

Испарение и конденсация. Насыщенные и ненасыщенный пар. Кипение. Влажность

Работу выполнила

Бреус Ольга

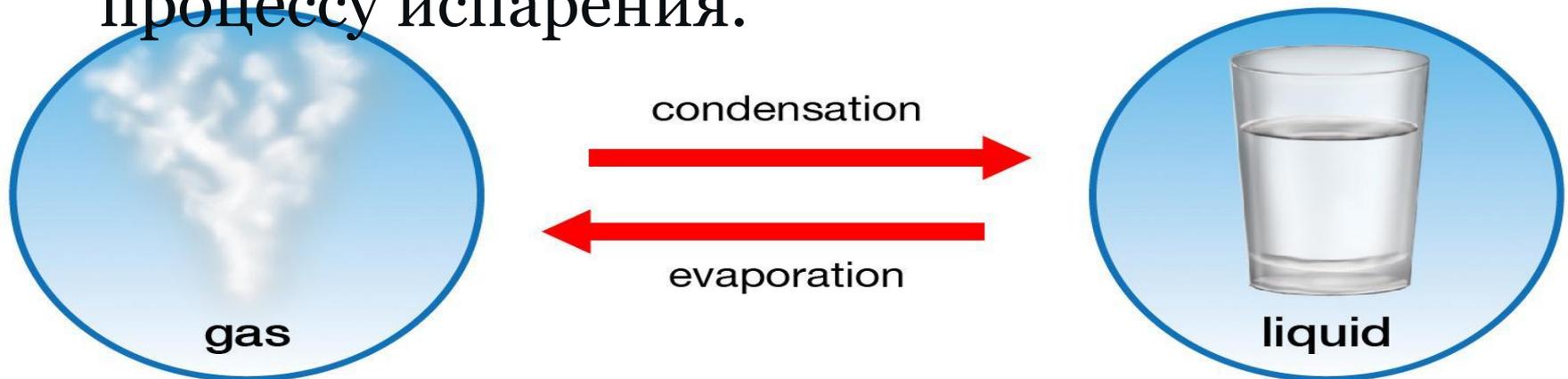
ученица 10 «Б» класса

Введение

- Любое вещество при определенных условиях может находиться в различных агрегатных состояниях – твердом, жидком и газообразном. Переход из одного состояния в другое называется **фазовым переходом**. Испарение и конденсация являются примерами фазовых переходов.

