

Частицы вещества:

Молекула

Атом

Ион

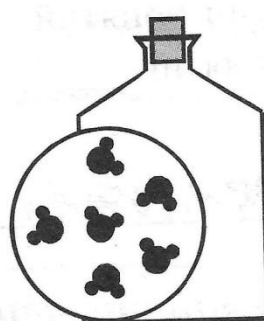


Задание 1. Молекула - частица вещества

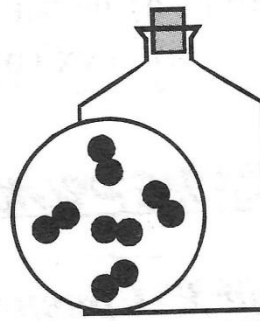
1. Исследуй из каких частиц состоит вода, кислород, углекислый газ.

Сделай вывод о сходстве
или различии между:

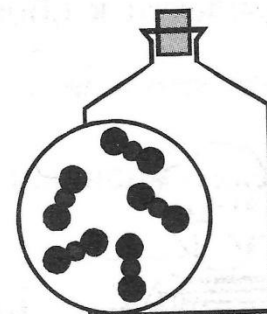
- а) частицами одного вещества;
- б) частицами разных веществ.



вода

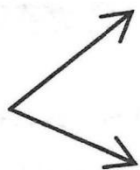


кислород



углекислый газ

Частицы



одного вещества

(одинаковы / различны)

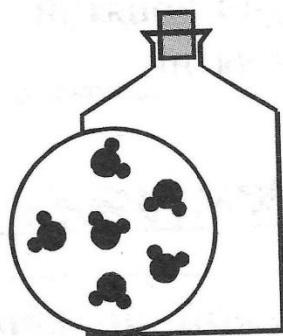
между собой

разных веществ

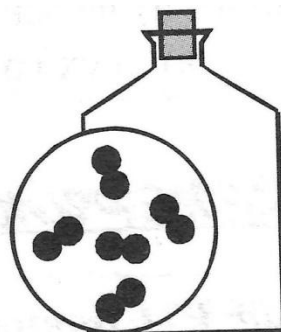
(одинаковы / различны)

между собой

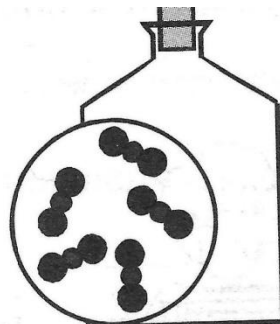
Части



вода



кислород



углекислый газ

бой

бой

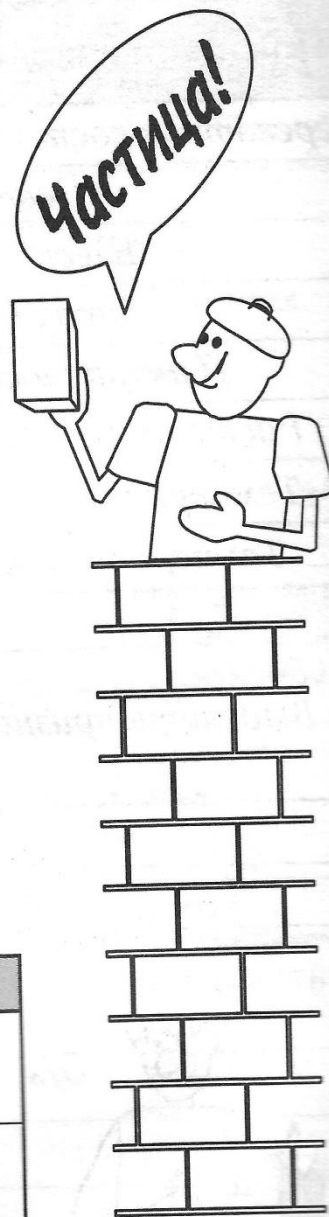
2. Нарисуй частицу воды, кислорода, углекислого газа.

