

Оценивание самостоятельной работы

Всего заданий 17:

Выполнено правильно 15-17=оценка 5

Выполнено правильно 9-14=оценка 4

Выполнено правильно 8-7=оценка 3

Выполнено правильно менее 7=оценка 2



физическими телами

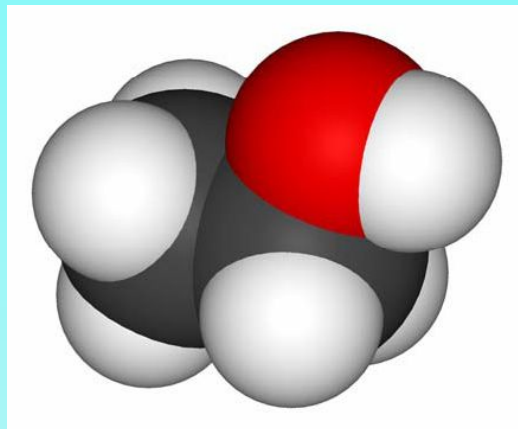




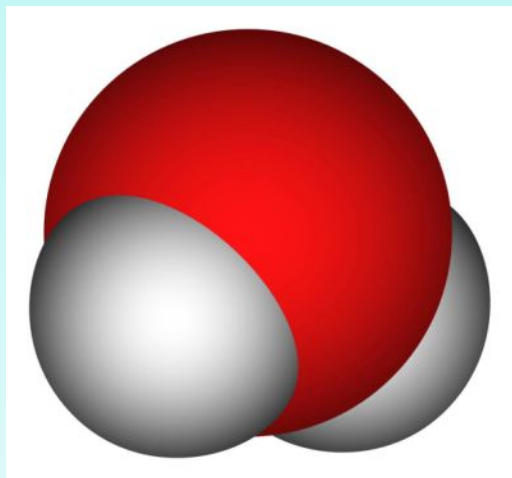
Всё то, из чего состоят
физические тела,
называют

Из чего состоят вещества?





Строение вещества



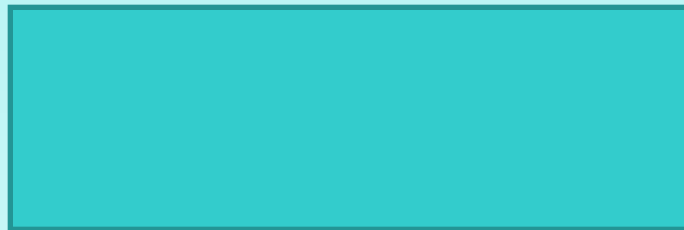
подготовила:
учитель физики БСОШ
Бадмаева Юлиана Юрьевна



Из чего же состоят вещества?

ВЫВОД:

