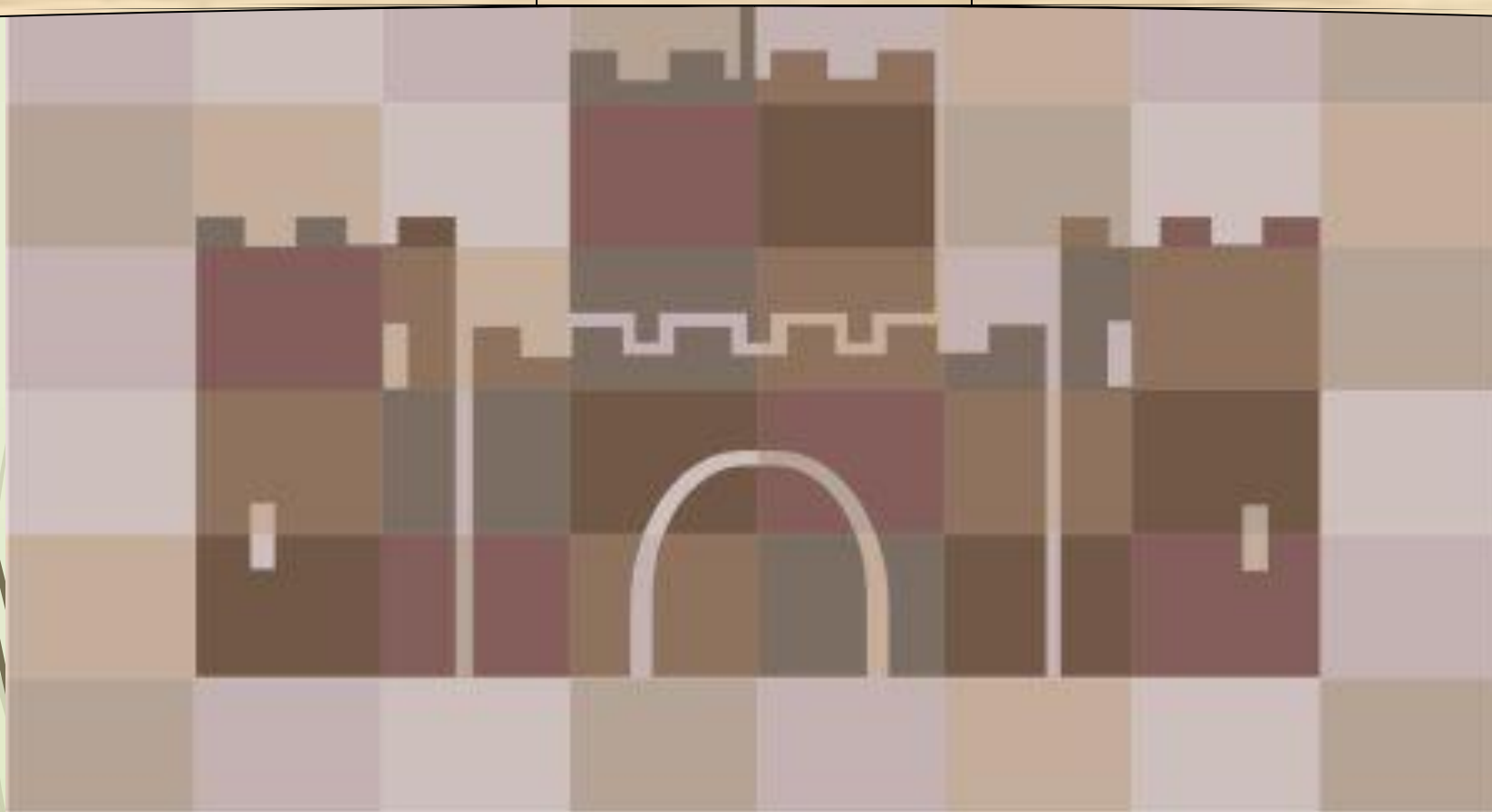


ВЕЩЕС ТВО





МАСТЕРСКИЕ

**НАСЕЛЕНИЕ
ГОРОДА**

ВЕЩЕСТВО

**КАРТИННАЯ
ГАЛЕРЕЯ**

**ПРАВИЛА
ПЕРЕДВИЖЕНИЯ**



МАСТЕРСКИЕ



НАСЕЛЕНИЕ
ГОРОДА



ВЕЩЕСТВО

КАРТИННАЯ
ГАЛЕРЕЯ



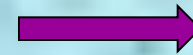
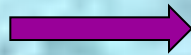
ПРАВИЛА
ПЕРЕДВИЖЕНИЯ



ЗАДАНИЯ

✓ Закончить логическую цепочку:

ВЕЩЕСТВО



✓ Написать основные положения теории строения вещества;

✓ Написать, чем отличаются агрегатные состояния вещества.

ИСТОРИЯ СТАНОВЛЕНИЯ ТЕОРИИ СТРОЕНИЯ ВЕЩЕСТВА

Первый этап.

2500 лет назад древнегреческие философы Левкипп и Демокрит высказывались о строении вещества:

«Ничего не существует, кроме атомов и пустого пространства; все прочие – мнение»;

«Различие всех предметов зависит от различия их атомов в числе и бесконечно различны по форме ...»;

«Различие всех предметов зависит от различия их атомов в числе, величине, форме и порядке; качественного различия не существует».

Второй этап.

Ученые **Г. Галилей, Р.Декарт, И. Ньютон, М.В. Ломоносов**, считали, что материя состоит из мельчайших неделимых частиц, и называли эти частицы корпускулами или атомами.

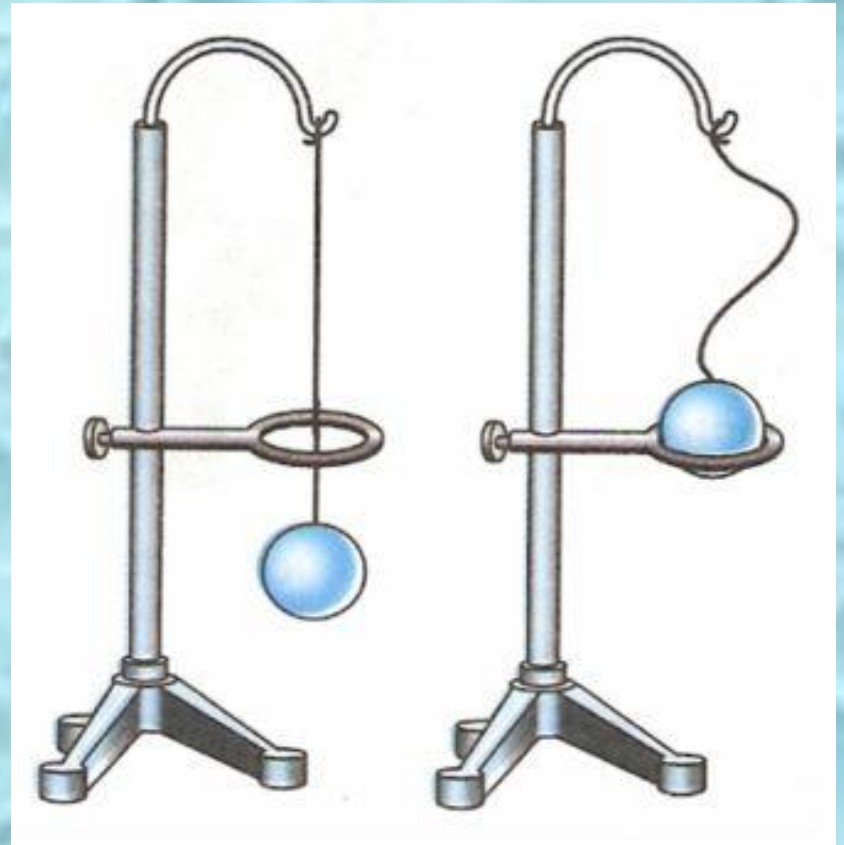
Третий этап.

Ученые **Д. Дальтон, Ж. Л. Гей-Луссак, А. Авогадро** дали количественное обоснование атомистической теории строения вещества.

