



# ХИМИЯ

## 8 класс

# Валентность и АМУ

Мария Дмитриевна  
Смирнова

[Smirnova@sch2101.ru](mailto:Smirnova@sch2101.ru)

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



Химическая формула вещества

Название вещества

Простое или сложное вещество

Качественный состав

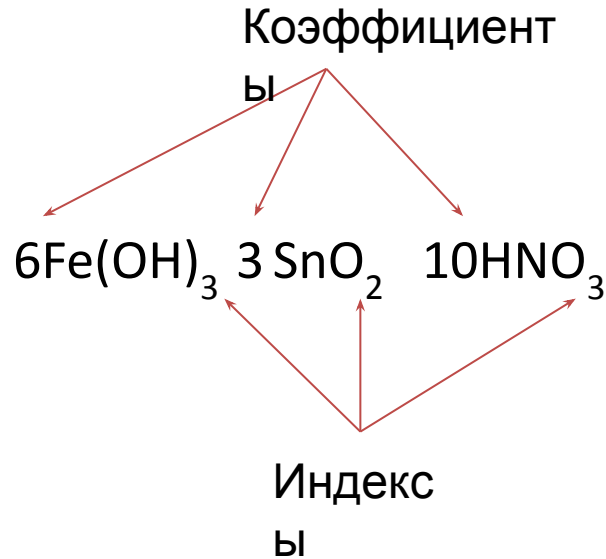
Количественный состав

Относительная молекулярная  
масса

Молярная масса



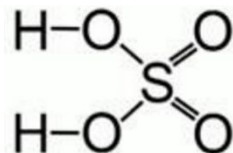
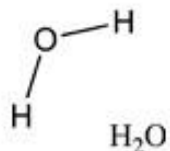
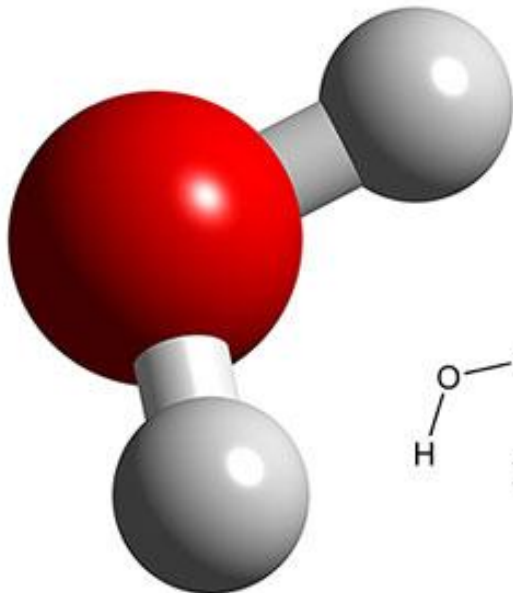
Видно, что каждый элемент соединяется с другими элементами по определённым законам.



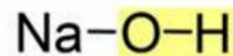
# Валентность



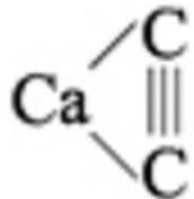
**Валентность** – это свойство атома химического элемента присоединять или замещать определённое число атомов другого химического элемента.



Серная кислота



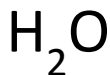
Гидроксид натрия





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  $\text{H}_2$ ?

# 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:

