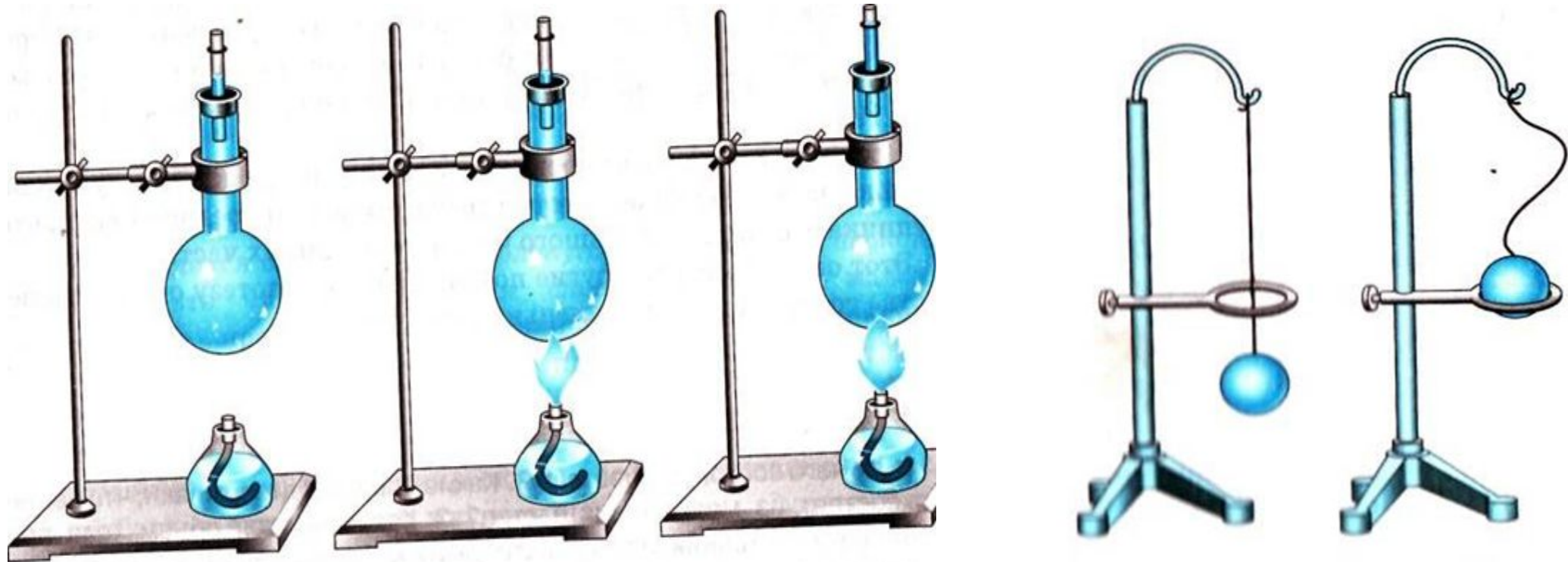


СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА. МОЛЕКУЛЫ.

Основоположником идеи **дискретного строения вещества** (т.е. состоящего из отдельных частиц) считается древнегреческий философ **Демокрит**, живший около 470 года до новой эры.

