

# Входной контроль

- **1. Одно и то же вещество может находиться только**
- А) в твёрдом состоянии
- К) в жидком состоянии
- С) в газообразном состоянии
- И) в твёрдом , жидком , газообразном состояниях

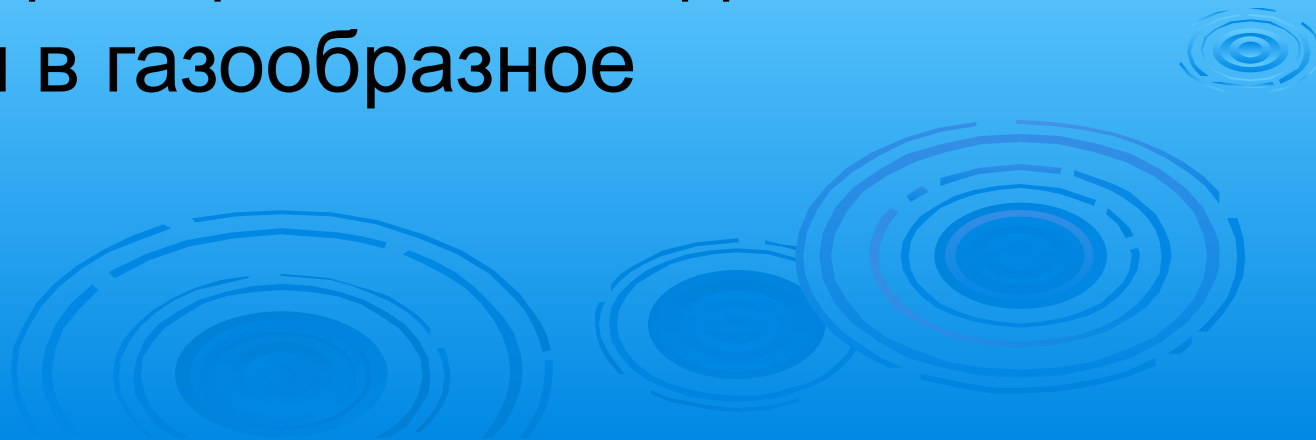
## 2. Плавлением называют

- К) переход вещества из твердого состояния в газообразное
- С) переход вещества из твердого состояния в жидкое
- И) переход вещества из жидкого состояния в газообразное



# 3. Кристаллизацией называют

- П) переход вещества из жидкого состояния в твёрдое
- И) переход вещества из твердого состояния в жидкое
- Р) переход вещества из жидкого состояния в газообразное



## 4. Во время процесса плавления температура вещества

- У) увеличивается
- Р) уменьшается
- А) не изменяется



# 5. Единицей измерения количества теплоты является

- Р) Джоуль
- С) Дж/кг
- Т) Дж/°С



## 6. Удельная теплота плавления показывает, какое

- Е) количество теплоты при плавлении поглощается и кристаллизации выделяется при массе вещества 1 кг и его температуре плавления
- Ж) количество теплоты при плавлении поглощается при массе вещества 1 кг и его температуре плавления
- З) количество теплоты при кристаллизации выделяется при массе вещества 1 кг и его температуре плавления

# 7. Удельная теплота плавления измеряется

- Л) Джоуль
- М) Дж/°С
- Н) Дж/кг



□ 8. Количество теплоты, необходимое для плавления вещества при его температуре плавления можно рассчитать по формуле:

□ Г)  $Q = \lambda / m$

□ Д)  $Q = Lm$

□ И)  $Q = \lambda m$





- 9.Одинаковы ли молекулы воды и льда?
- Е) да
- Ж) нет



# Отвeты

- 1) И
- 2) С
- 3) П
- 4) А
- 5) Р
- 6) Е
- 7) Н
- 8) И
- 9) Е

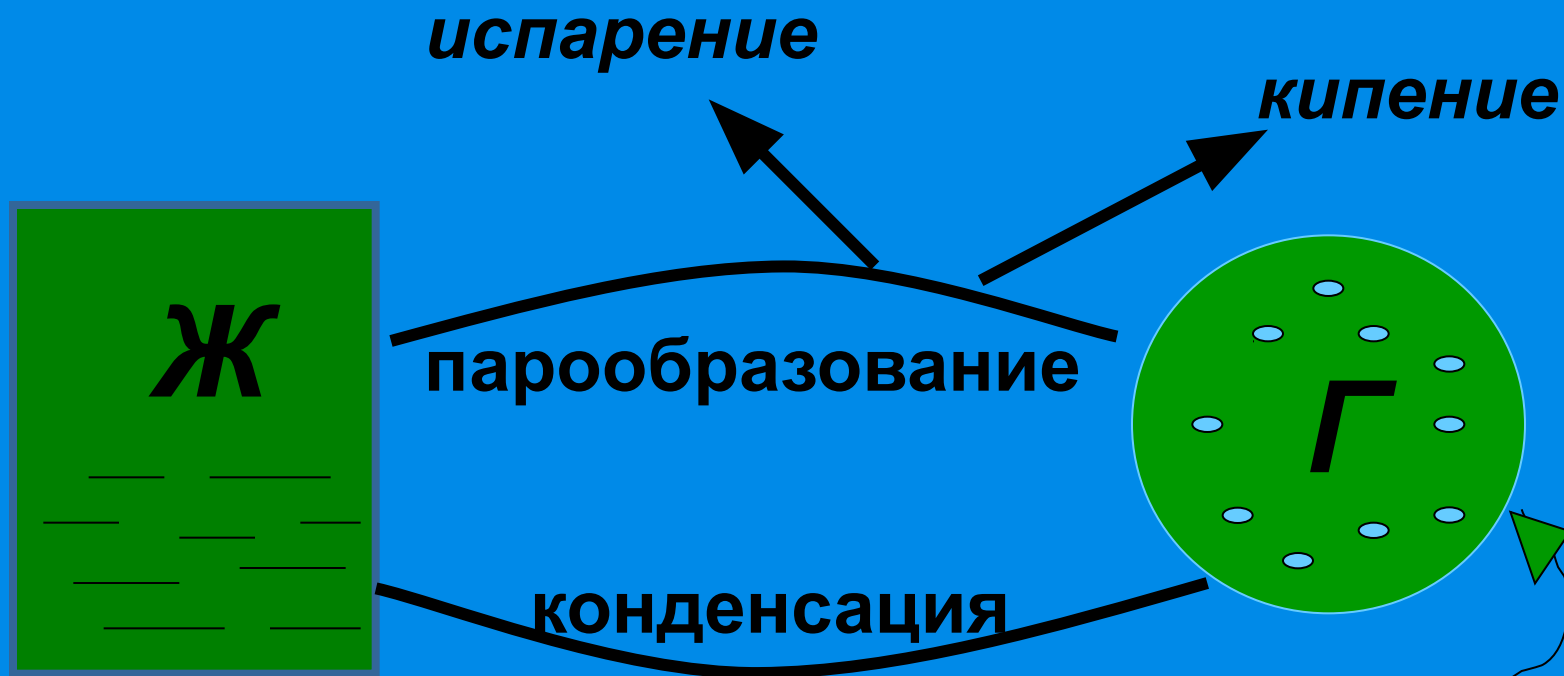


Испарение

И

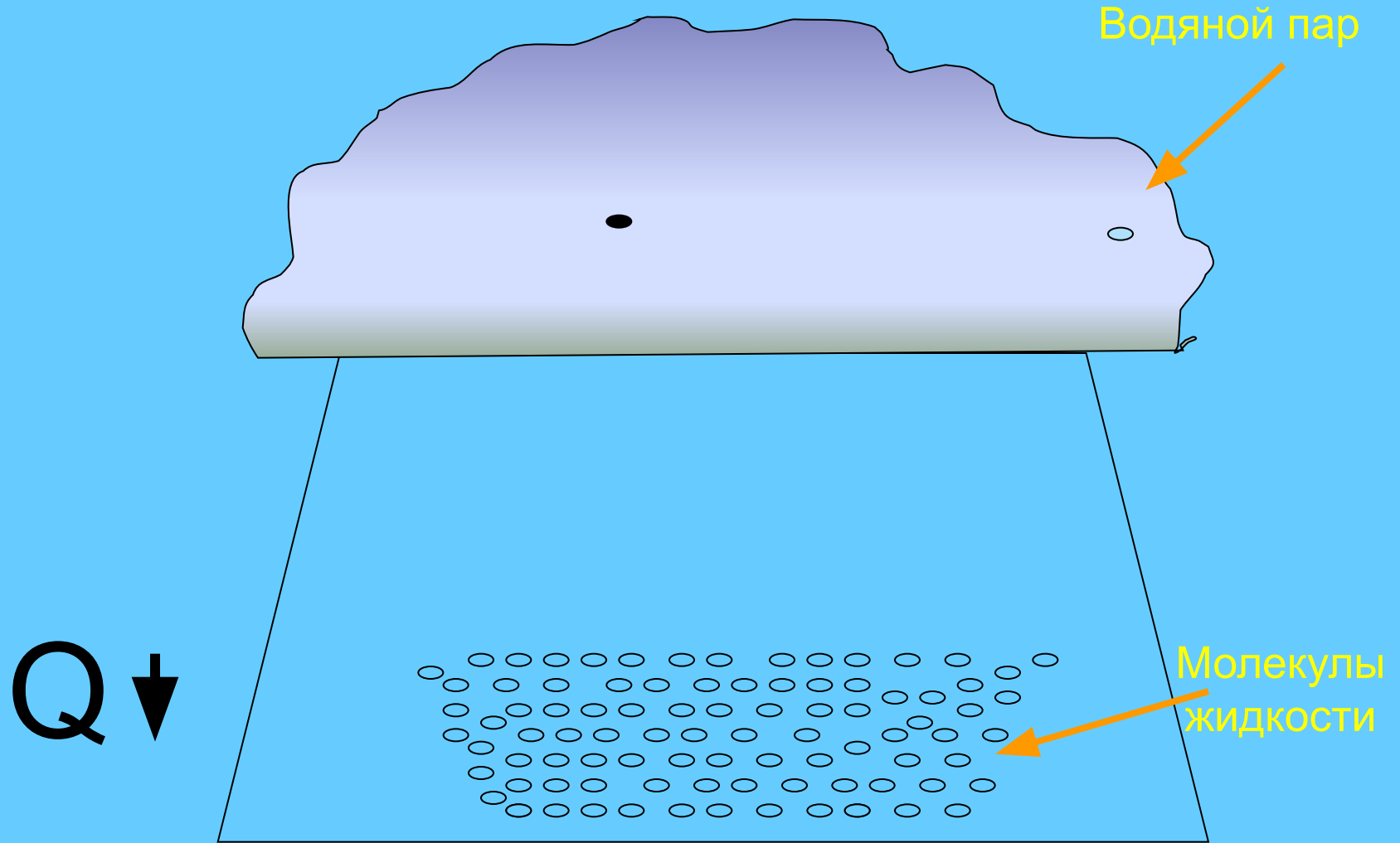
конденсация





**Испарение – парообразование ,  
происходящее с поверхности жидкости.**

# Как происходит испарение?



При испарении жидкость охлаждается.

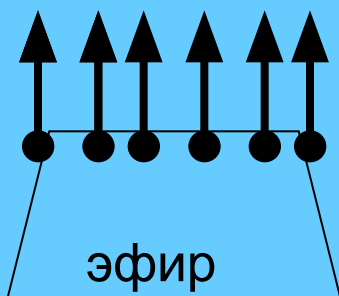
# Проверь себя :

- Всякая ли молекула может покинуть жидкость?
- Почему при испарении температура жидкости понижается?
- Почему испарение происходит при любой температуре?

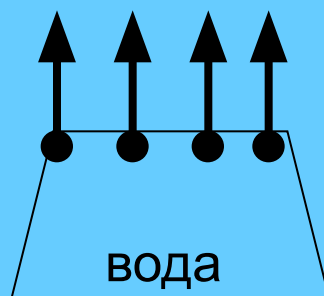


# От чего зависит скорость испарения?

□ От рода жидкости



быстро

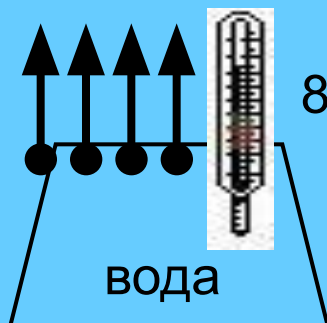


медленно

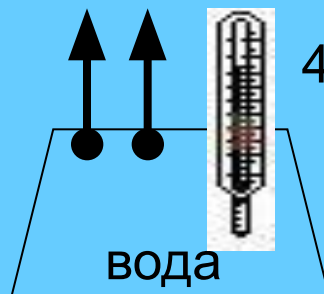
Испаряющиеся жидкости

*Быстрее испаряется та жидкость, молекулы которой притягиваются друг к другу с меньшей силой.*

