



*Испарение.
Насыщенный и
ненасыщенный пар*

Парообразование – это

явление превращения жидкости
в пар.

Испарение – это

парообразование,
происходящее с поверхности
жидкости.

Испарение происходит при любой температуре.

Скорость испарения зависит от:

- рода жидкости;
- температуры жидкости;
- площади поверхности жидкости;
- ветра.

Пар

```
graph TD; A[Пар] --> B[Насыщенный]; A --> C[Ненасыщенный]
```

Насыщенный

Пар,
находящийся в
динамическом
равновесии со
своей
жидкостью

Ненасыщенный

Пар, не
находящийся в
динамическом
равновесии со
своей
жидкостью



***Поглощение энергии
при испарении жидкости
и выделение ее
при конденсации пара***

Процесс

```
graph TD; A[Процесс] --> B[Испарение]; A --> C[Конденсация]; B --- D["- превращение жидкости в пар"]; D --- E["Происходит поглощение энергии"]; C --- F["- превращение пара в жидкость"]; F --- G["Происходит выделение энергии"];
```

Испарение

- превращение жидкости в пар

Происходит
поглощение энергии

Конденсация

- превращение пара в жидкость

Происходит
выделение энергии

Образование пара

```
graph TD; A[Образование пара] --> B[Испарение]; A --> C[Кипение];
```

Испарение

парообразование, происходящее с поверхности жидкости.

Кипение

интенсивный переход жидкости в пар, происходящий с образованием пузырьков пара по всему объему жидкости при определенной температуре.

???

- 1. В какую погоду скорее просыхают лужи от дождя: в тихую или ветреную? В теплую или холодную? Как это можно объяснить?
- 2. выступающий в жару на теле пот охлаждает тело. Почему?
- 3. В блюдце и в стакан налита вода одинаковой массы. Где вода быстрее испариться? Почему?
- 4. какие явления природы объясняются конденсацией пара? Приведите примеры и объясните их.
- 5. Что нового вы узнали сегодня на уроке?