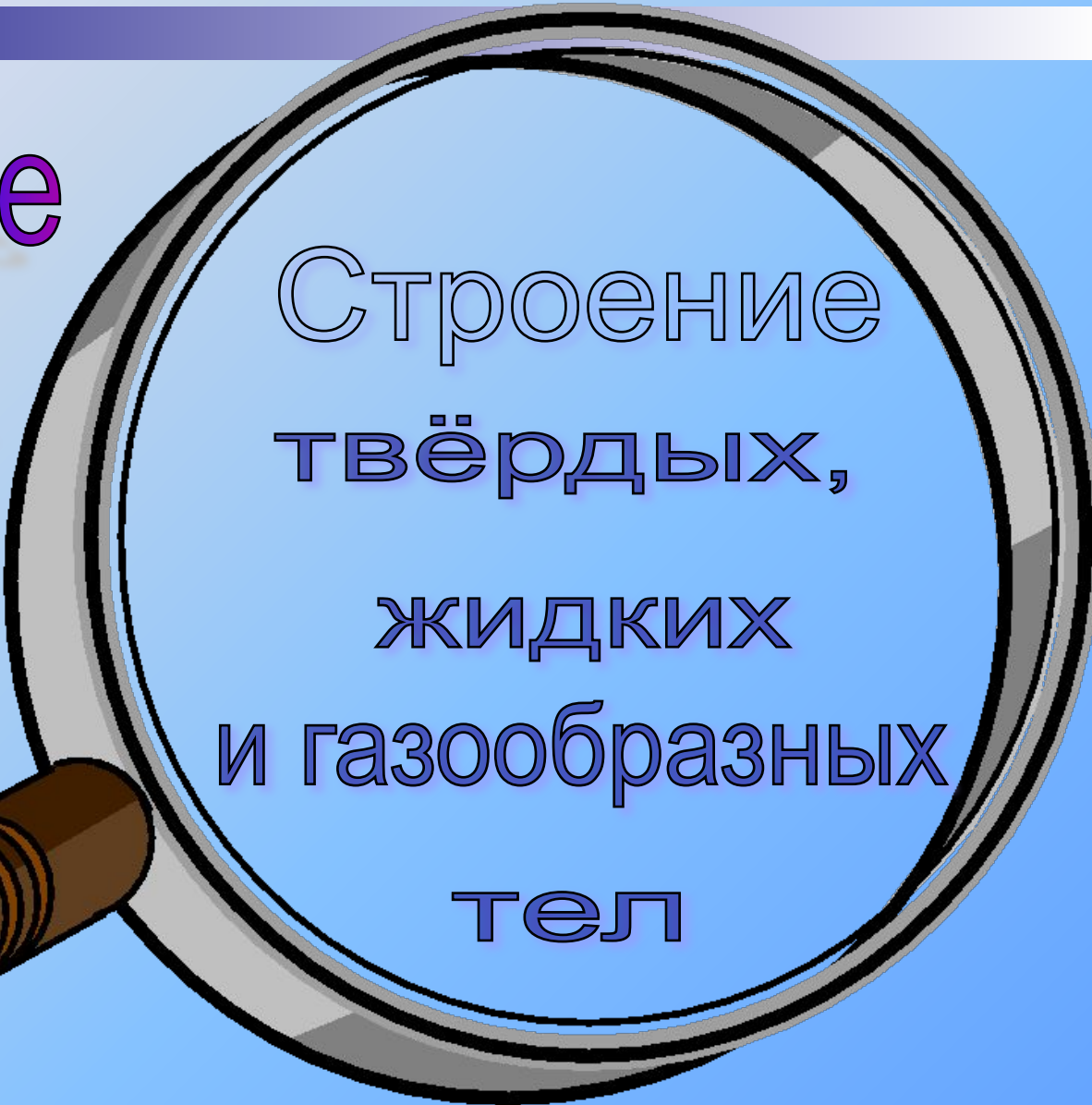




# Агрегатные состояния вещества



Строение  
твёрдых,  
жидких  
и газообразных  
тел

Физика, 7 класс



**С детства окружают нас  
тела,  
Состоят они из  
вещества.**

**Всех веществ не знаем  
мы,  
Но водою все  
окружены.**

**В атмосфере, в реках и  
в морях,  
В супе, в чашке чая, в**



и газообразной

Твёрдой,

Вода бывает разной:

