

Агрегатные состояния вещества

Демонстрационный материал к
уроку по теме: *Агрегатные
состояния вещества*

Вещества могут находиться в
трех агрегатных состояниях-
твердом, жидком и газообразном.
Рассмотрим это на примере воды.



Вода



Вода

Лед, иней, град,
снег
(твердое
состояние)

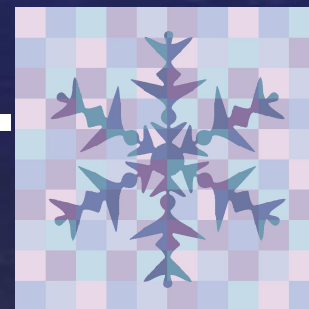
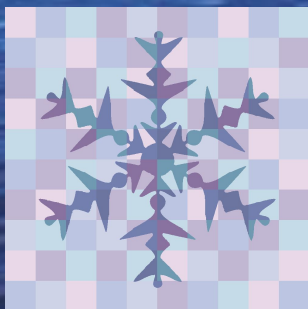
Вода
(жидкое
состояние)

Пар
(газообразное
состояние)

Свойства вещества

- Твердое состояние
- Жидкое состояние
- Газообразное состояние

В этом состоянии тело в обычных условиях трудно сжать или растянуть. В отсутствии внешних воздействий оно сохраняет свою форму и объем. Сильное притяжение между молекулами.



В этом состоянии вещество в обычных условиях принимает форму сосуда, в котором находится, а в условиях невесомости жидкость характеризуется своей собственной – сферической формой. В отличие от формы объем жидкости изменить практически невозможно.

Газ не имеет своего
собственного объема и не
обладает собственной
формой. Он всегда заполняет
всю представленную ему
емкость. Например:
освежитель воздуха.
Так как силы взаимодействия
между молекулами(атомами)
очень малы.