расположения молекул (в газах молекулы расположены на большом расстоянии друг от друга и при этом постоянно движутся поступательно, а в твердых телах молекулы расположены близко друг к другу, и не могут покинуть свое место)**
- 5. Процесс перехода вещества из газообразного состояния в жидкое называется конденсацией.**

Виды парообразования:

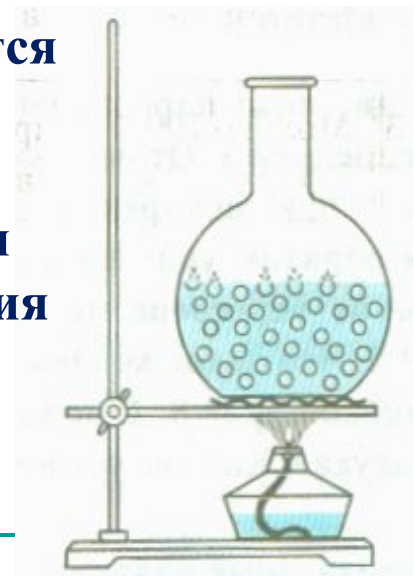
испарение

Испарением называется парообразование, происходящее с поверхности жидкости.



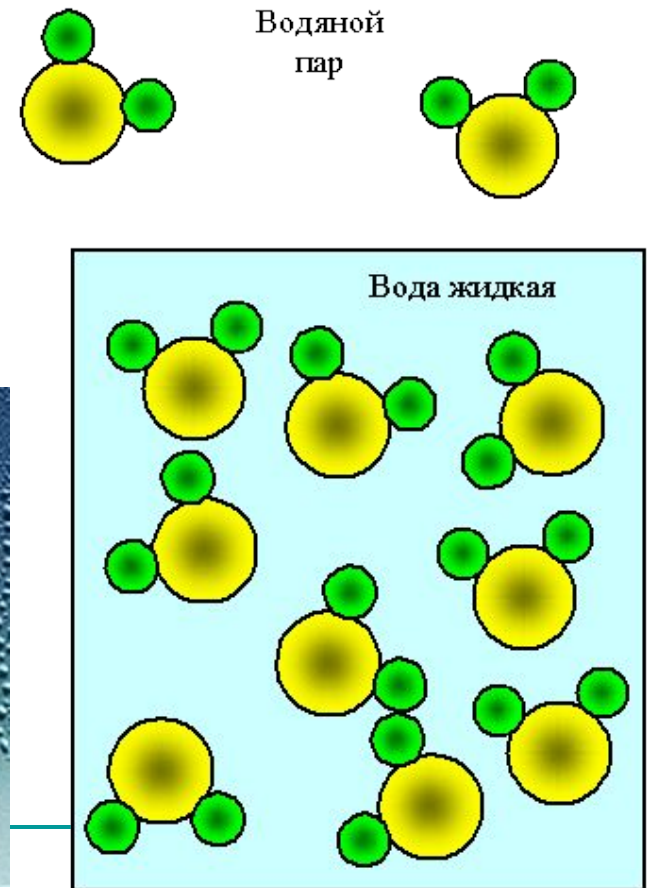
кипение

Кипением называется интенсивное парообразование, происходящее при температуре кипения жидкости.

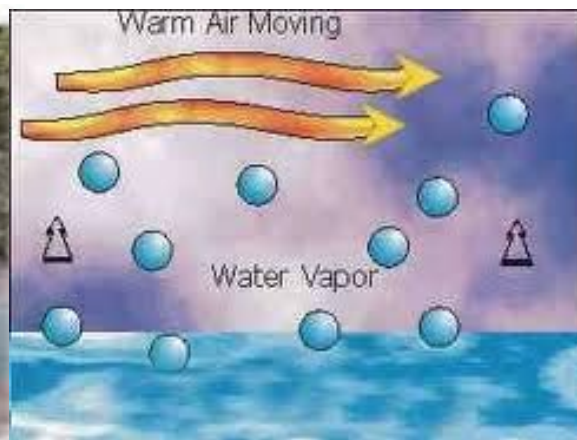
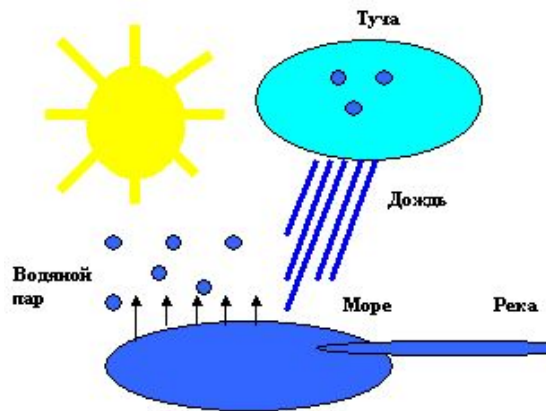