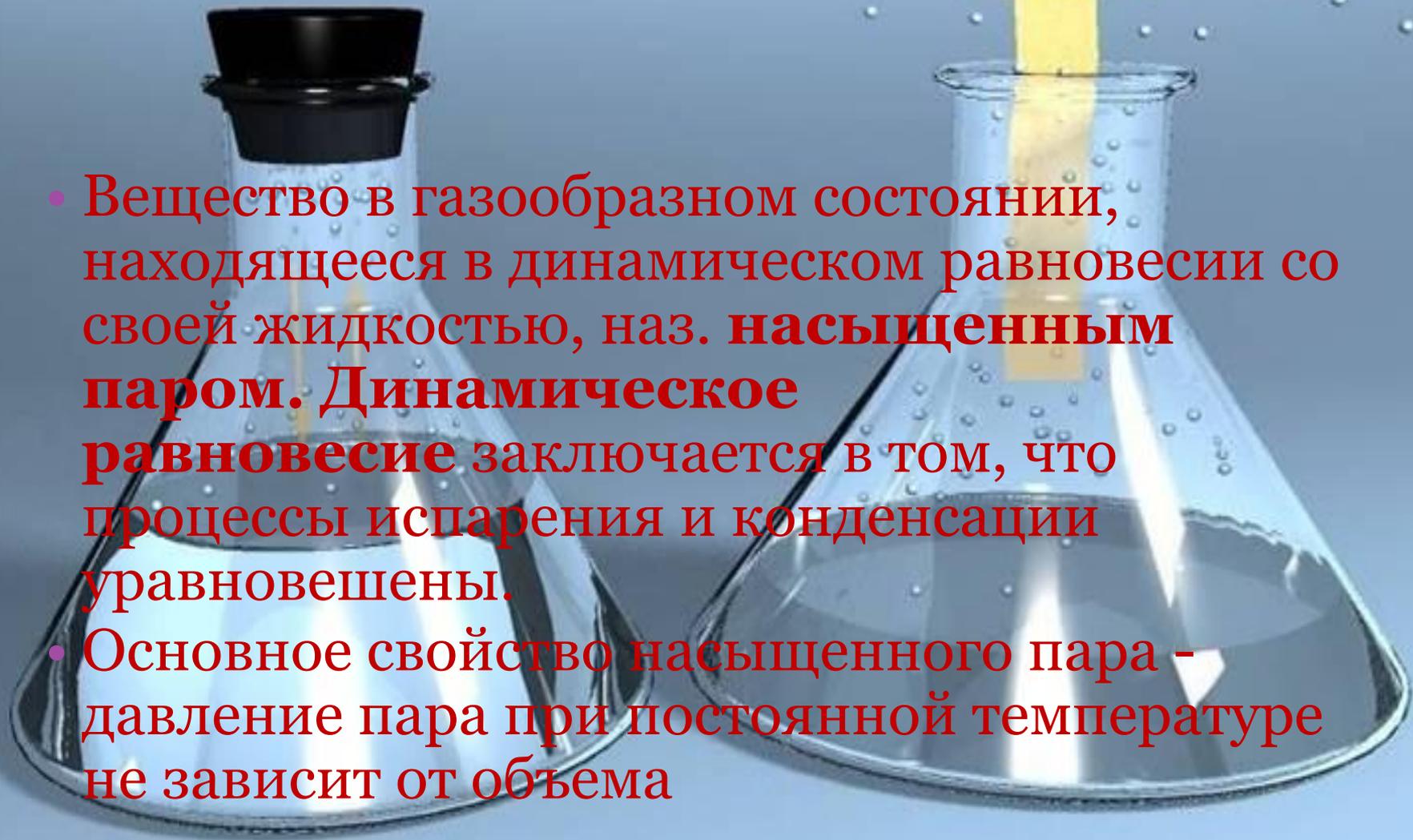
ИСПАРЕНИЕ И КОНДЕНСАЦИЯ

- **Испарением** называется фазовый переход из жидкого состояния в газообразное. С точки зрения МКТ, испарение – это процесс, при котором с поверхности жидкости вылетают наиболее быстрые молекулы
- **Конденсация** – это процесс, обратный процессу испарения.



НАСЫЩЕННЫЙ И НЕНАСЫЩЕННЫЙ ПАР

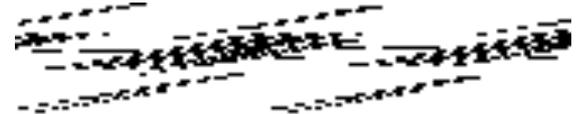
- Вещество в газообразном состоянии, находящееся в динамическом равновесии со своей жидкостью, наз. **насыщенным паром**. **Динамическое равновесие** заключается в том, что процессы испарения и конденсации уравновешены.
- Основное свойство насыщенного пара - давление пара при постоянной температуре не зависит от объема



КИПЕНИЕ



- **КИПЕНИЕ**- процесс активного парообразования во всем объеме жидкости. Сопровождается образованием и ростом пузырьков пара внутри жидкости.
- Кипение происходит:
 1. во всем объеме,
 2. при постоянной температуре
- Температура кипения определяется:
 1. свойствами жидкости
 2. внешними условиями (давлением).



ВЛАЖНОСТЬ

- **ВЛАЖНОСТЬ. ВОЗДУХА** - величина, характеризующая содержание водяных паров в воздухе.
- **АБСОЛЮТНУЮ влажность** измеряют плотностью водяного пара в воздухе
- **ОТНОСИТЕЛЬНАЯ влажность** показывает, сколько процентов составляет абсолютная влажность от необходимой для насыщения воздуха при данной температуре

Спасибо за внимание

