

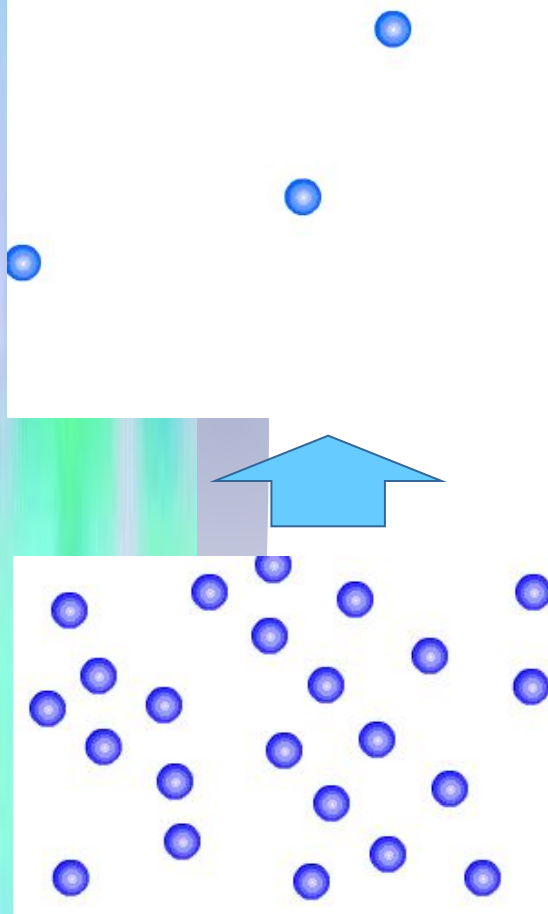
Переход вещества из жидкого состояния в газообразное называют парообразованием

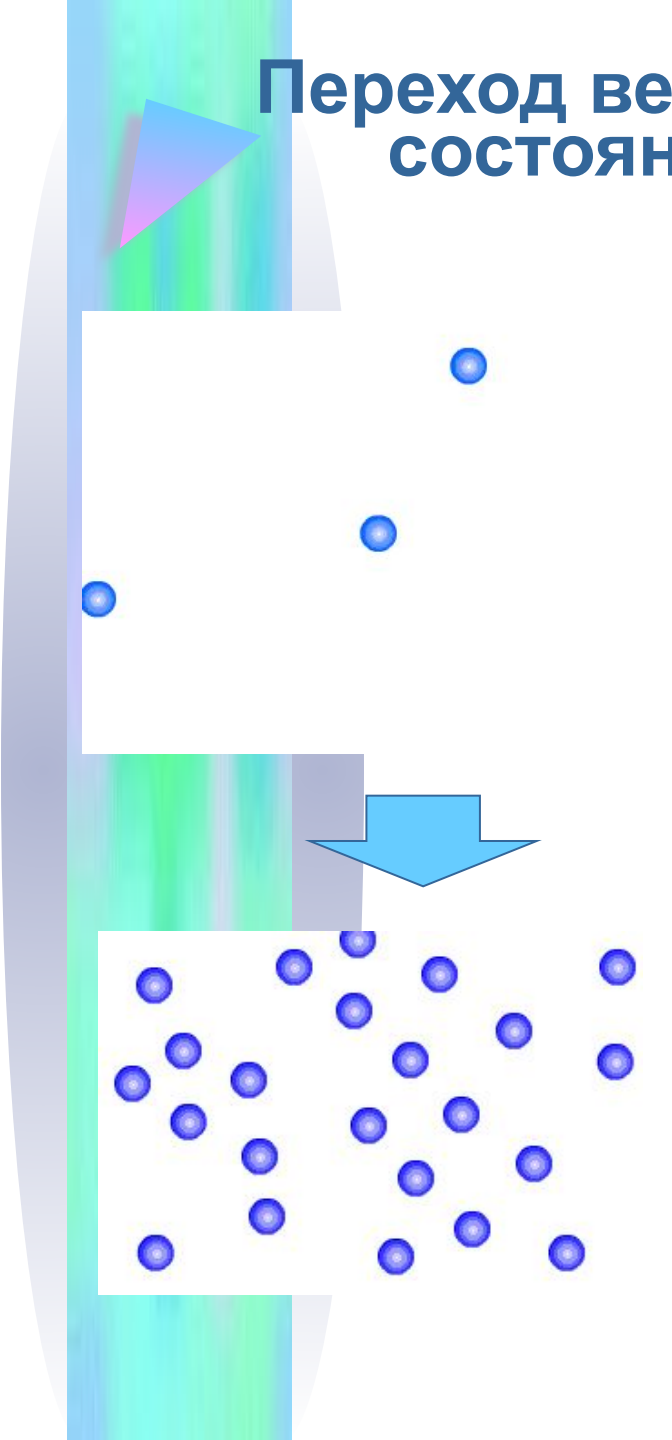
Как изменяется внутренняя энергия вещества при парообразовании?

