



Агрегатные состояния вещества. Строение твердых, жидких и газообразных тел

Урок в 7 классе

**Учитель физики МОУ «СОШ №10»
Лавренюк Александр Николаевич**

Тип урока: сообщение новых знаний.

Цели урока:

- дать понятие агрегатного состояния вещества;
- объяснить свойства твердых тел, жидкостей и газов;
- ознакомить с основными положениями МКТ;
- развивать познавательную активность и логическое мышление учащихся.



План урока:

- Агрегатные состояния вещества;
- Свойства газообразных тел;
- Свойства жидких тел;
- Свойства твердых тел;
- Основные положения МКТ;
- Решение кроссворда.



**не обладает
ни собственной
формой,
ни собственным
объемом**



**обладает
собственным
объемом,
но не обладает
собственной формой**



**обладает
и собственным
объемом,
и собственной
формой**

Чаще всего сразу в трех агрегатных состояниях встречается вода: лед – это вода в твердом агрегатном состоянии.



**При таянии льда вода переходит из
твёрдого агрегатного состояния в жидкое.**



Затем вода испаряется. Водяной пар – это вода в газообразном агрегатном состоянии.



Газообразные тела

- Все вещества состоят из мельчайших частиц – молекул. При переходе из одного агрегатного состояния вещества к другому молекулы не меняются. Меняется их упаковка или, как говорят физики, «агрегация» (от лат. *agregō* – присоединять). Отсюда и происходит название «агрегатное состояние», т.е. способ упаковки молекул в веществе.



Расстояние между молекулами в газе много больше размера самих молекул. Благодаря этому молекулы газа могут свободно передвигаться и заполнять все предоставленное им пространство.

Жидкие тела

- В жидкости молекулы упакованы более плотно, чем в газе. Они движутся так, что среднее расстояние между ними не меняется. Благодаря этому жидкость имеет постоянный объем.



Молекулы в жидкости
не создают
прочных связей,
поэтому жидкое
тело может легко менять
форму.

Жидкость принимает
форму сосуда,
в которой она налита.

- В твердом теле среднее расстояние между молекулами не намного отличается от расстояния между молекулами в жидкости. Как правило, это расстояние меньше, но бывают исключения (например, во льду расстояние между молекулами больше, чем в воде).



Однако в твердом теле молекулы образуют друг с другом прочные связи, поэтому твердые тела имеют собственную форму. Твердые тела характеризуются такими параметрами, как твердость, хрупкость, эластичность и др.

Главное.

- **Газообразным** называется агрегатное состояние вещества, при котором оно не обладает ни собственной формой, ни собственным объемом.
- **Жидким** называется агрегатное состояние вещества, при котором оно обладает собственным объемом, но не обладает собственной формой.
- **Твердым** называется агрегатное состояние вещества, при котором оно обладает и собственной формой, и собственным объемом.

Основные положения молекулярно-кинетической теории (МКТ) вещества

1. Все тела состоят из частиц.
2. Частицы вещества непрерывно и беспорядочно движутся.
3. Частицы вещества взаимодействуют друг с другом.



Решите кроссворд

1				Это вещество нужно для мытья рук и тела					
2				Вещество, необходимое для жизни					
3				Этот газ нужен для очистки воды					
4				Важнейшее питательное вещество					
5								Газ, нужный для дыхания	
6					Он используется для приготовления маринадов				
7				Твердая вода					
8				Вещество, которое есть в воздухе					



The конец

Спасибо за внимание

22 декабря 2007г.

г.Когалым

А.Н.Лавренюк