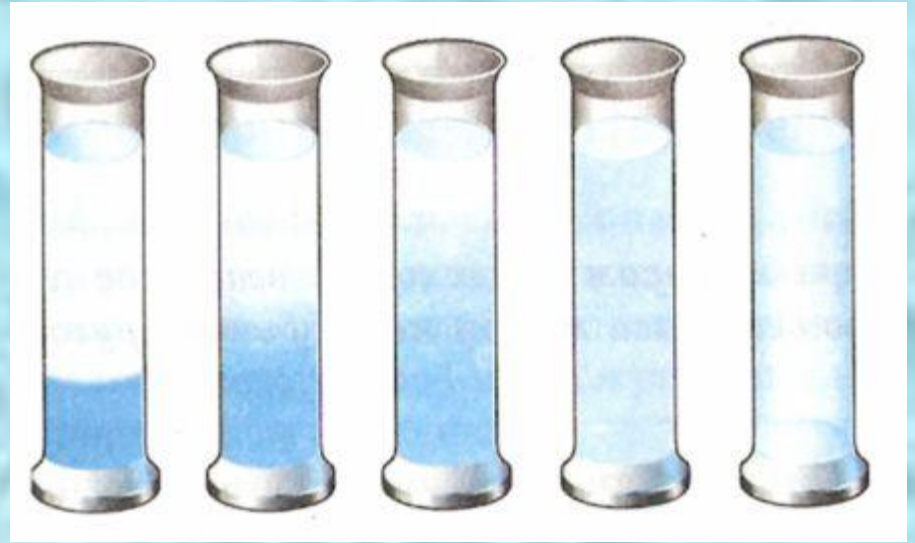


ОСНОВНЫЕ ПОЛОЖЕНИЯ ТЕОРИИ СТРОЕНИЯ ВЕЩЕСТВА

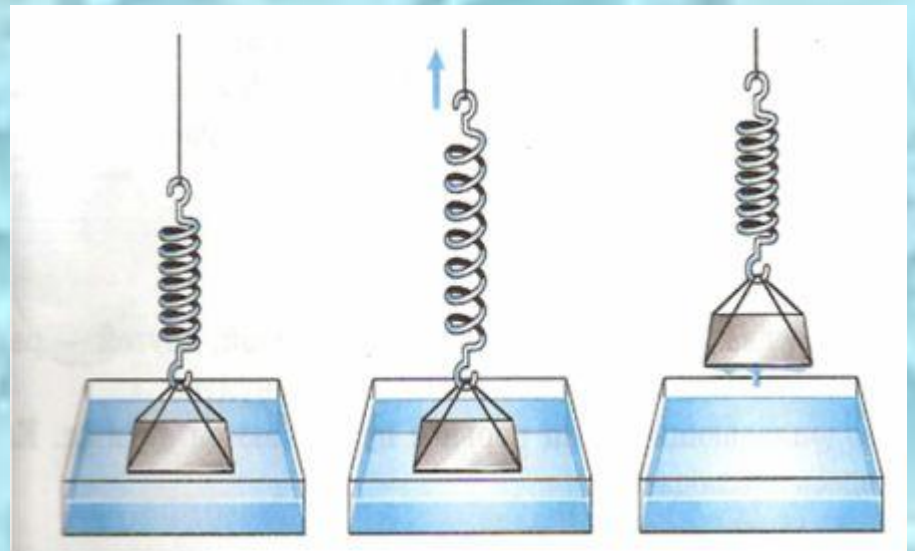
**1. Все вещества
состоят из
отдельных
частиц, между
которыми есть
промежутки**



