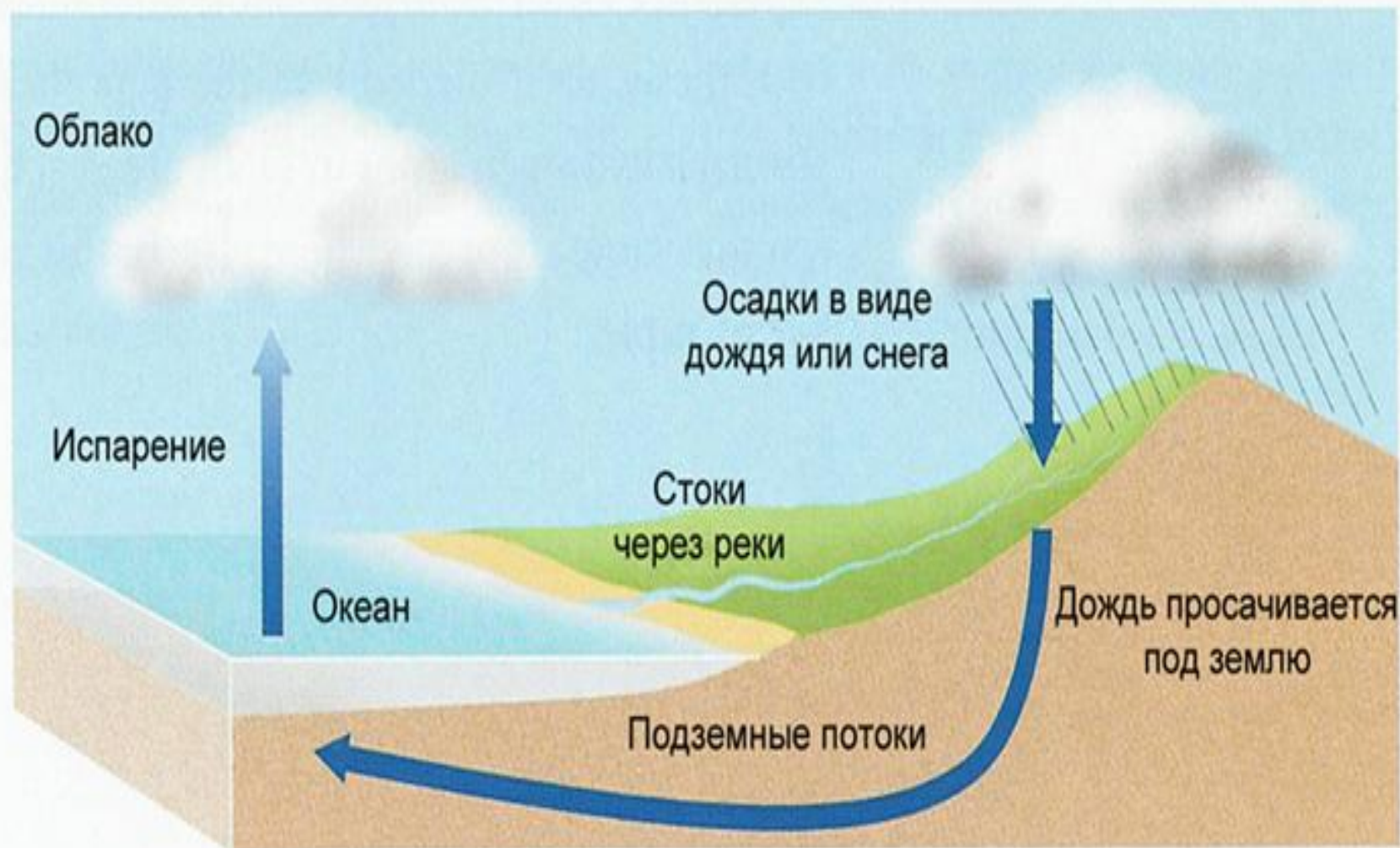


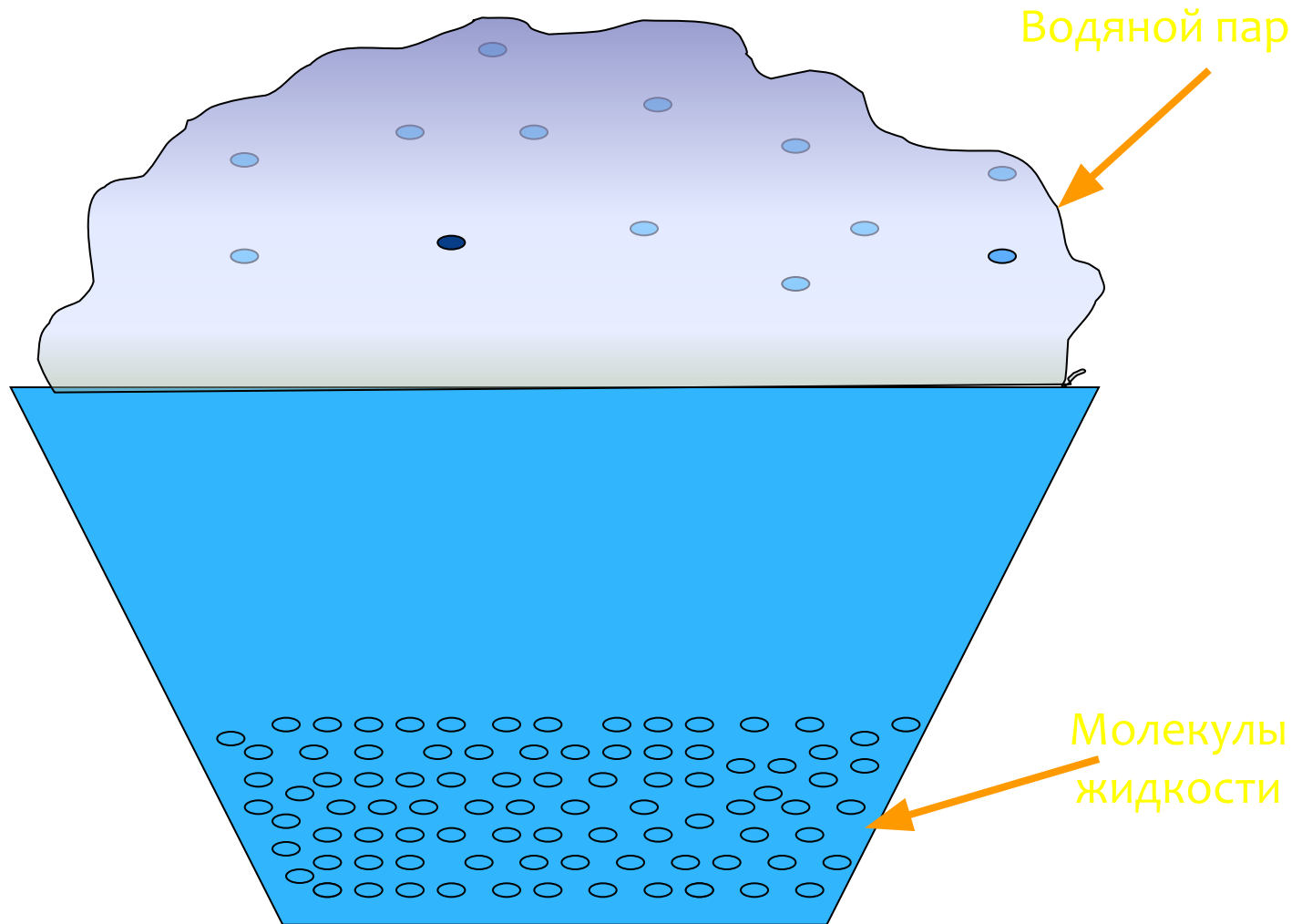
Испарение и конденсация. Насыщенный и ненасыщенный пар



Явление превращения жидкости в пар называется парообразованием.

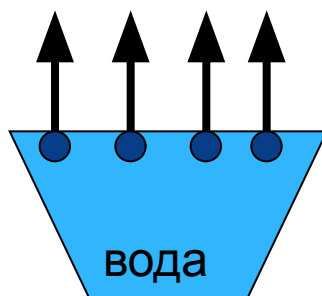