любое вещество состоит



**Между этими частичками
существует**





**Т.е. уменьшаем объем
воздуха**



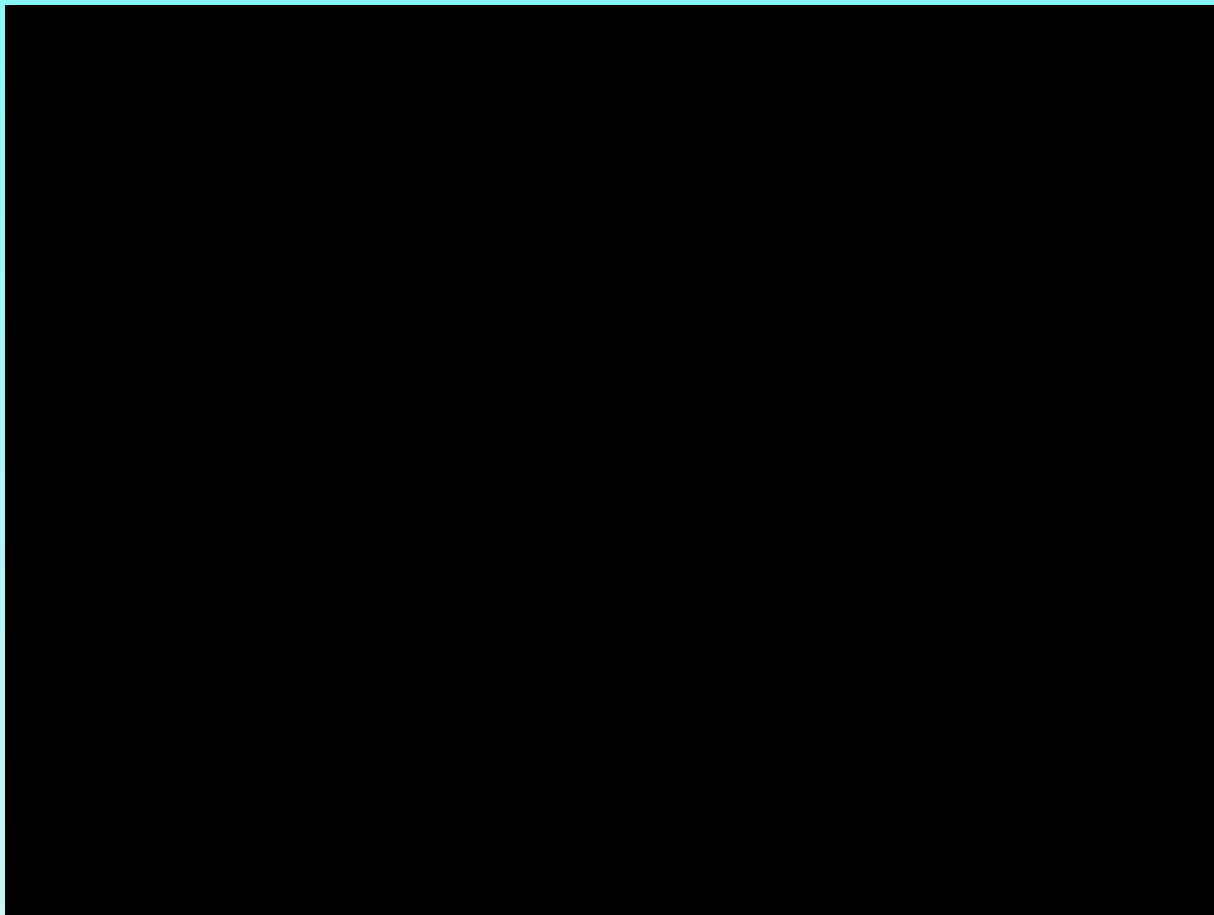
**увеличиваем длину
резинку**

**В первом случае мы сжимали предмет,
во втором случае растягивали его**

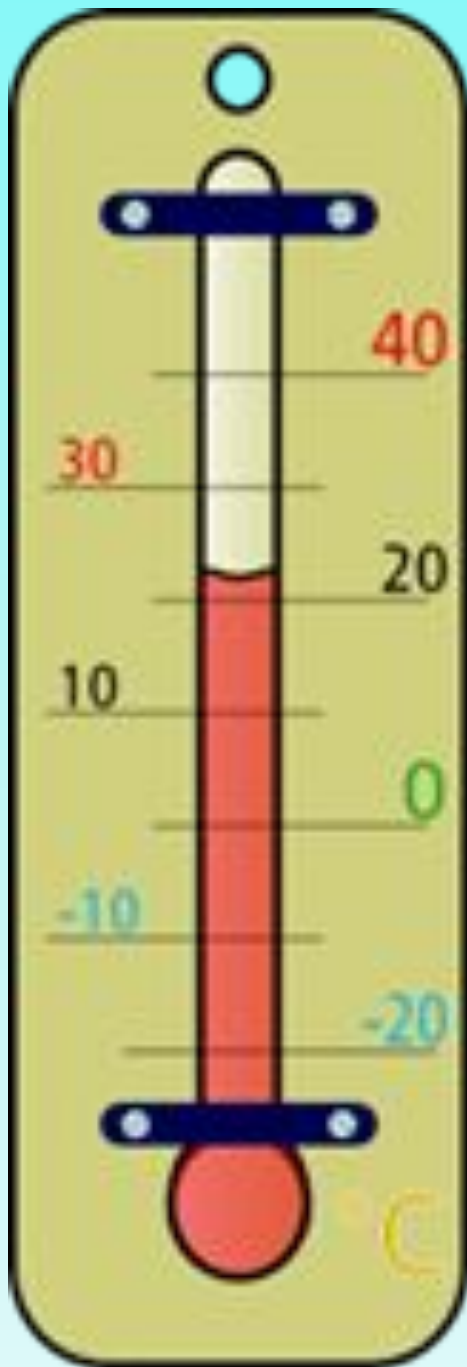
ВЫВОД ИЗ ПРИМЕРОВ:

**между частицами вещества
есть промежутки**

**Тела изменяют свой объем за
счет уменьшения или
увеличения промежутков между
частичками**



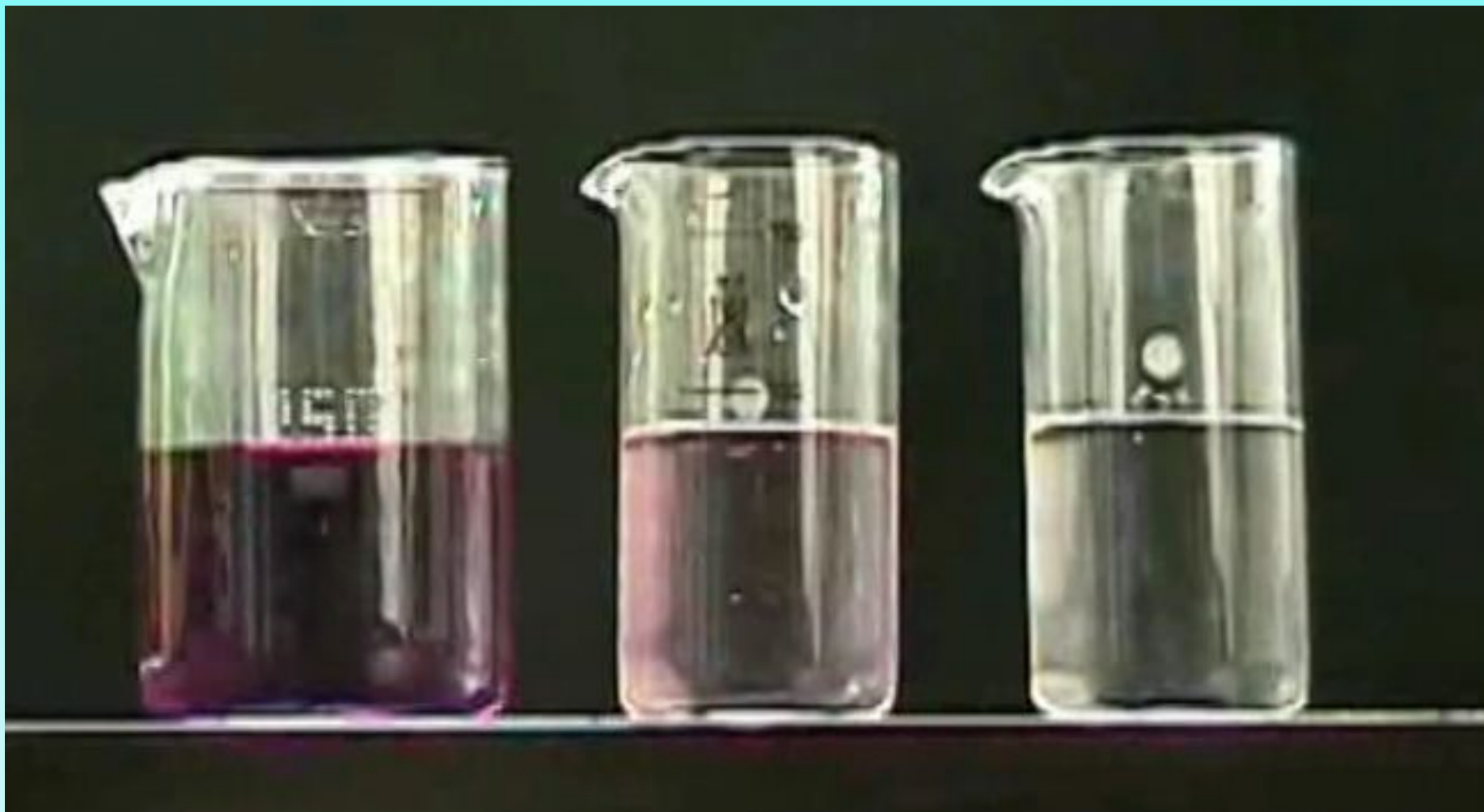
При изменении температуры промежутки между частицами изменяются, следовательно изменяется объем твердого тела. При нагревании объем увеличивается, при охлаждении уменьшается



При повышении температуры спиртовой раствор в шарике и столбике термометра расширяется (увеличивается объем, так как увеличивается расстояние между частицами, из которых раствор состоит

Почему мы не видим частиц, из которых состоят вещества?