жидкой

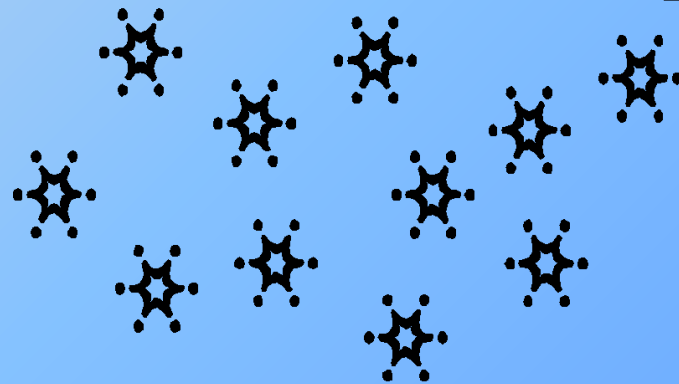


# Агрегатное состояние воды - твёрдое

Если минус на дворе,  
Значит, **хрупкой** быть воде.

В мире холода вода  
Бывает твёрдою всегда.  
Иней, снег, сосульки, град -  
Каждый им бывает рад.

Из **кристалликов** вода,  
Если твёрдая она.  
Тело **сохранит объём**,  
**Форму** тоже - всё при нем.



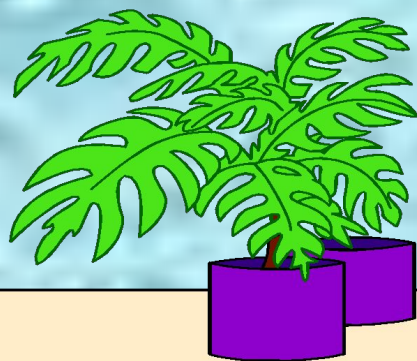
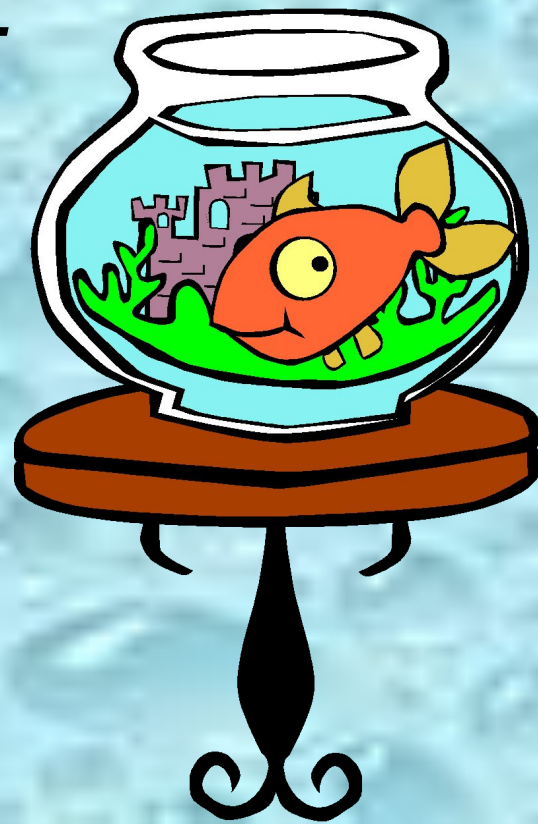
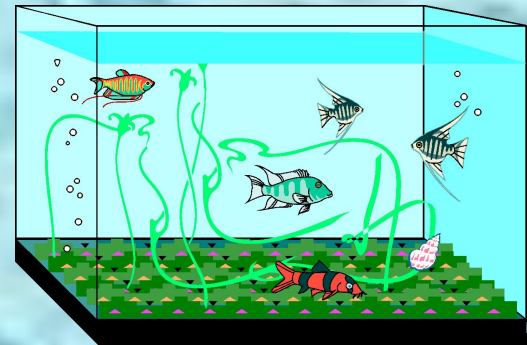
# Агрегатное состояние воды - жидкое

Жидкость **текуча**, из жизни мы знаем,

Так как в сосуды её наливаем.

При **постоянном объёме** вода

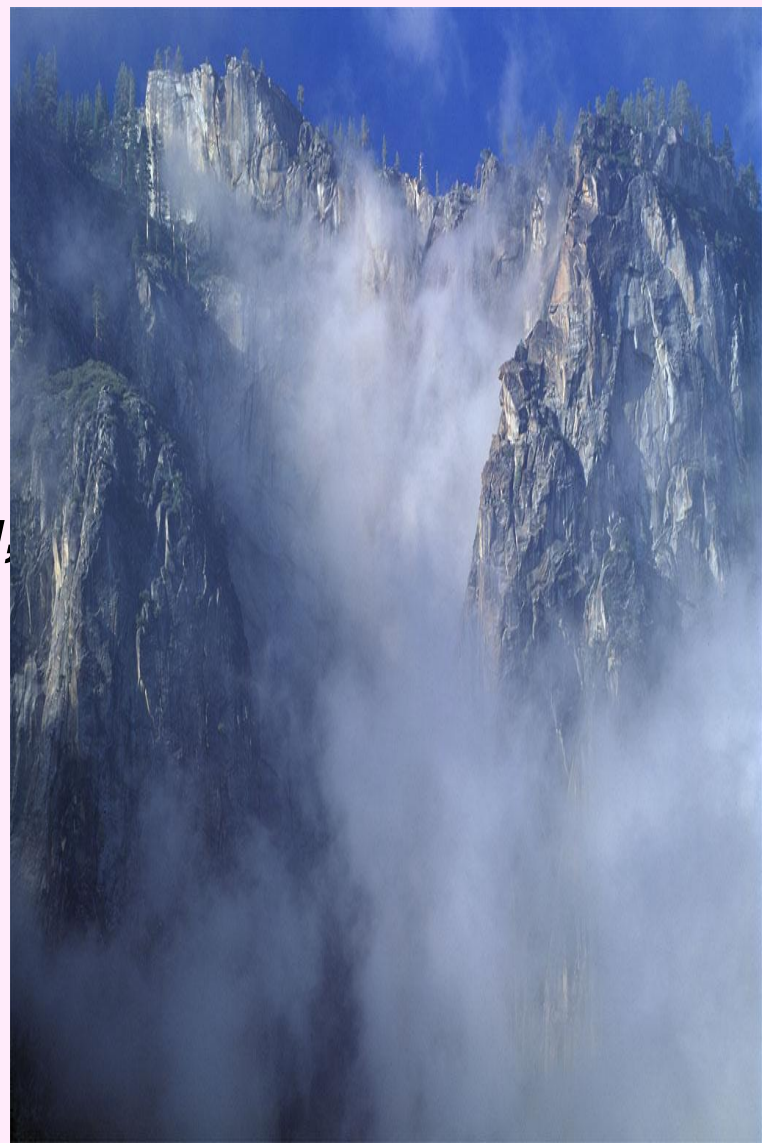
**Форму сосуда** имеет всегда.



# Агрегатное состояние воды-газообразное

*Если стал сосуд большим,  
Помещение – другим,  
Форма и объём у газа  
Изменяются здесь сразу!  
Увеличится сосуд-  
Места нет без газа тут.*

***Сжать** весь газ **легко** мы сможем,  
Силу малую приложим.  
Интересен газ любой,  
Не сравнишь его с водой.  
**Нет ни формы, ни объёма** -  
Не удержишь его дома.*







*Не одна вода в природе:  
Оглянись кругом.  
Про другие вещества  
Вы поверите с трудом:*

**твёрдый кислород,  
жидкий алмаз,  
газообразная ртуть.**

*Здесь написана не сказка,  
Это правда, а не ложь.  
Объясняется всё просто,  
Да ты сам сейчас поймёшь.*

**Сталь тверда, но при нагреве  
Станет жидкой, как вода.  
Даже пар стальной над нею  
Наблюдается тогда.**



При температуре **1535<sup>0</sup>С** сталь становится **жидкой**  
При обычных условиях сталь – **твёрдое** вещество



При **-193°C**  
кислород  
становится  
**жидким.**

При **-219°C**  
кислород  
превращается в  
**твёрдое тело.**

Кислород бывает твёрдым,  
Жидким тоже может быть.  
Но на практике, поверьте,  
Это нам не получить.