2. Все частицы
непрерывно и
хаотично
движутся



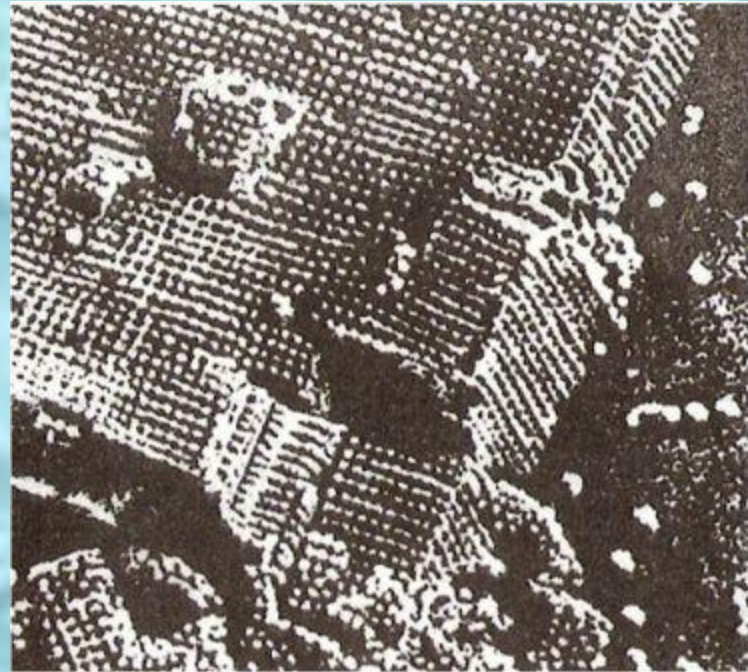
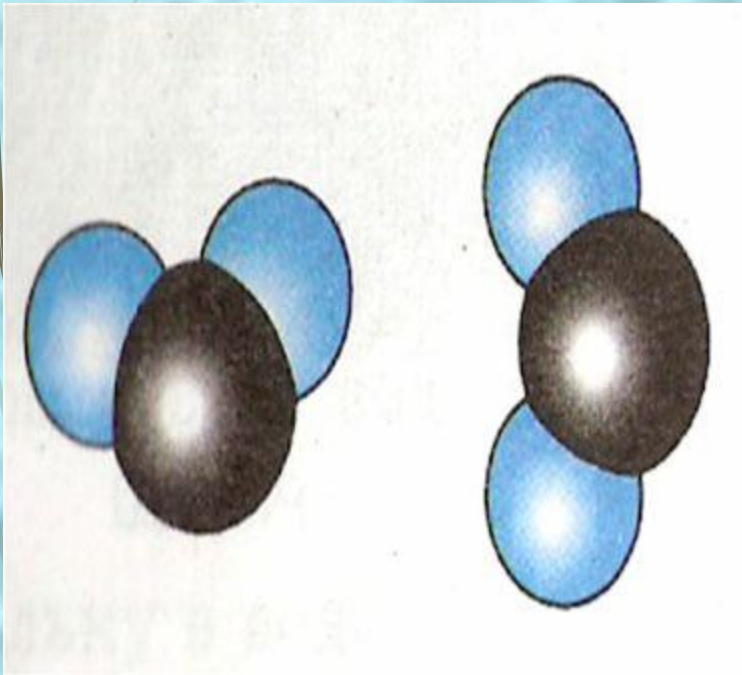
3. Между
частицами
действуют силы
притяжения и
отталкивания



МОЛЕКУЛЫ, АТОМЫ – мельчайшие частицы вещества.

Молекулы состоят из атомов.

ВЕЩЕСТВО → МОЛЕКУЛА → АТОМ



АГРЕГАТНЫЕ СОСТОЯНИЯ ВЕЩЕСТВА

- **ГАЗ:** не имеет собственной формы и объема. Они принимают форму сосуда и полностью заполняют предоставленный им объем. Молекулы газа, двигаясь во всех направлениях, почти не притягиваются друг к другу и легко сжимаются.
- **ЖИДКОСТЬ:** легко меняет свою форму, но сохраняет объем. Молекулы жидкости не расходятся на большие расстояния и поскольку притяжение между молекулами не так велико, то они текучи.
- **ТВЕРДЫЕ ТЕЛА:** имеет собственную форму и объем. Притяжение между молекулами очень большое и молекулы находятся в строгом порядке. Молекулы или атомы колеблются около положения равновесия и не могут далеко переместиться от него.