Вещество	Вода	Кислород	Углекислый газ
Частица вещества			

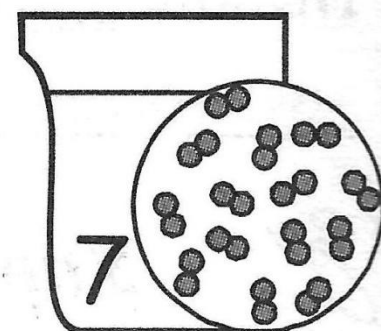
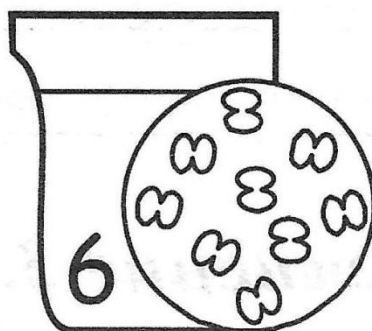
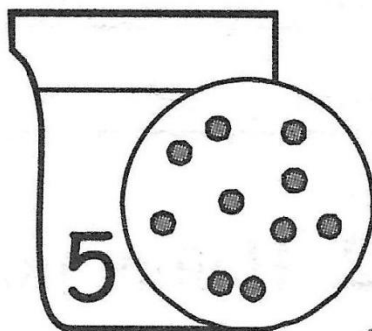
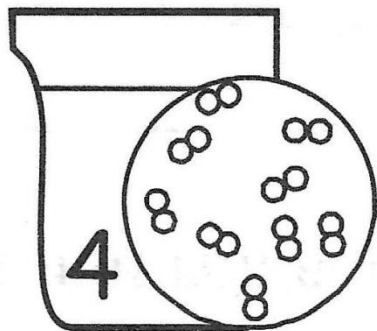
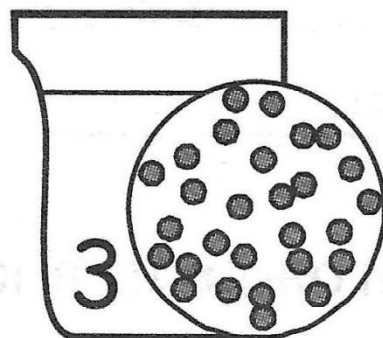
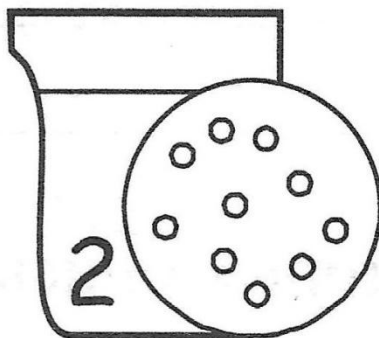
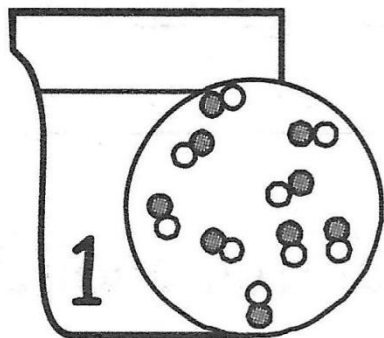
Эти частицы называются **молекулы**. Молекулы находятся в непрерывном движении и взаимодействуют между собой.

Существуют и другие виды частиц, составляющих вещество, с ними мы познакомимся позже. Частицы, из которых состоит вещество, очень маленькие. Так, в обычном стакане воды содержится примерно 6 700 000 000 000 000 000 000 000 молекул.

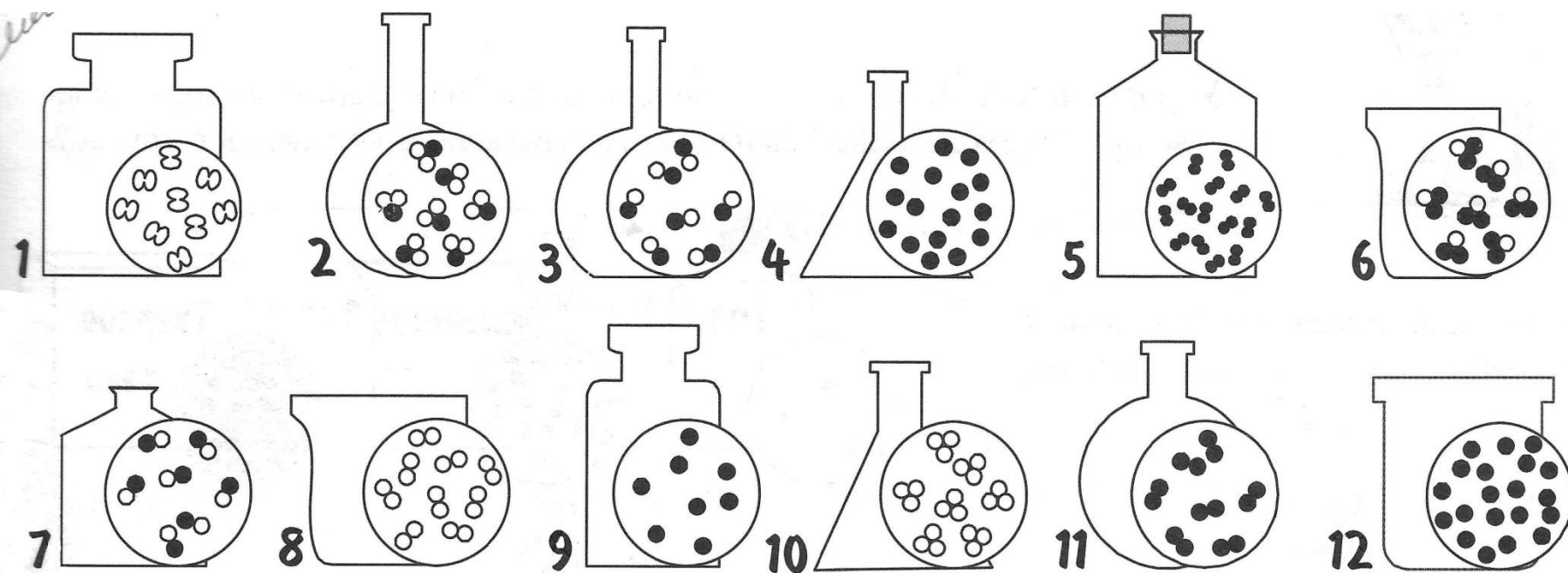
Уровень строения вещества	Объект
Макроуровень (гр. <i>makros</i> – большой)	Вещество
Микроуровень (гр. <i>mikros</i> – малый)	_____ вещества (молекула, атом, ион и т.д.)



**Найдите стаканы, в которых находятся
одинаковые вещества:**



Определите, сколько веществ в лаборатории:



Домашнее задание:

- выучить записи в тетради;
- параграф №7 прочитать;
- стр. 28 №3, 5-8 (у); Т1,2;
- сделать задание со слайдов 4 и 5 из презентации в тетради (записать ответы)