При обычной  
температуре кислород  
бывает **газообразным.**

Любое вещество

может быть

твёрдым,

жидким,

газообразным.

Это агрегатные состояния вещества



Строение

твёрдых,

жидких

и газообразных

тел





1745 год

Михаил Васильевич Ломоносов  
разграничил понятия *атом* и  
*молекула*.

## По современной терминологии

Молекула – наименьшая  
частица вещества.

Атом – наименьшая частица  
химического элемента.

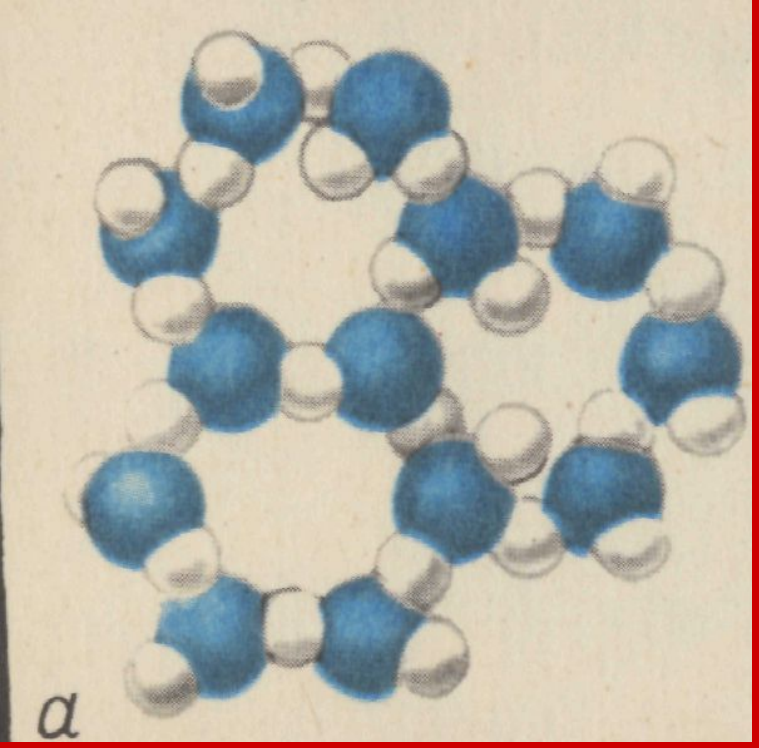
Молекулы состоят из атомов.

# **Основные положения молекулярно-кинетической теории строения вещества.**

**Все вещества состоят из  
мельчайших частиц: молекул и  
атомов.**

**Частицы вещества непрерывно  
и хаотически движутся.**

**Частицы вещества  
взаимодействуют друг с другом.**

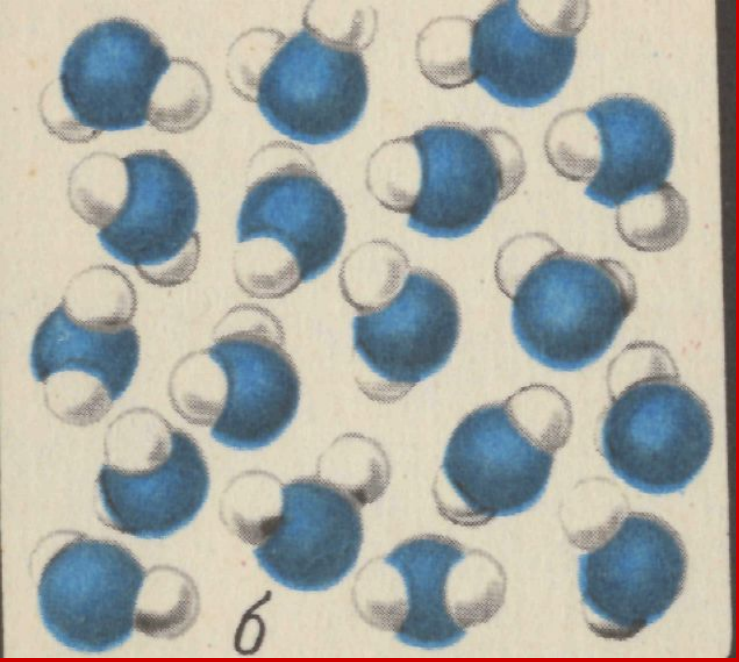


**Твёрдые тела  
в обычных условиях  
сохраняют и объём,  
и форму.**

*Каждая частица  
совершает  
колебания около  
определённого  
положения  
равновесия и не  
уходит от этой  
точки.*

