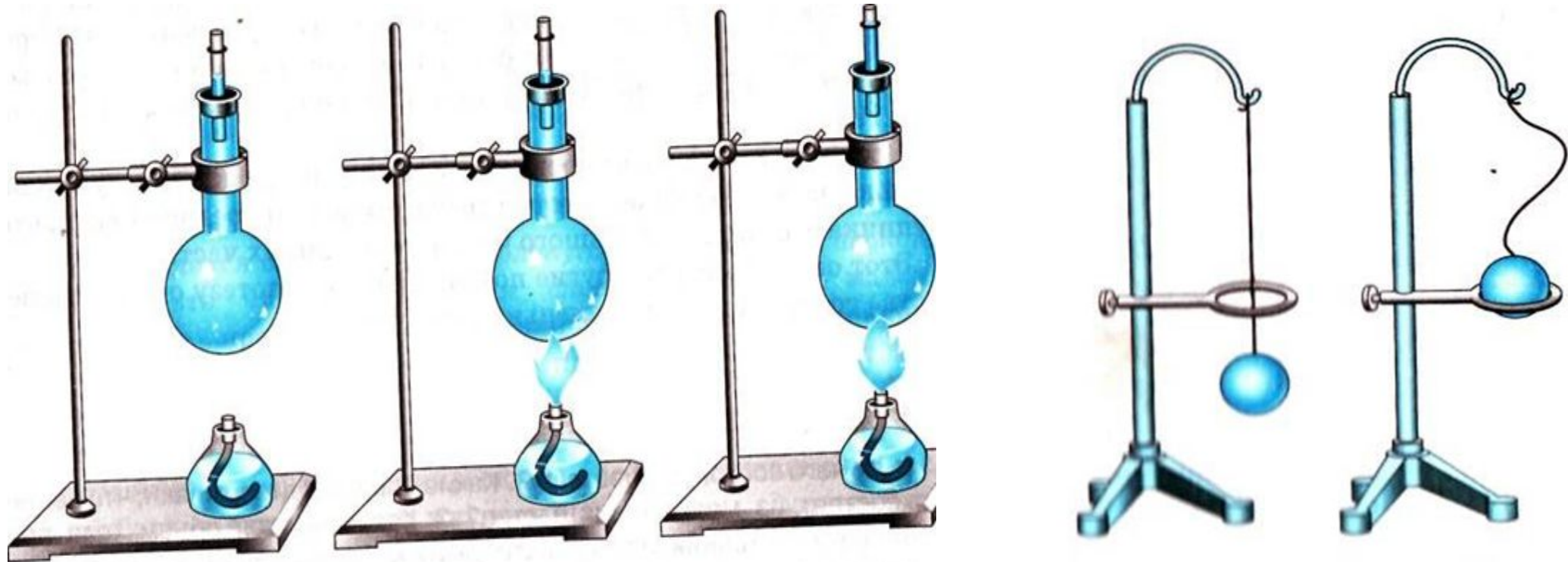


# **СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА. МОЛЕКУЛЫ.**

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.

## 2. СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВА. МОЛЕКУЛЫ

МОЛЕКУЛА ВЕЩЕСТВА - МЕЛЬЧАЙШАЯ ЧАСТИЦА ДАННОГО ВЕЩЕСТВА

МОЛЕКУЛЫ ВОДЫ

МОЛЕКУЛЫ ВОДОРОДА

Атом кислорода

Атомы водорода

МОЛЕКУЛА КИСЛОРОДА

ФОТОГРАФИЯ МОЛЕКУЛ

ЦЕНТР

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

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

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