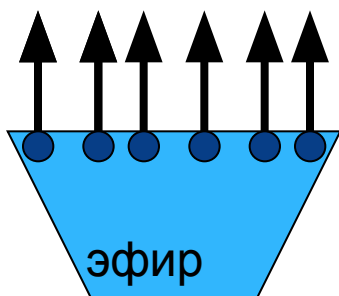
Парообразование, происходящее с поверхности жидкости, называется испарением.

Как происходит испарение?



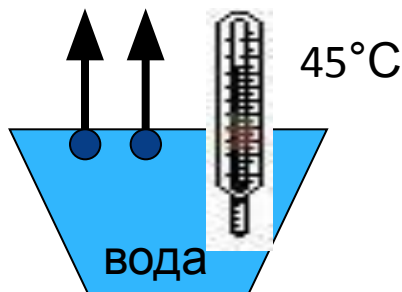
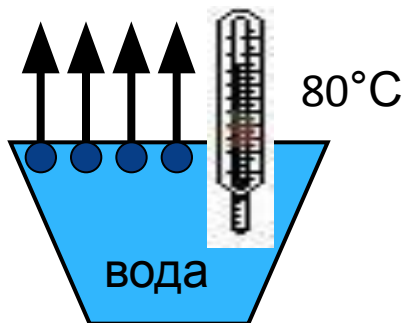
От чего зависит скорость испарения?