*Свойства твёрдых тел  
объясняются тем, что  
молекулы расположены  
почти вплотную друг к  
другу, поэтому велико  
притяжение между  
молекулами.*

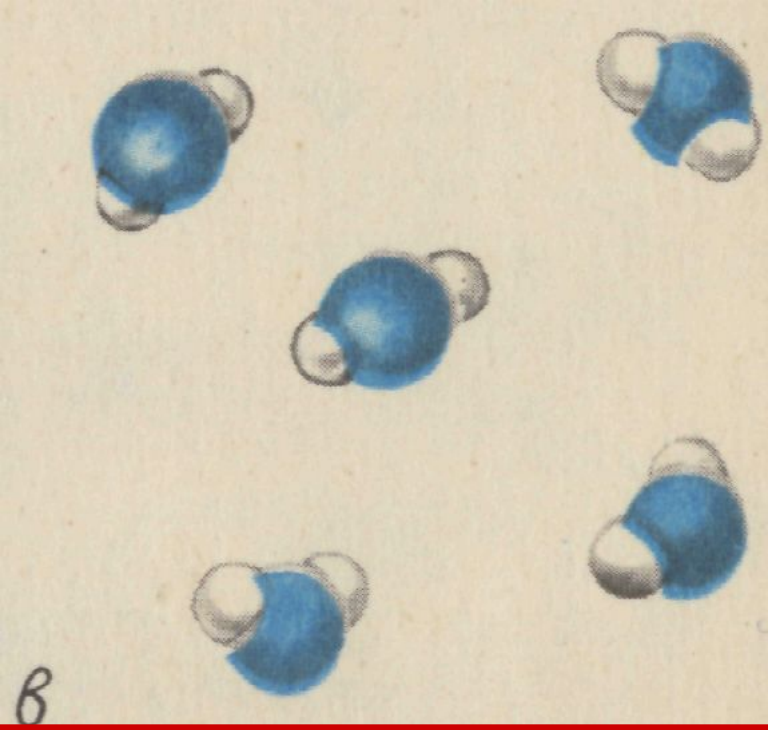




**Жидкости мало сжимаемы. В условиях действия силы тяжести принимают форму сосуда, в котором находятся. Объём жидкости постоянен**

*Молекулы не расходятся на большие расстояния друг от друга, но могут перемещаться по всему объёму жидкости.*

*Свойства жидкостей объясняются тем, что расстояние между молекулами жидкости меньше размеров молекул, поэтому объём постоянен, но форму сохранить не могут.*



**Газы легко сжимаемы,  
не имеют собственной  
формы и постоянного  
объёма.**

Молекулы движутся  
по всем  
направлениям,  
изменяя направление  
движения при  
соударениях.

*Свойства газов  
объясняются тем, что  
расстояния между  
молекулами намного больше  
самих молекул, поэтому  
молекулы слабо  
притягиваются друг к другу.*



Лёд, вода и пар над нею -



Это вещество одно.



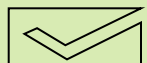
Значит, в нём молекулам



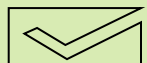
Измениться не дано.



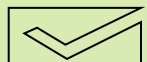
В разных агрегатных видах



Бег частиц иной,



Положение другое -



Вот ответ простой.



**Пусть молекул не видим  
В микромире их скрытом,  
Пусть беззвучен их маленький мир,  
Во Вселенной огромной  
Из частичек всё скромных.  
Состоит из молекул весь мир!**

**Припев:**

**Я познаю мир молекул,  
И познают все друзья.  
Состоим мы из молекул,  
Знаю точно я!  
Нам волшебник не нужен,  
Мы с учебником дружим,  
Нам расскажет учебник про всё.  
Про молекулы тоже  
Нам не скажет прохожий.  
На уроках узнаем мы всё.**

**Припев.**





Спасибо за внимание!