

ХИМИЯ

8 класс

Валентность и АМУ

Мария Дмитриевна
Смирнова

Smirnova@sch2101.ru

[Vkontakte.com/masha2101](https://vk.com/masha2101)



Химическая формула вещества

Название вещества

Простое или сложное вещество

Качественный состав

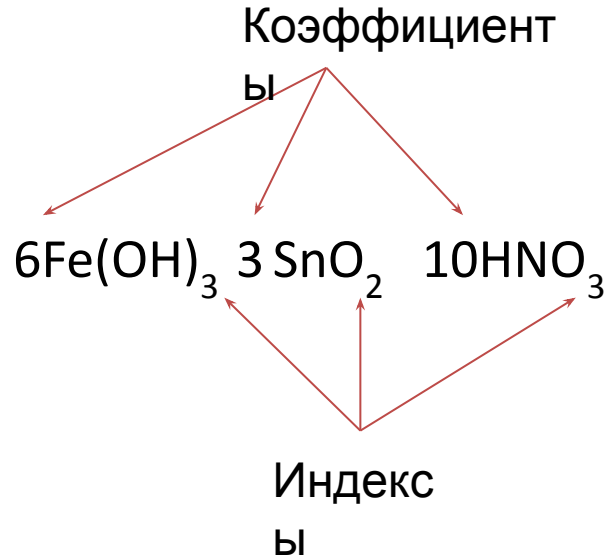
Количественный состав

Относительная молекулярная
масса

Молярная масса



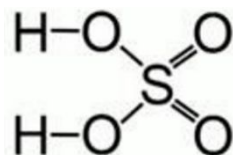
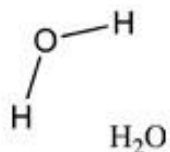
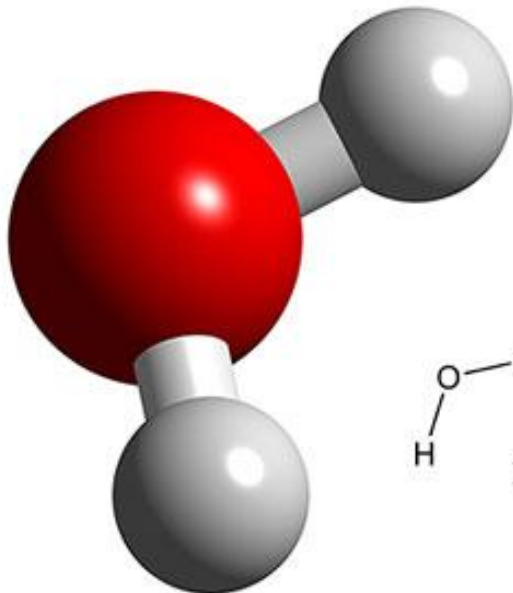
Видно, что каждый элемент соединяется с другими элементами по определённым законам.



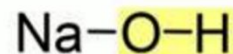
Валентность



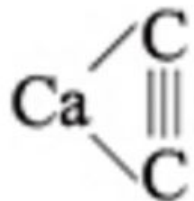
Валентность – это свойство атома химического элемента присоединять или замещать определённое число атомов другого химического элемента.



Серная кислота



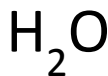
Гидроксид натрия





Валентность – это свойство атома химического элемента присоединять или замещать определённое число атомов другого химического элемента.

Определим валентности



Валентность



Валентность – это свойство атома химического элемента присоединять или замещать определённое число атомов другого химического элемента.



Водород способен присоединять только **ОДИН** атом. Поэтому его валентность **один**.

А какая валентность у H_2 ?

Валентность



Определить валентность можно, если мы знаем бинарное соединение нужного элемента с элементом для которого валентность известна.

Валентности указываются над знаками элемента римскими цифрами.

ЗАПОМНИМ валентность водорода – I, кислород, почти всегда - II.





Химические элементы с постоянной валентностью:



С переменной валентностью:

