

# **Состояния вещества и объяснение их на основе молекулярного строения**

- Я знаю

---

---

- Я умею

---

---

- Я хочу научиться

---

---



Что общего и чем  
отличаются рисунки?  
Что вы можете  
сказать о каждом из  
них?

Какой формулой  
обозначается вода?

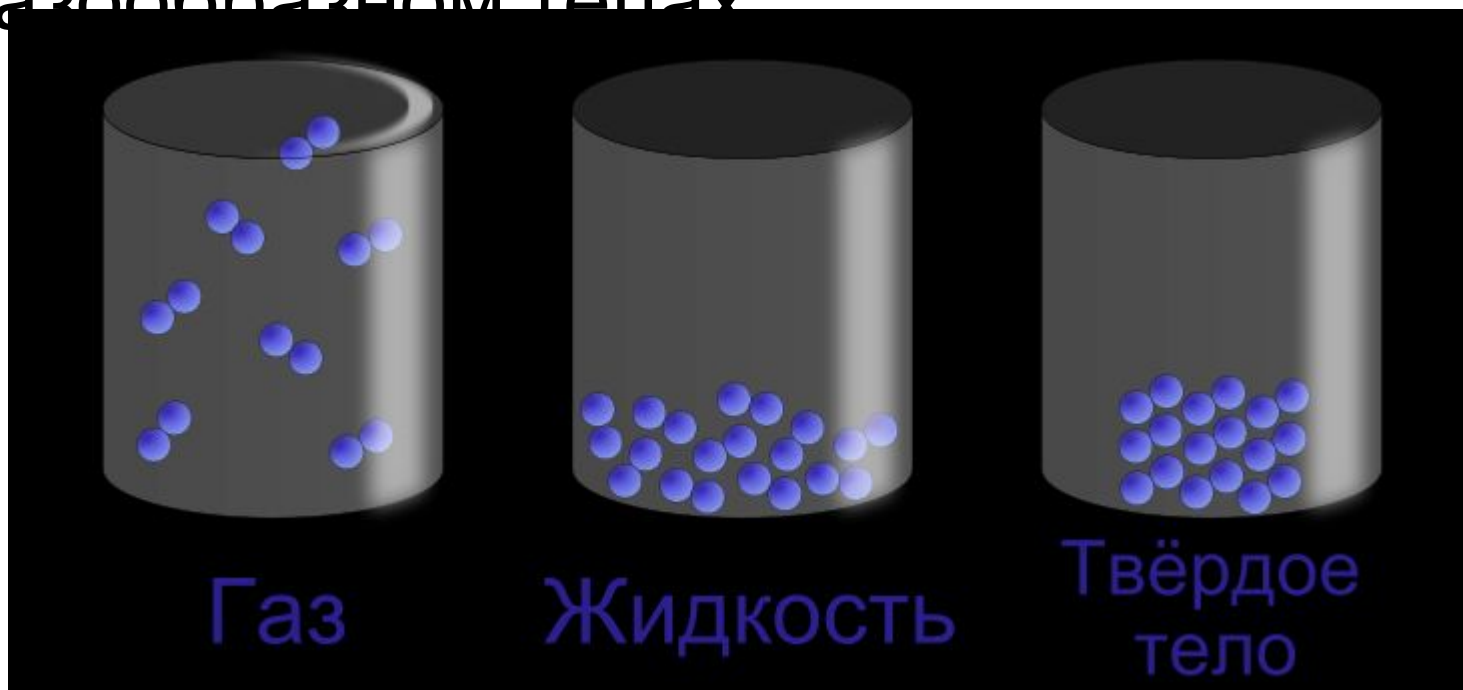


- Вода – самое удивительное и распространенное соединение, источник жизни на Земле и условие её существования, в том числе залог здоровья и активной деятельности человека. Чем глубже ученые постигали природу воды, тем больше убеждались в необычности ее свойств, в особенности ее структуры.

- Помните, как выглядит молекула воды и изобразите её в тетради.
- Молекулы пара и льда тоже состоят из одного атома кислорода и двух атомов водорода.
- Тогда почему же в одном случае вещество газообразное, а в другом – жидкое, в третьем – твердое?

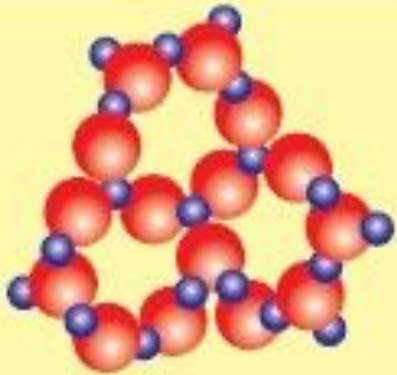


- Теперь посоветовавшись в парах попробуйте нарисовать положения молекул в жидком, твердом и газообразном телах

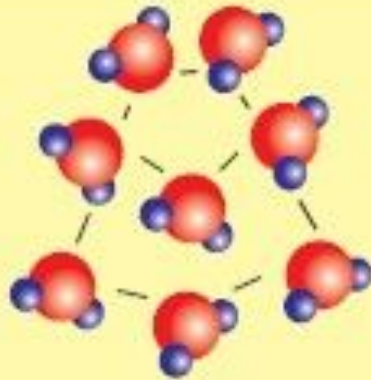


Свойства вещества	Газ	Жидкость	Твёрдое тело
Форма			
Объём			
Строение молекул			
Скорость молекул			

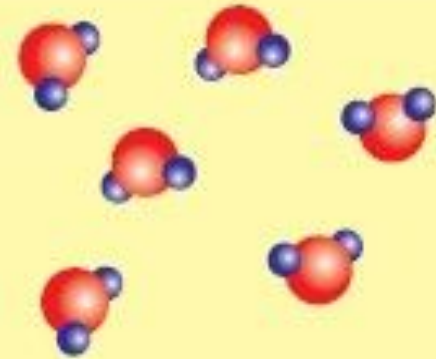




Лед



Вода



Пар

**Наличие промежутков между молекулами доказывает дискретное строение вещества.**

# Групповая работа

1. Ряд: Объясните процесс отвердевания жидкости (кристаллизация).
2. Ряд: Объясните процесс плавления твёрдого тела.
3. Ряд: Объясните процесс парообразования жидкостей.

# Рефлексия

- Я узнал:

---

---

- Я научился:

---

---

- Я получил возможность научиться

---

---