Как изменяется энергия молекул и их расположение?

Изменяются ли молекулы вещества при парообразовании?

Как изменяется температура вещества при парообразовании?



A vertical tube with a blue-to-green gradient background. A blue arrow points down from the top. The tube is divided into two sections by a grey horizontal bar. The top section contains three blue dots representing gas molecules. The bottom section contains a dense cluster of blue dots representing liquid molecules. A blue arrow points down from the top section to the bottom section, indicating the transition.

**Переход вещества из газообразного
состояния в жидкое называют
конденсацией**

**Как изменяется внутренняя энергия
вещества при конденсации?**

**Как изменяется энергия молекул и
их расположение?**

**Изменяются ли молекулы вещества
при конденсации?**



Виды парообразования их определения

Явление превращения жидкости в пар называется парообразованием

Парообразование

Испарение

Кипение

Сравните процессы парообразования

| кипение | испарение |
|----------------|------------------|
| | |

- 1. В какой части жидкости происходит парообразование?**
- 2. Какие изменения температуры жидкости происходят в процессе парообразования?**
- 3. Как изменяется внутренняя энергия жидкости в процессе парообразования?**
- 4. От чего зависит скорость протекания процесса?**

Проверим правильность выполнения:

1. В какой части жидкости происходит парообразование?

- A. На поверхности жидкости.
- B. По боковым стенкам.
- C. По всему объёму жидкости
- D. С нижних слоев жидкости

2. Как изменяется температура жидкости в процессе парообразования?

- A. Уменьшается.
- B. Увеличивается.
- C. Не меняется.
- D. Равна температуре кипения.

3. Как изменяется внутренняя энергия жидкости в процессе парообразования?

- A. Уменьшается.
- B. Увеличивается.
- C. Не меняется.
- D. Нельзя сказать однозначно.

4. От чего зависит скорость протекания процесса?

- A. От количества теплоты.
- B. От объёма жидкости.
- C. Рода жидкости.
- D. От давления жидкости

Примеры испарения в быту:

Летом в жару вы выходите из водоема? Что вы чувствуете?

Почему прогулка в промокших ботинках в прохладную погоду легко может стать причиной простуды.

Почему, чтобы остудить горячий чай в чашке, на него дуют или наливают в блюдце?

Зачем человеку с высокой температурой делают холодный компресс?

