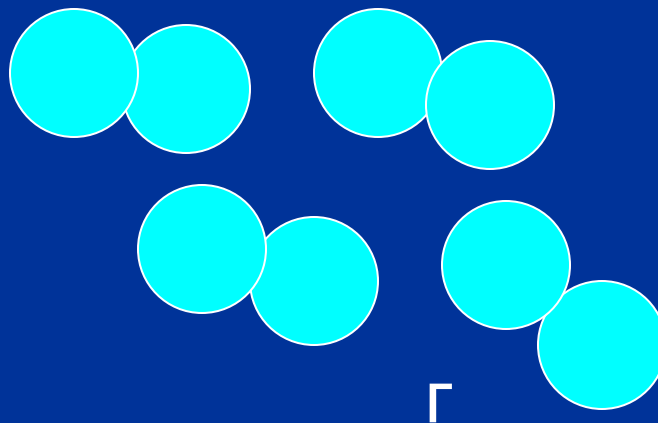
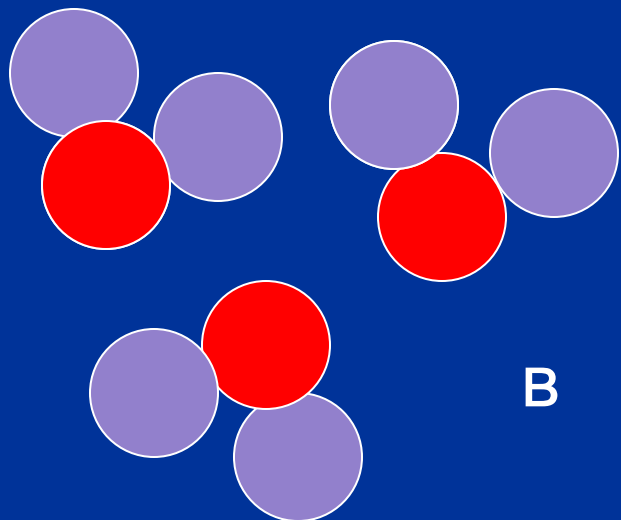
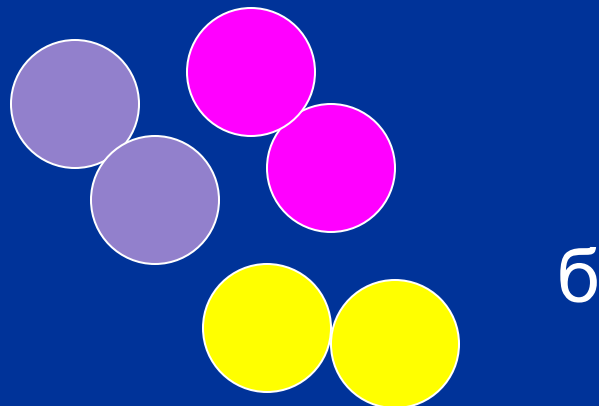
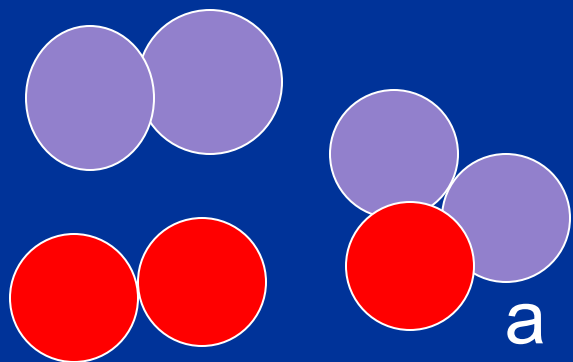


Состав и строение веществ



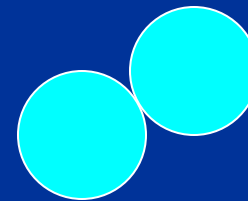
Состав химического вещества:

- Н – водород
- 2Н – 2 атома водорода

КОЭФФИЦИЕНТ – показывает
число несоединенных друг с другом
частиц

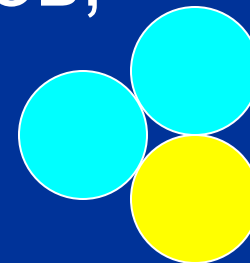


- H_2 – молекула водорода, состоящая из двух атомов



ИНДЕКС – показывает число атомов, соединенных между собой.

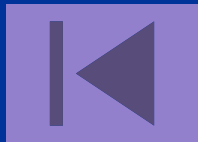
Некоторое количество атомов, соединенных друг с другом образуют **МОЛЕКУЛУ**



Что показывает запись:

5H ; 5H_2 ; H_2O ; $6\text{H}_2\text{O}$; N ; N_2 ; H_2SO_4 , O_2

Химическая формула – условная запись состава вещества с помощью химических знаков и индексов.



Структура периодической системы.

- Период – горизонтальный ряд таблицы;
- Группа – вертикальный ряд таблицы.

Найдите по указанному «адресу» элемент:

- III период, V группа, гл. подгруппа;
- IV период, I группа, побочн. подгруппа



Назовите «координаты» элемента:

- Mg
- Mn
- S
- Au



Знаки химических элементов

Название	Знак	Чтение в формуле	Ar