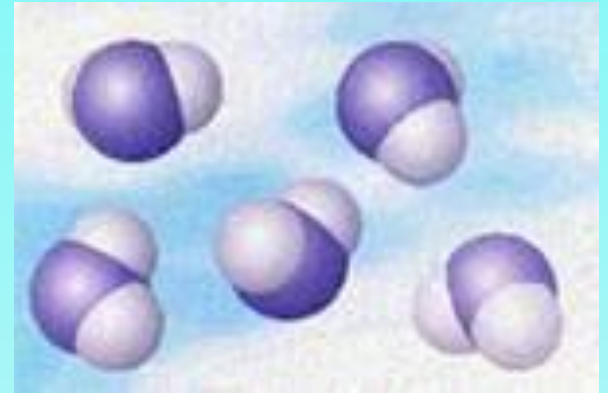
При многократном разбавлении раствора красителя (марганцовки) водой окраска все равно сохраняется

Следовательно, частицы из которых состоят вещества (красителя)

ВЫВОДЫ:

- 1) все вещества состоят из
- 2) между частицами есть
- 3) промежутки между частицами могут изменяться:
- 4) размеры частиц очень а их количество

**Частицы, из которых
состоит вещество,
называют молекулами**

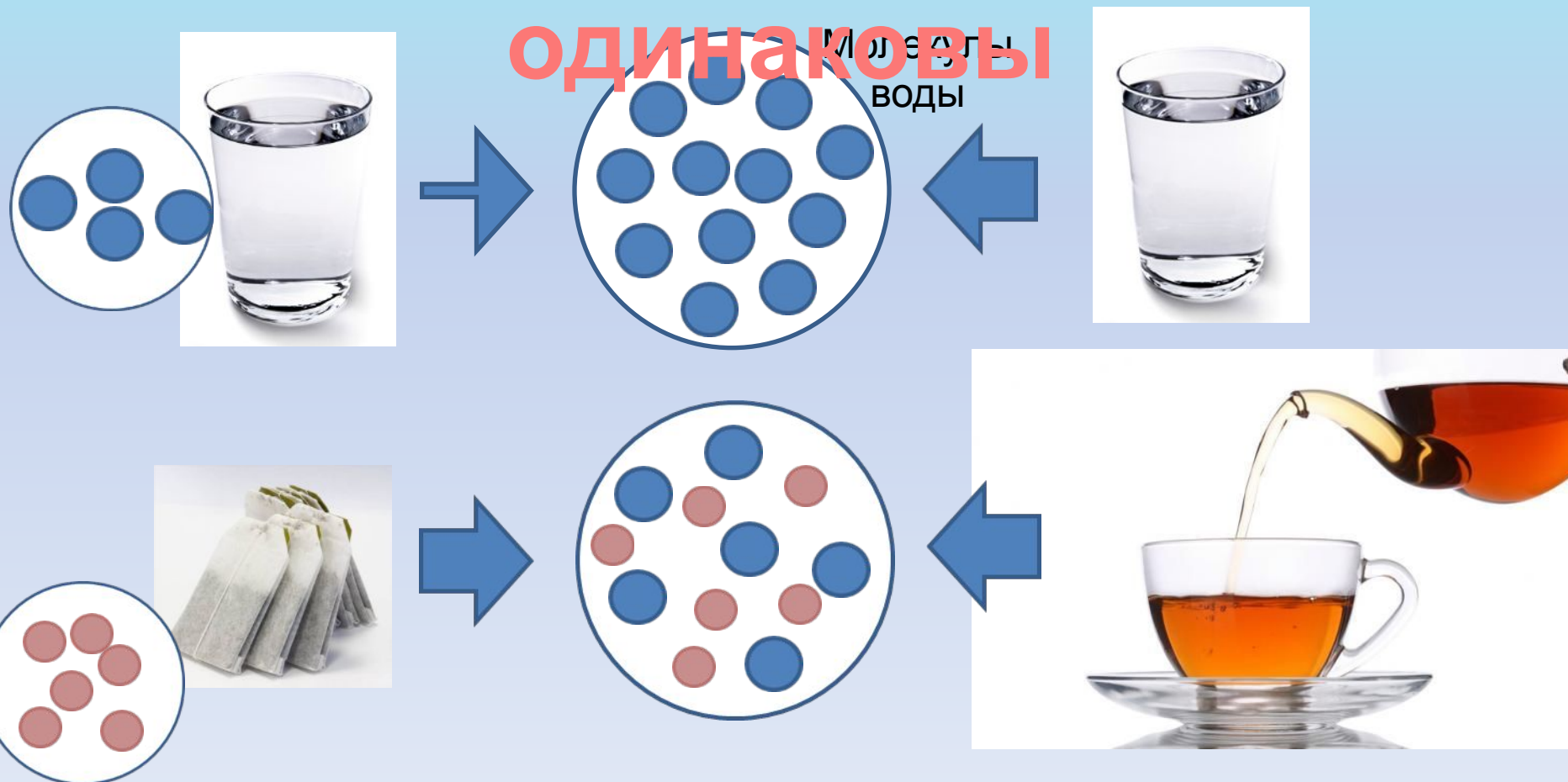


Молекула вещества – мельчайшая частица
данного вещества

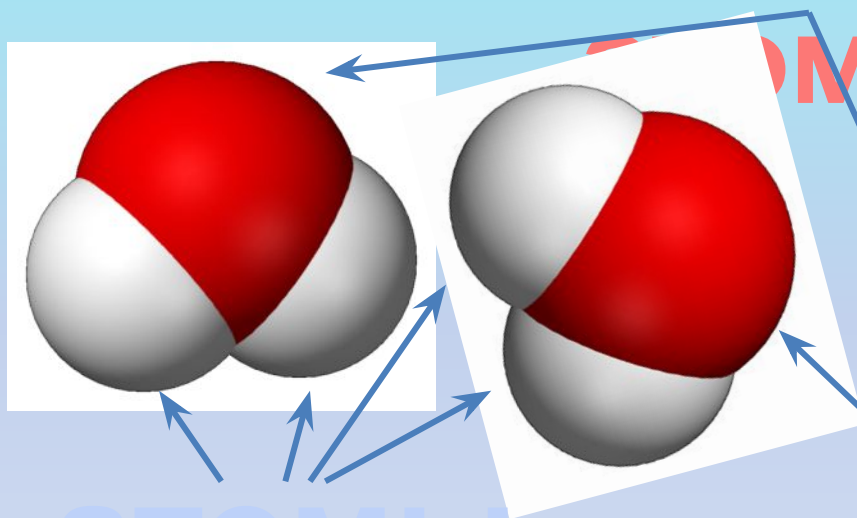
Самая малая частица воды –

Самая малая частица сахара –

Молекулы разных веществ различны, а молекулы одного и того же вещества



Молекулы состоят из еще более мелких частиц -



атомы

атом

водород

кислород

а

а

Атом в переводе с древнегреческого
означает «неделимый»

Атомы принято обозначать символами

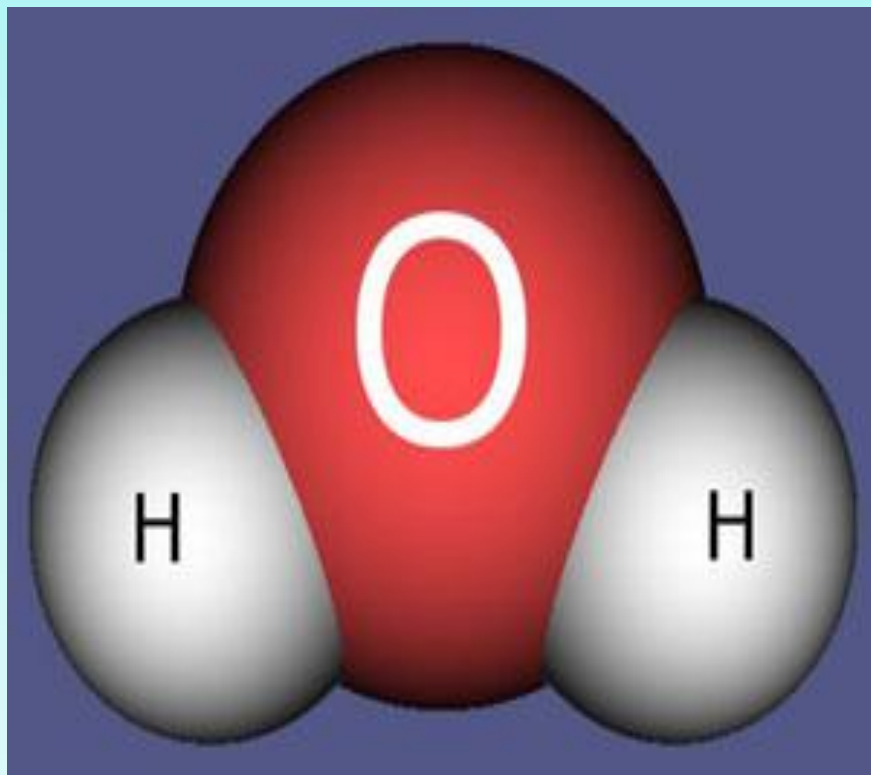
«O» - атом кислорода

«H» - атом водорода

Молекула воды –
 H_2O

2 атома
водорода

1 атом
кислорода

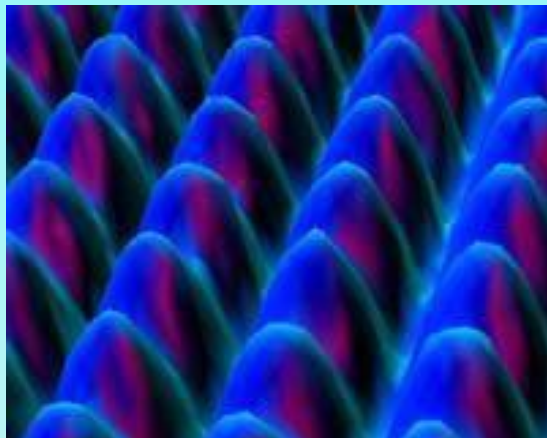


Можно ли увидеть молекулы?



Изображения атомов

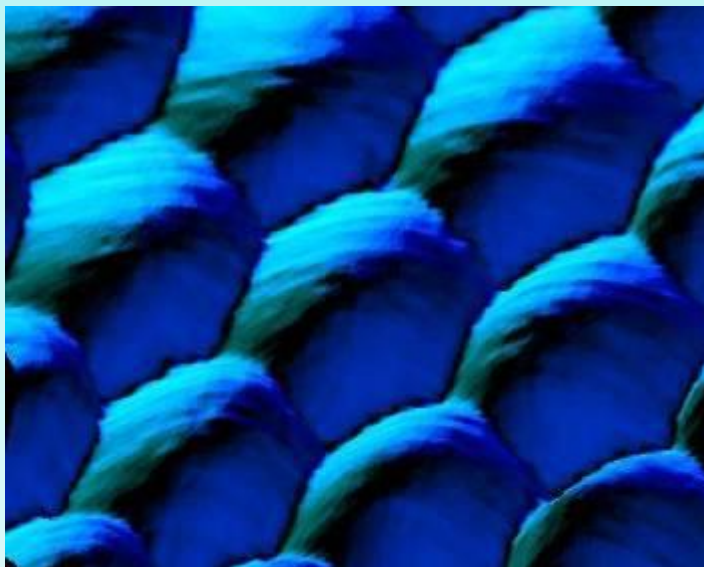
никель



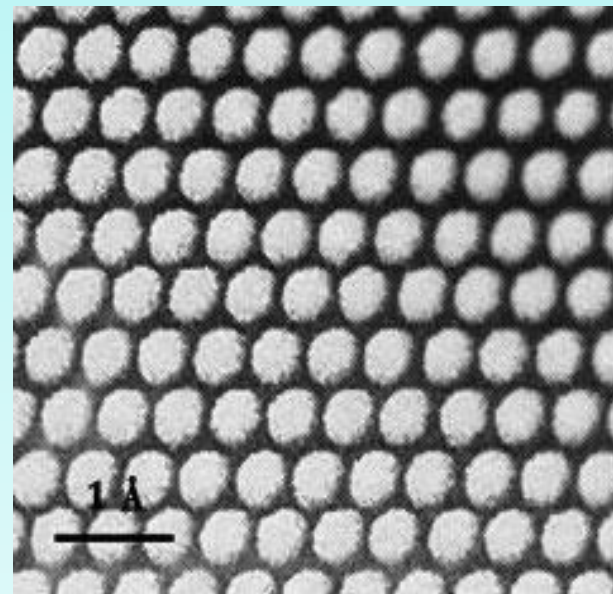
углерод



платина



ЗОЛОТО



- Какое вещество находится внутри шарика?
- Из чего оно состоит?
- Если сжать шар, изменится ли число молекул в нем, их размеры?
- Как объяснить изменение объёма воздуха в шарике?



Домашнее задание:

1) § 7, § 8, отвечаем на вопросы к параграфам.