Опыты подтверждающие представление о строении вещества

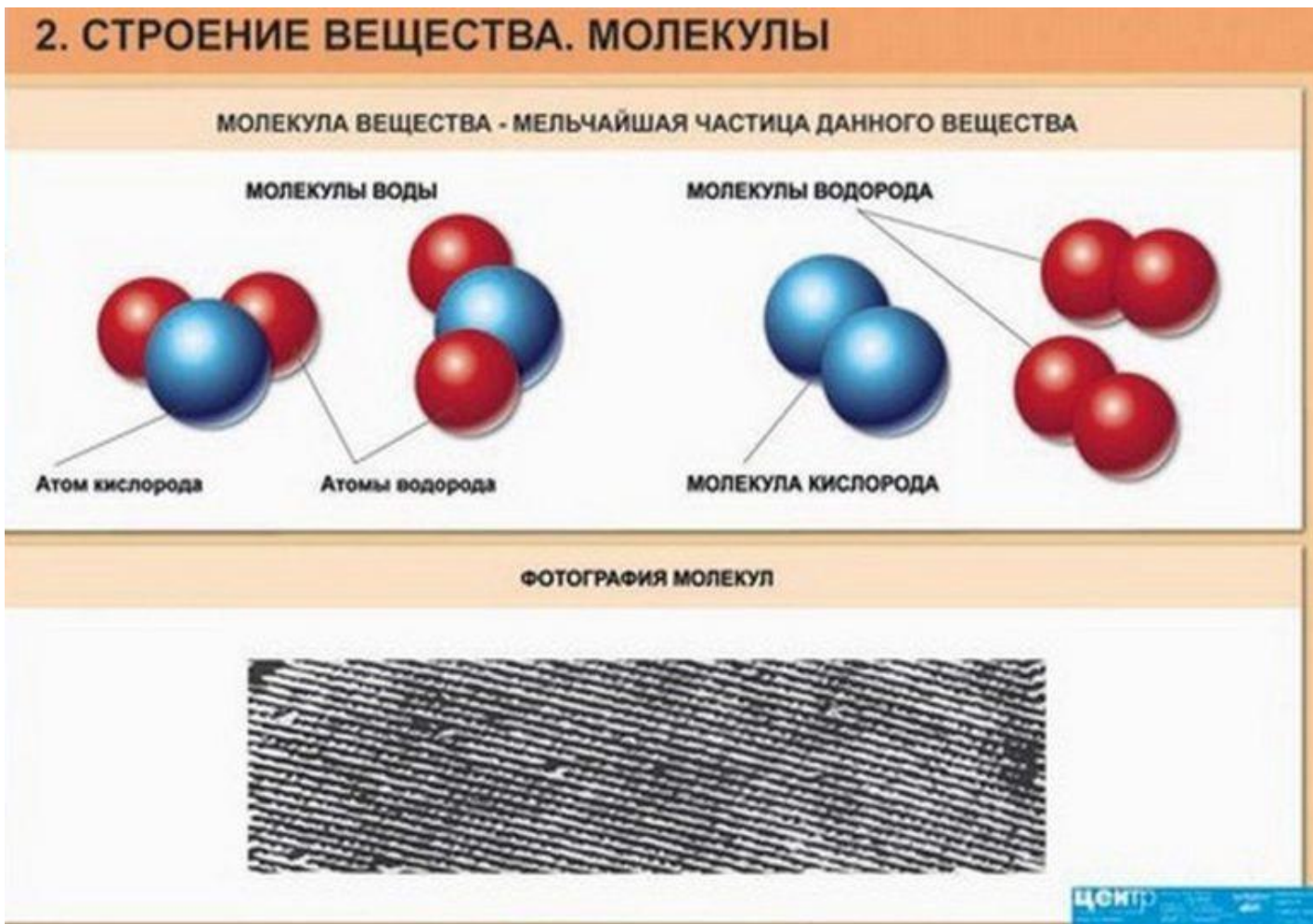
Изменение объема тела при его нагревании и охлаждении:



Все вещества состоят из отдельных мельчайших частиц : молекул и атомов.

Мельчайшей частицей вещества, которая определяет все свойства данного вещества, является молекула. Молекула состоит из атомов. Число атомов и их распределение в молекуле является различным.

В природе существует немногим более сотни атомов различного вида. Элементы обобщены и расположены в периодической таблице химических элементов, им даны наименования, например, водород, азот, углерод.



Вещества в природе встречаются **в трёх состояниях:**

- **твёрдом**
- **жидком**
- **газообразном**

Молекулы одного и того же вещества во всех агрегатных состояниях одинаковы.