□ От температуры жидкости



80°C

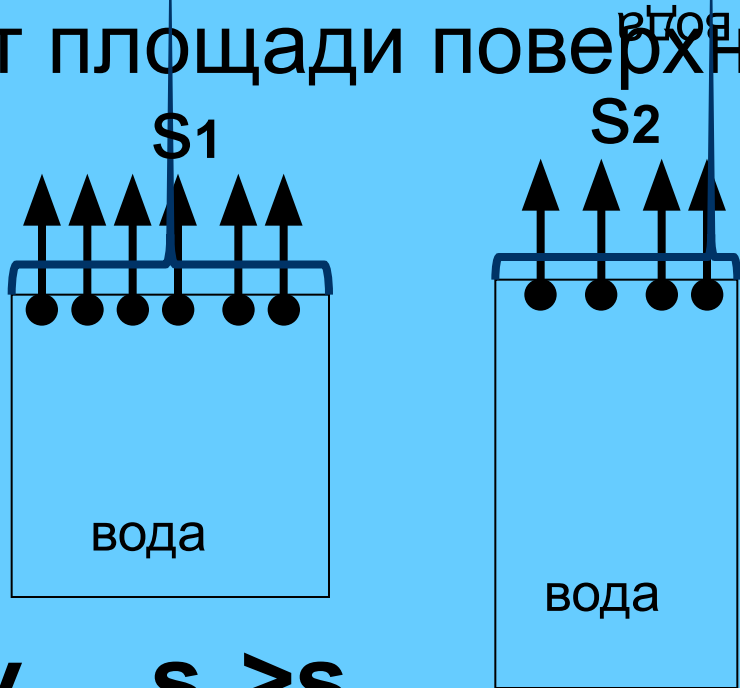


45°C

$$t_1 > t_2$$

*Испарение происходит тем быстрее, чем выше температура жидкости*

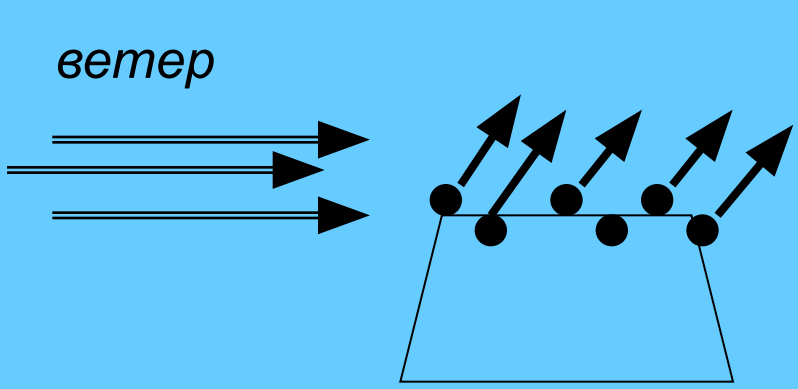
□ От площади поверхности жидкости



*Чем больше площадь поверхности жидкости, тем быстрее происходит испарение.*

$$v_1 = v_2 \quad S_1 > S_2$$

□ От ветра



*Ветер уносит молекулы пара. Испарение происходит быстрее.*



# Проверь себя :

- От чего зависит скорость испарения?
- Почему бензин , спирт, одеколон быстро испаряются?
- Почему жидкость с большей температурой испаряется быстрее?
- Как испарение зависит от площади поверхности жидкости?
- Как ветер влияет на скорость испарения?