- От рода жидкости



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

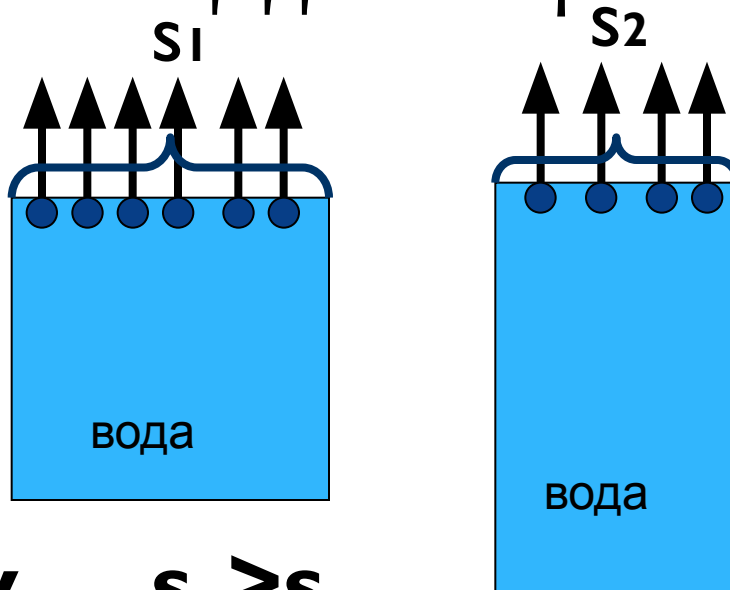
- От температуры жидкости



Испарение происходит тем быстрее, чем выше температура жидкости

$$t_1 > t_2$$

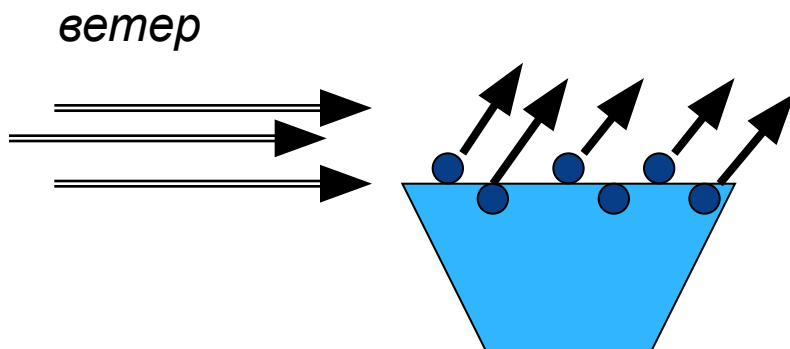
- От площади поверхности жидкости



Чем больше площадь поверхности жидкости, тем быстрее происходит испарение.

$$v_1 = v_2 \quad s_1 > s_2$$

- От ветра



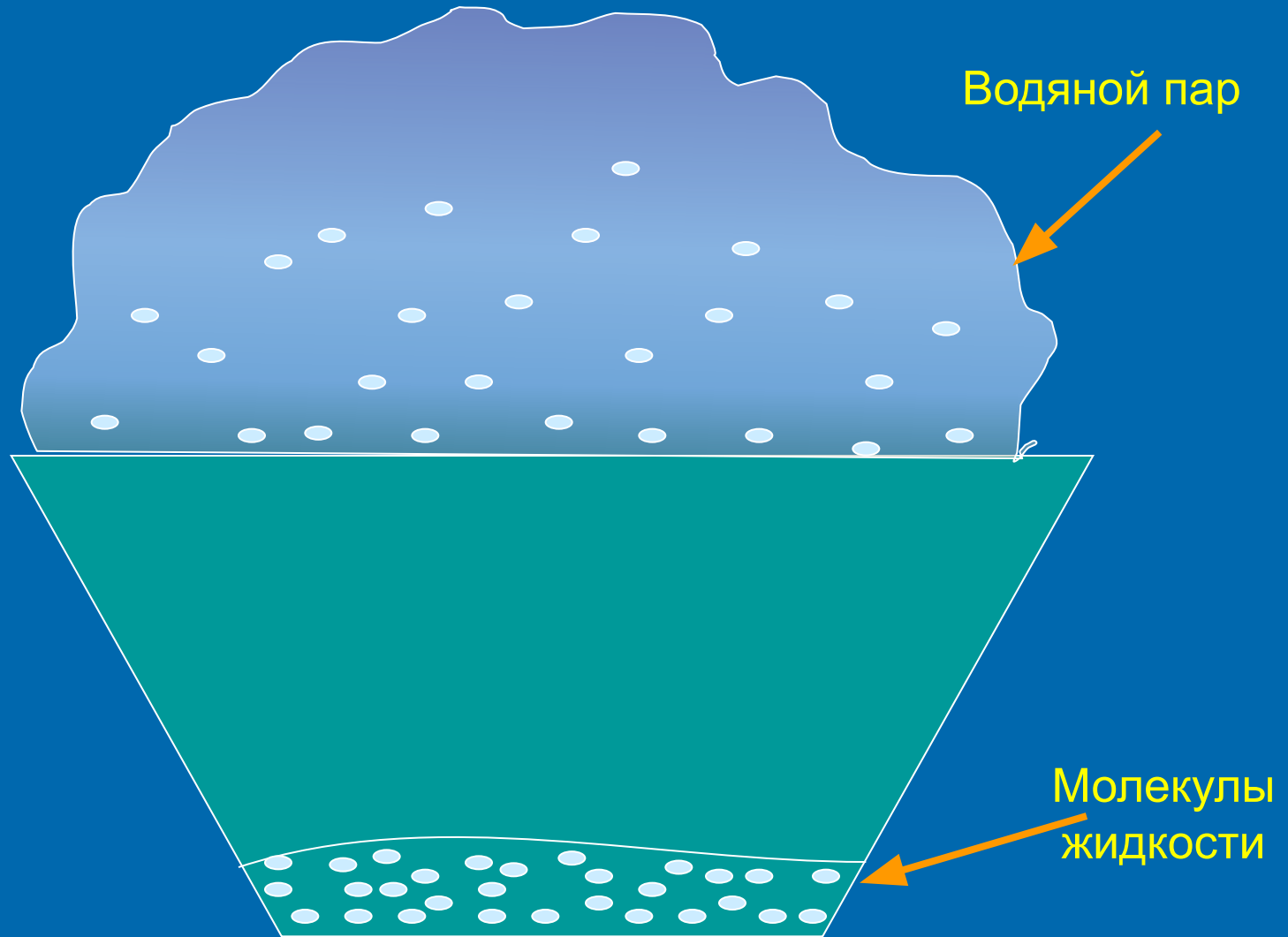
*Ветер уносит молекулы пара.
Испарение происходит быстрее.*

Испарение происходит при любой температуре.

Интенсивность испарения зависит:

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

Как происходит конденсация?



Конденсация в природе:



Р
О
С
Ы

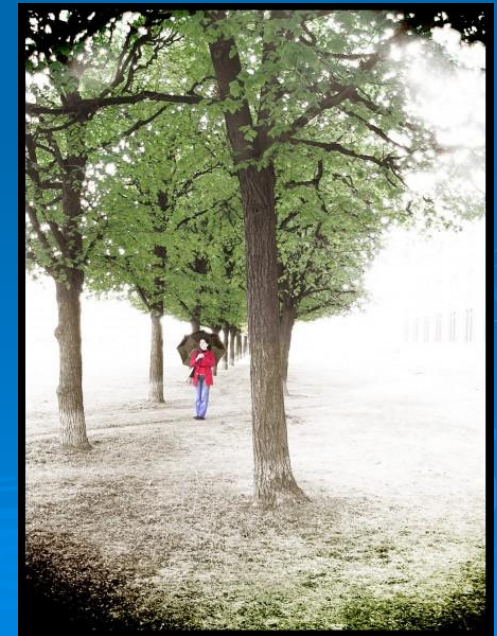
О
Б
Р
А
З
О
В
А
Н
И
Е

О
Б
Л
А
К
О
В



Т
У
М
А
Н
А

Д
О
Ж
Д
Я



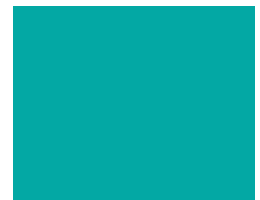
Пар, находящийся в динамическом равновесии со своей жидкостью, называется насыщенным паром.

Пар, не находящийся в состоянии равновесия со своей жидкостью, называется ненасыщенным паром.



Внутренняя энергия испаряющейся жидкости уменьшается. Поэтому, если нет притока энергии к жидкости извне, испаряющаяся жидкость охлаждается.

Конденсация пара сопровождается выделением энергии.



Д.З. § 16-17. Упр. 9 (1-7) устно

Парообразованием называют переход молекул из жидкости в пар.

Испарение происходит при температуре кипения.

Если нет притока энергии к жидкости извне, то температура при испарении понижается.

Вода, пролитая на пол, испаряется значительно медленнее, чем то же количество воды в стакане.

Чем выше температура жидкости, тем испарение происходит медленнее.

Конденсацией называется процесс перехода молекул из пара в жидкость.