

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?

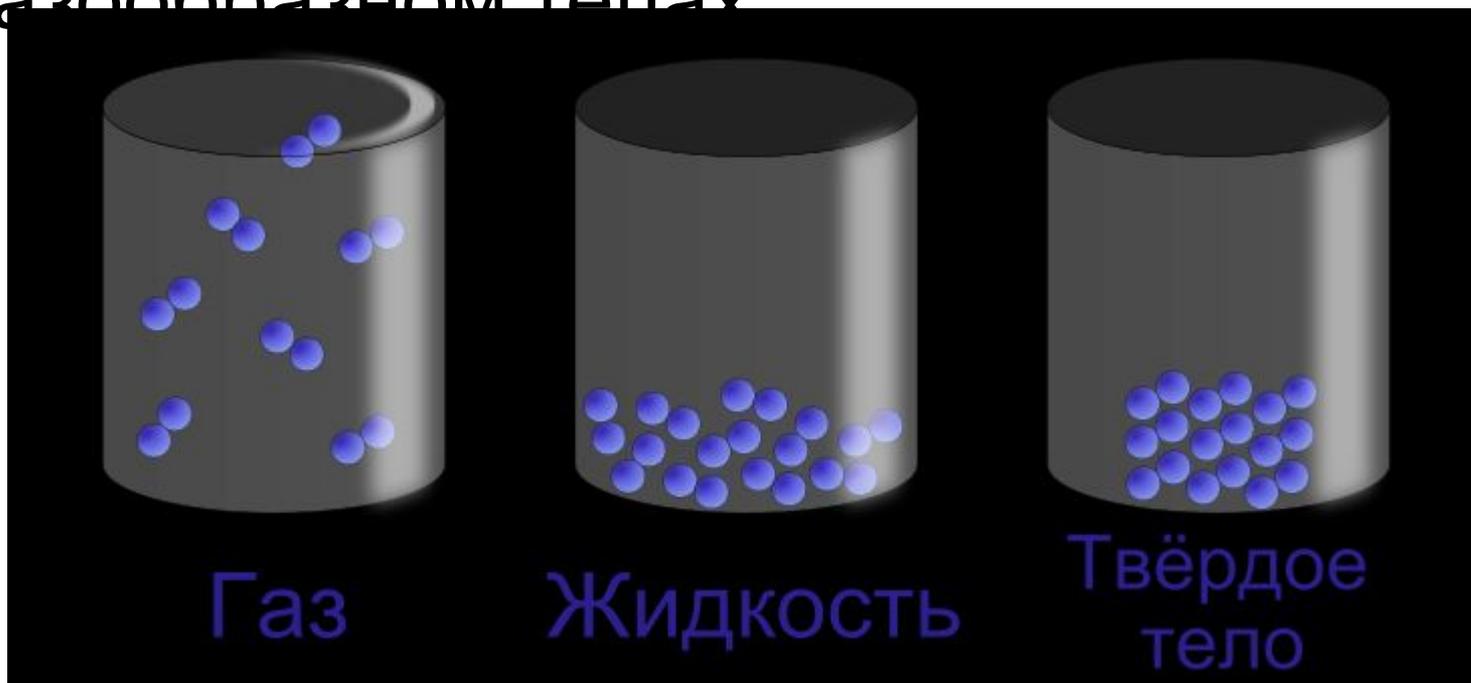
Какой формулой
обозначается вода?



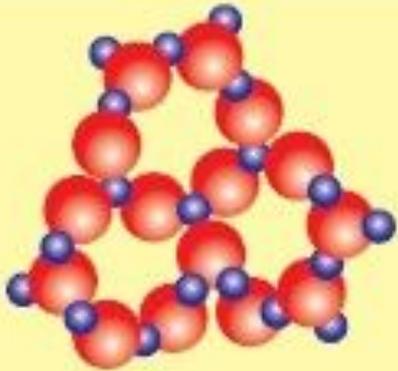
- Вода – самое удивительное и распространенное соединение, источник жизни на Земле и условие её существования, в том числе залог здоровья и активной деятельности человека. Чем глубже ученые постигали природу воды, тем больше убеждались в необычности ее свойств, в особенности ее структуры.

- 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?

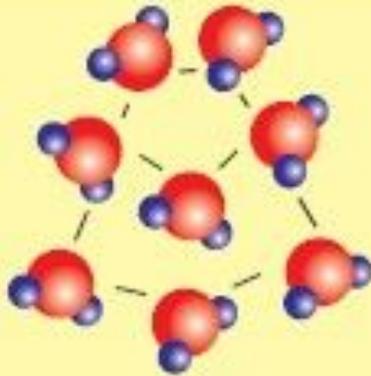
- Теперь посоветовавшись в парах попробуйте нарисовать положения молекул в жидком, твердом и газообразном телах



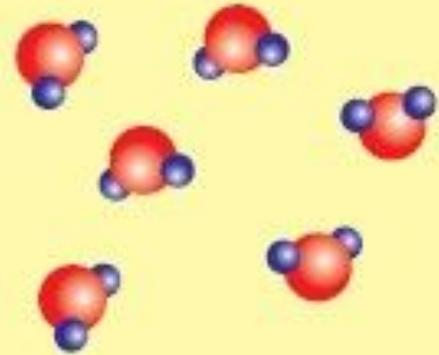
Свойства вещества	Газ	Жидкость	Твёрдое тело
Форма			
Объём			
Строение молекул			
Скорость молекул			



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