# Попробуй объяснить



*В ясную или пасмурную погоду быстрее высохнет белье?*

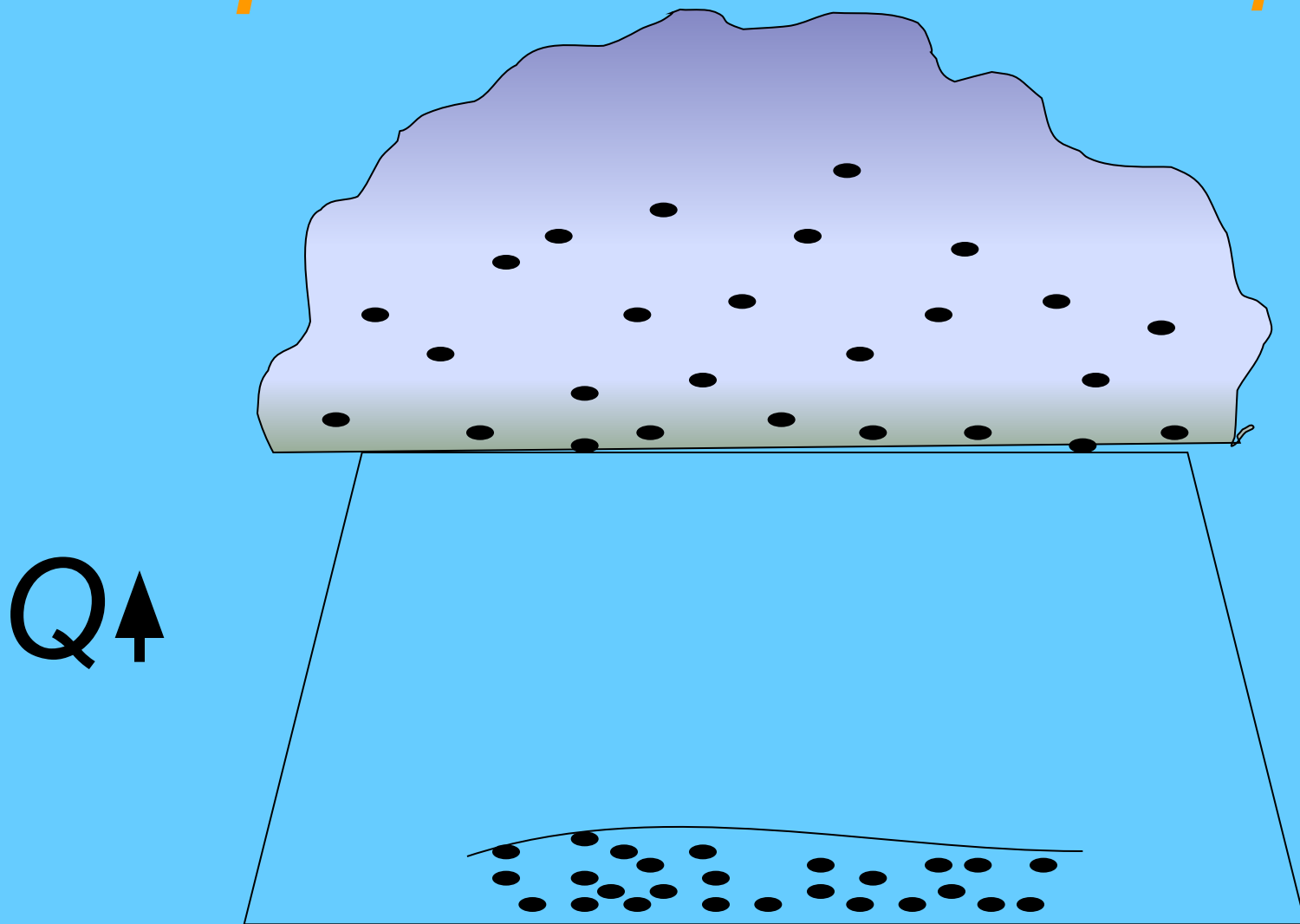


*В стакане или в чашке быстрее остынет чай?*



*Каково назначение веера?*

# Как происходит конденсация?



При конденсации часть молекул пара возвращается обратно в жидкость.

р п д л в я п ц а с н э е н



Р  
О  
С  
Ы

О  
Б  
Р  
А

З

О

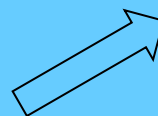
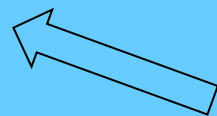
В

А

Н

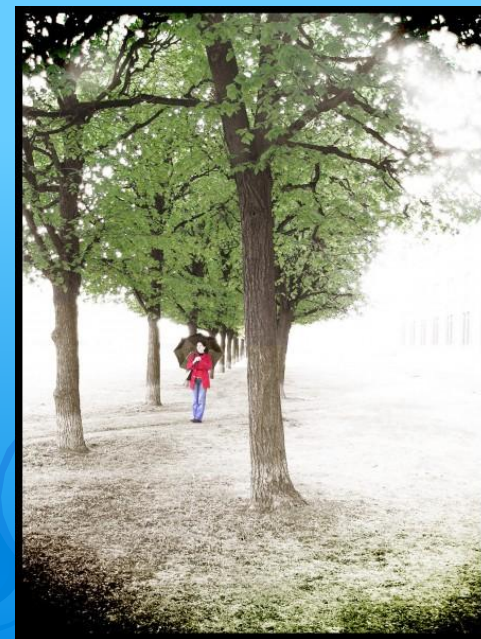
И

Е

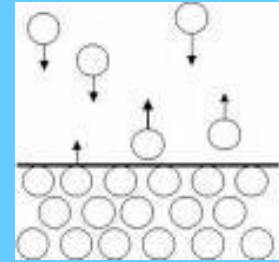


Т  
У  
М  
а  
Н  
а

Д  
О  
Ж  
Д  
Я



# Насыщенный и ненасыщенный пар



Если число молекул, вылетающих из жидкости, равно числу молекул, возвращающихся обратно в жидкость, то наступает *динамическое равновесие* между жидкостью и паром

Пар, находящийся в динамическом равновесии со своей жидкостью, называется *насыщенным паром*



# Выходной контроль



# Домашнее задание

- §34
- Задание 33 (1-4)