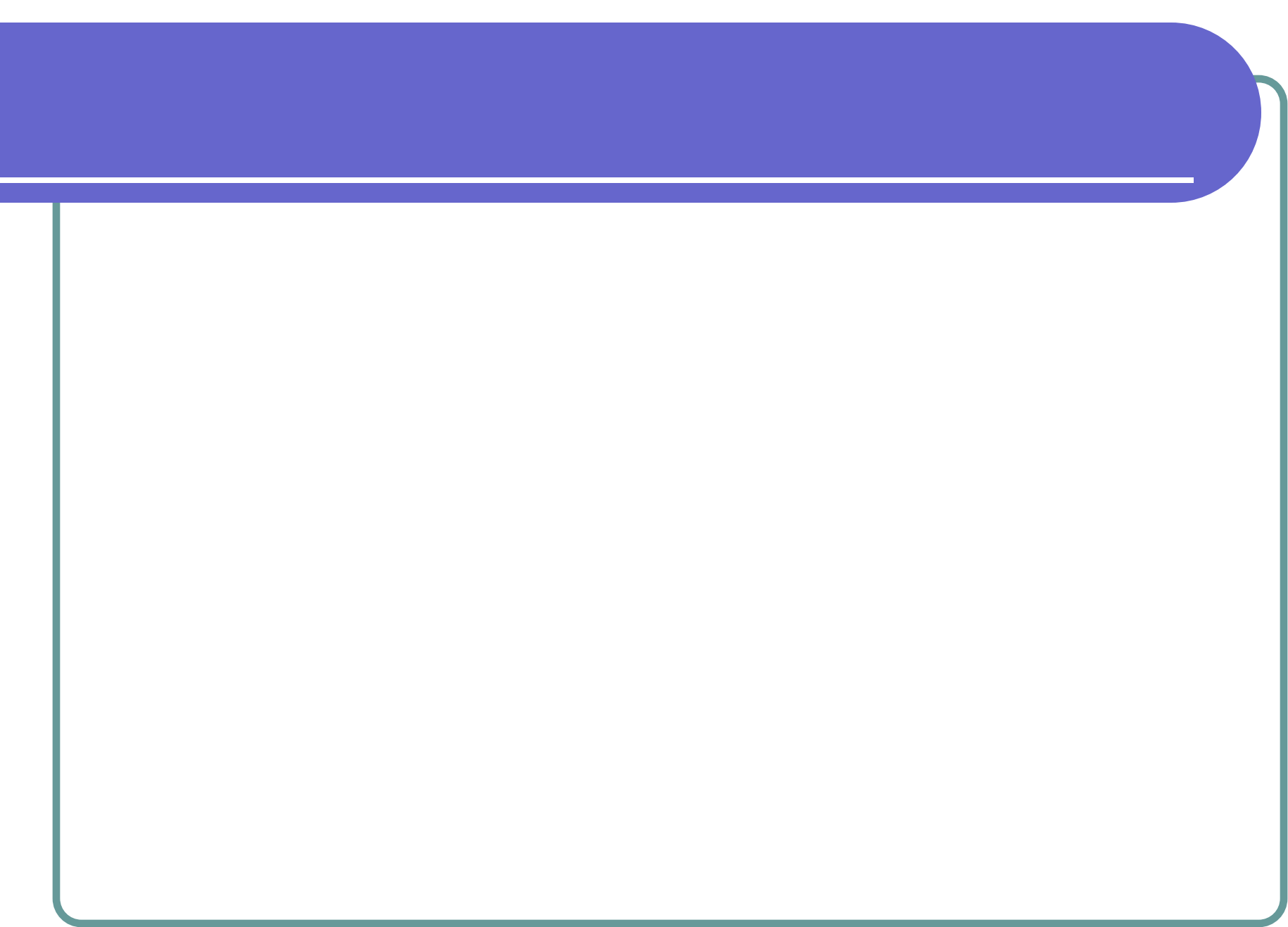
Почему мокрое бельё развешивают, а не сушат в стопке?

Выводы:

- Внутренняя энергия испаряющейся жидкости изменяется. Как?
- С внутренней энергией С внутренней энергией тела тесно связана температура - при испарении она изменяется. Как?
- Если нет притока энергии к жидкости извне, испаряющаяся жидкость

Выводы:

- Чтобы испарение жидкости происходило без изменения температуры, жидкости необходимо сообщать энергию.
- Если испарение жидкости сопровождается поглощением энергии – это процесс
- Конденсация пара происходит с выделением энергии.



РЕФЛЕКСИЯ

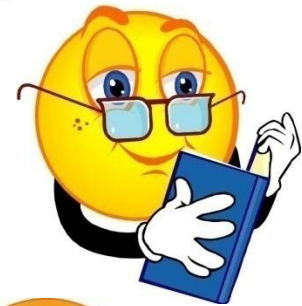
1. Урок полезен, все понятно!



2. Лишь кое-что чуть-чуть не ясно!



3. Еще придется потрудиться!



4. Да, трудно всё-таки учиться!