Объяснение испарения

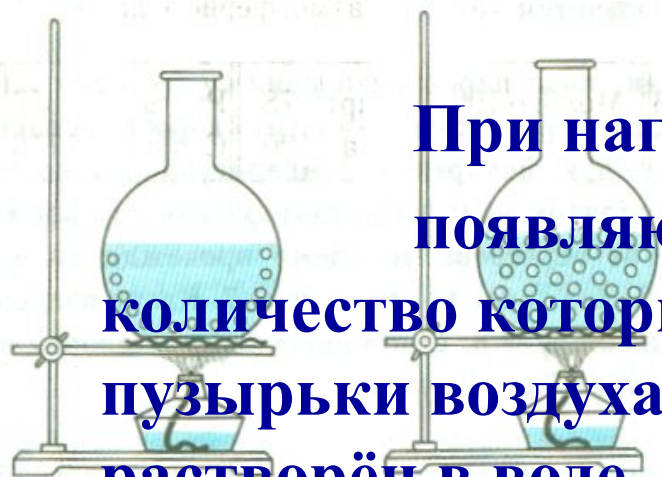
Если какая-нибудь достаточно «быстрая» молекула окажется у поверхности жидкости, то она может преодолеть притяжение соседних молекул и вылететь из жидкости. Вылетевшие с поверхности жидкости молекулы образуют над нею пар.



Испарение в природе



Объяснение кипения



При нагревании в жидкости появляются мелкие пузырьки, количество которых быстро растёт. Это пузырьки воздуха, который всегда бывает растворён в воде. Они также содержат и водяной пар. С ростом температуры пузырьки поднимаются на поверхность жидкости, их объём при этом увеличивается. На поверхности они лопаются, и находящийся в них водяной пар выходит в атмосферу – жидкость кипит.

Особенности кипения

- 1. Кипение всегда происходит при определенной для каждого вещества температуре – температуре кипения.**
 - 2. Во время кипения температура жидкости не изменяется.**
 - 3. Температура кипения зависит от давления, оказываемого на свободную поверхность жидкости.**
-

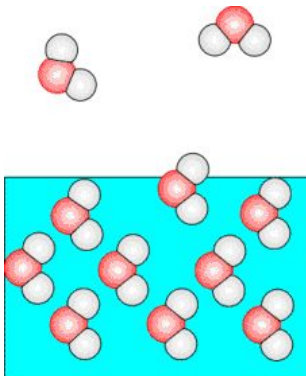
Расчёт количества теплоты

Количество теплоты, необходимое для парообразования, зависит от рода вещества и его массы:

$$Q = L m$$

L - удельная теплота парообразования (табл.)

Количество теплоты, которое затрачивается для перевода жидкости в пар, выделяется в процессе конденсации жидкости из пара.



Какое количество теплоты требуется для испарения 200 г воды, взятой при температуре 20⁰С?

В задаче описано два процесса: сначала воду следует нагреть до температуры кипения, затем – испарить.

Дано: **СИ:** **Решение:**

$$m = 200 \text{ г} \quad 0,2 \text{ кг} \quad Q = Q_1 + Q_2$$

$$t_1 = 20^0\text{С} \quad Q_1 = m c (t_2 - t_1)$$

$$t_2 = 100^0\text{С} \quad Q_2 = m L$$

$$c = 4200 \text{ Дж/кг}^0\text{С} \quad Q = m c (t_2 - t_1) + m L$$

$$L = 2,3 \cdot 10^6 \text{ МДж/кг} \quad Q = m (c (t_2 - t_1) + L)$$

$$Q - ? \quad Q = 0,2 (4200(100-20) + 2,3 \cdot 10^6)$$

$$Q = 527200 \text{ Дж} = 527,2 \text{ кДж}$$

Ответ: $Q = 527,2 \text{ кДж}$

-
- 1. Какое количество теплоты требуется для испарения 20 г эфира, взятого при температуре кипения?**
 - 2. Какое количество теплоты требуется для плавления 200 г свинца, взятого при температуре 27°C ?**
 - 3. Какое количество теплоты потребуется для получения изо льда при температуре -5°C воды при температуре 20°C ?**
-