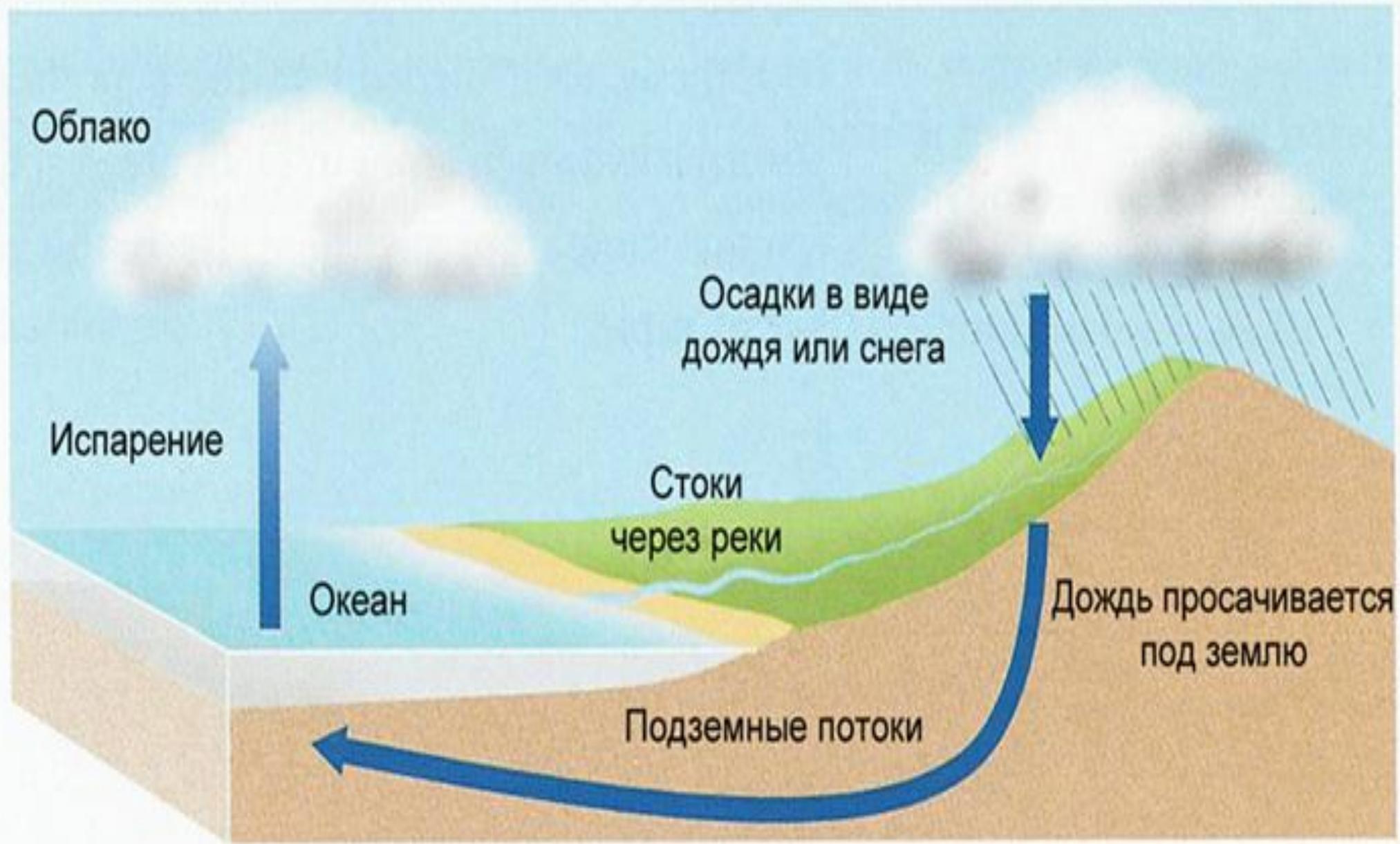


**Испарение и конденсация.
Поглощение и выделение
энергии.**



Цель урока: 6.5.1.2 называть и приводить примеры процессов, протекающих с выделением и поглощением энергии.

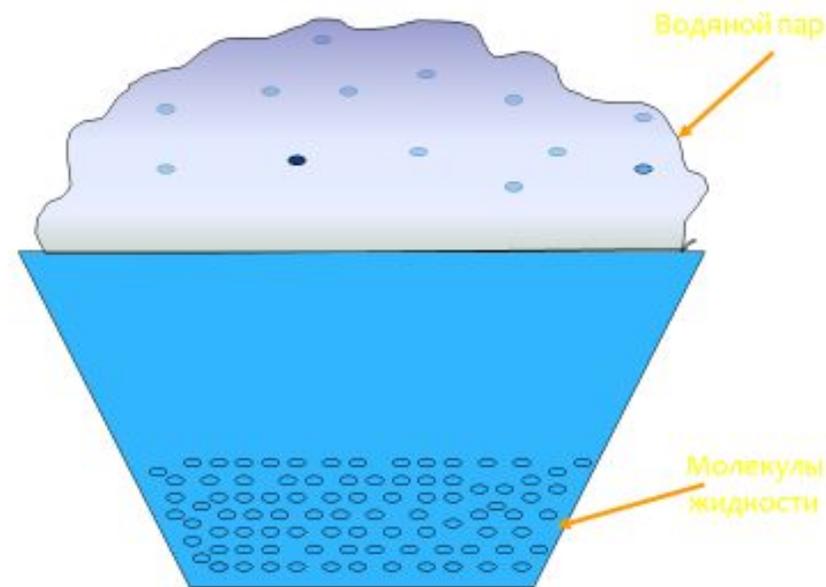
Критерии оценивания:

- Знают, что при круговороте воды в природе выделяется и поглощается внутренняя энергия.**
- Называют процессы, при которых происходят выделение и поглощение энергии.**
- Приводят примеры на изучаемые процессы.**

Явление превращения жидкости в пар называется парообразованием.

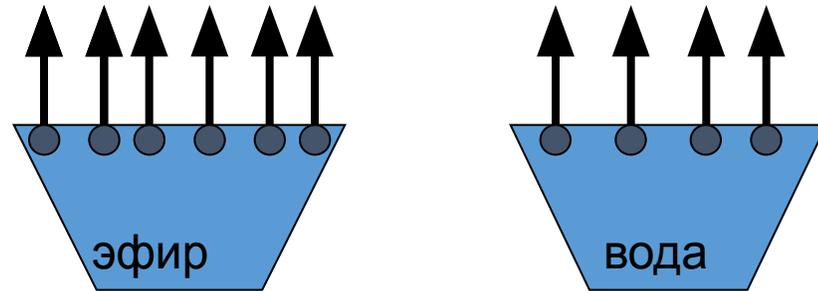
Парообразование, происходящее с поверхности жидкости, называется испарением.

Как происходит испарение?



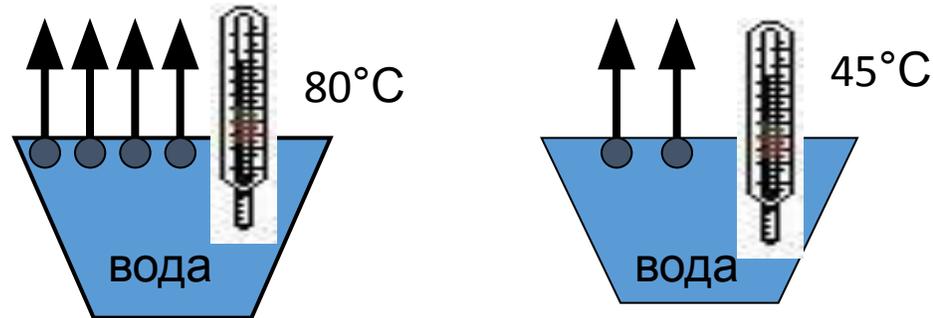
От чего зависит скорость испарения?

- От рода жидкости



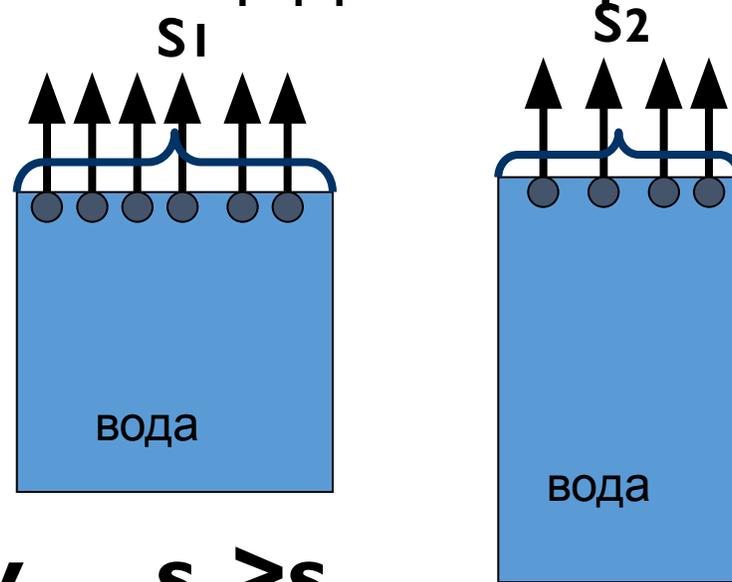
Быстрее испаряется та жидкость, молекулы которой притягиваются друг к другу с меньшей силой.

- От температуры жидкости



Испарение происходит тем быстрее, чем выше температура жидкости

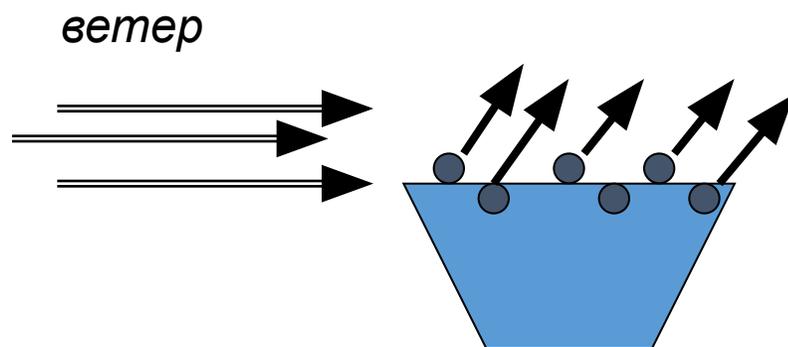
- От площади поверхности жидкости



Чем больше площадь поверхности жидкости, тем быстрее происходит испарение.

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

- От ветра



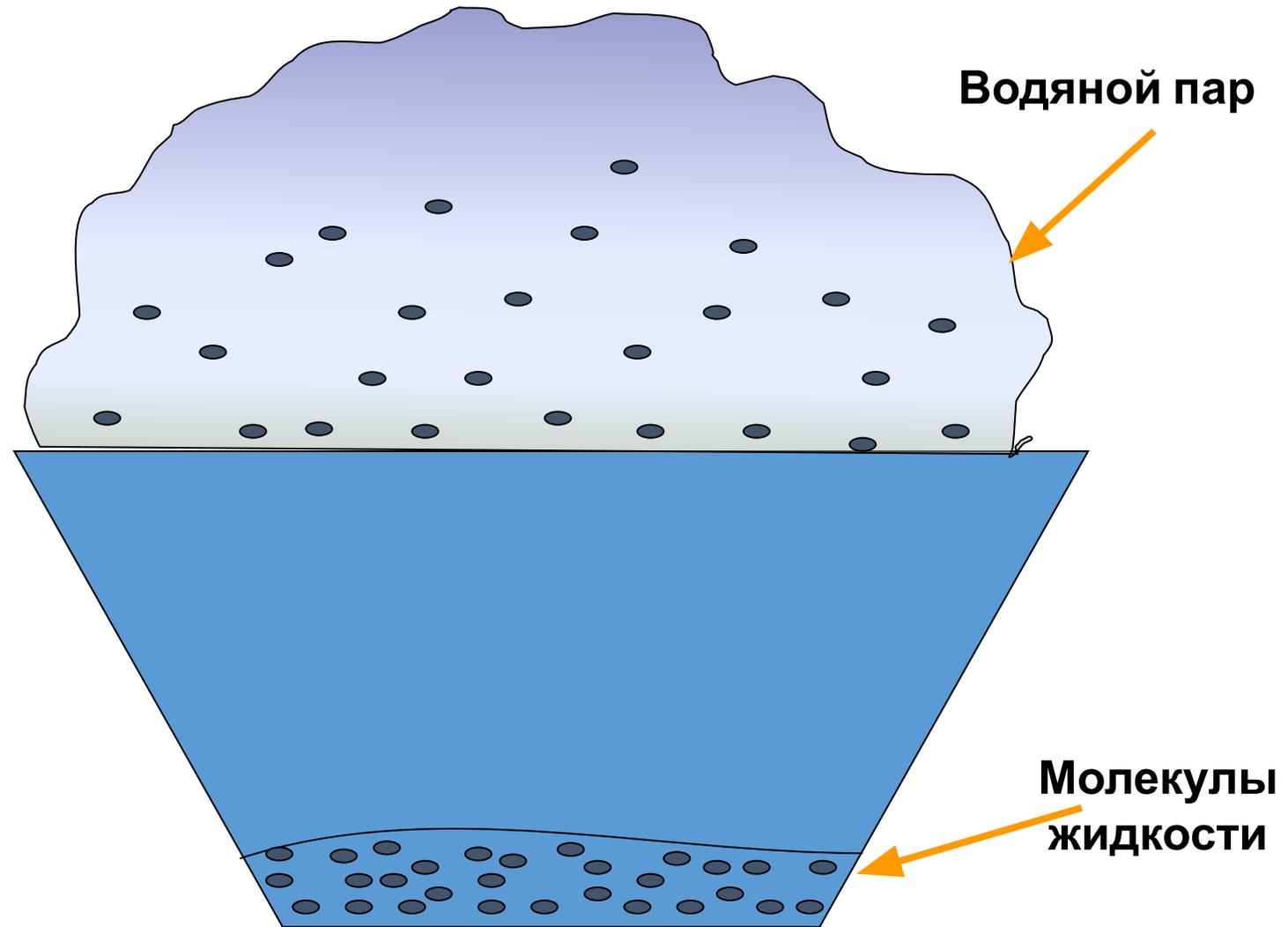
Ветер уносит молекулы пара. Испарение происходит быстрее.

Испарение происходит при любой температуре.

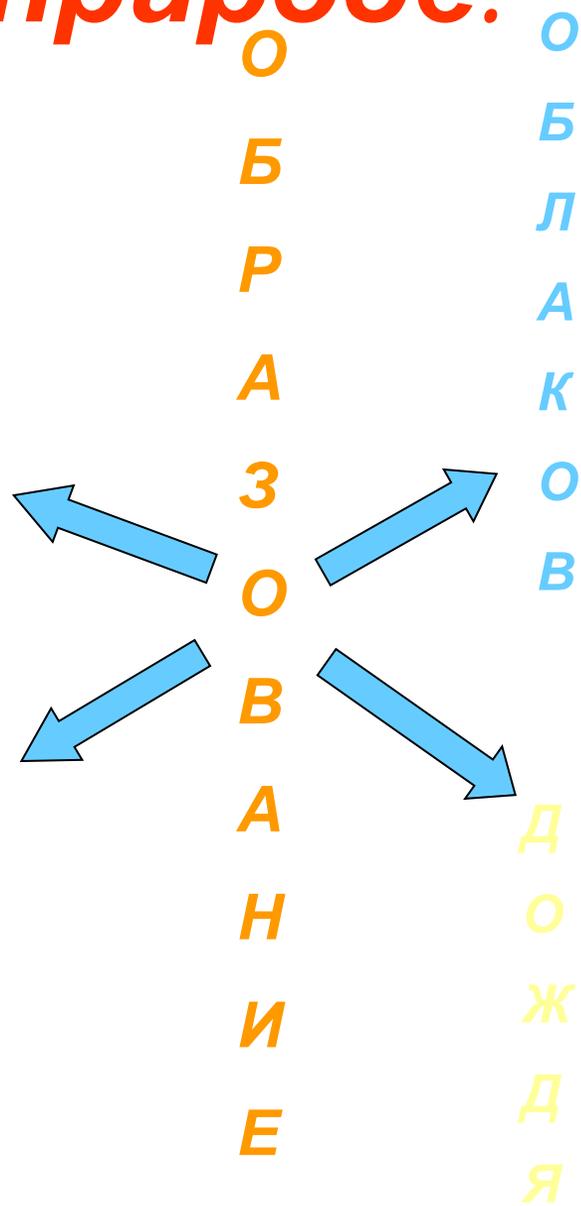
Интенсивность испарения зависит:

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

Как происходит конденсация?



Конденсация в природе:



Д.

З.

1. Прочитать параграф. «Поглощение и выделение энергии»

2. Домашний эксперимент. Почему потеют окна когда кипит чайник?.

3. Нарисовать примеры поглощения или выделения энергии.

Рефлексия

1. Какова тема нашего урока?

**2. Когда происходит
поглощение энергии ? Почему?**

**3. Когда происходит
выделение энергии ? Почему?**

