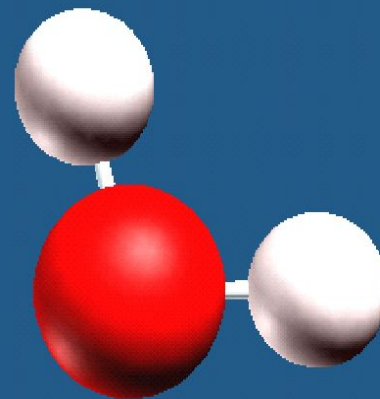


# Валентность

**Выполнила:**  
**учитель химии**  
**МБОУ ООШ № 34**  
**Шурыгина Валентина**  
**Сергеевна**



# Цель урока:



- 1) изучить, что такое валентность
- 2) научиться определять валентность в бинарных соединениях по водороду и кислороду

Что означают следующие записи:

а)  $2\text{O}$ ;    б)  $\text{O}_2$ ;    в)  $4\text{O}_2$ ;

г)  $\text{H}_2\text{O}$ ;    д)  $3\text{H}_2\text{O}$  ?

Формула  
Составьте формулу метана:

Отношение атомов углерода и  
водорода в его молекуле равно  
1:4.

**СН<sub>4</sub>**

Можно,  
Можно ли составить  
если усвоить такое  
формулу вещества,  
важное понятие, как  
не зная соотношения  
**валентность.**  
атомов в молекуле?  
Что же это такое?



**«Валентность-способность атомов химических элементов присоединять определенное число атомов других элементов».**

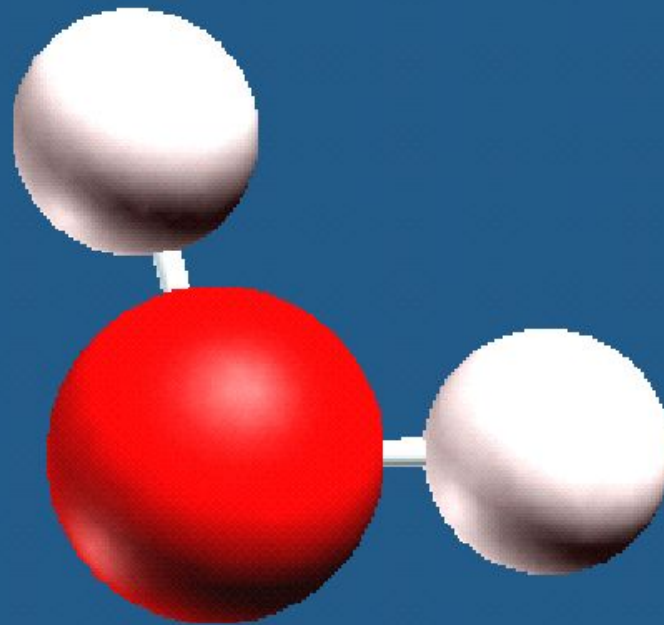
**Валентность водорода равна I,  
валентность – кислорода II  
(цифры римские).**







Àî äà



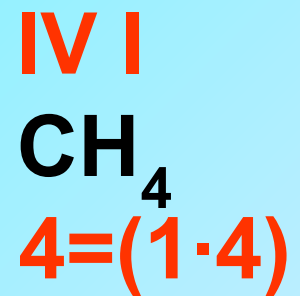
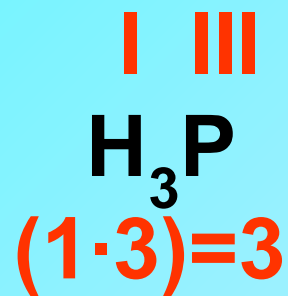
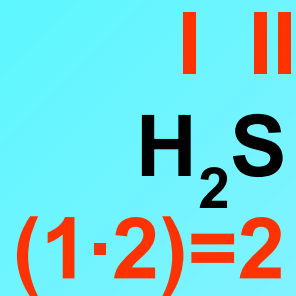
**Определение валентности химических элементов в бинарных соединениях, содержащих атомы водорода или кислорода.**

**Например,**

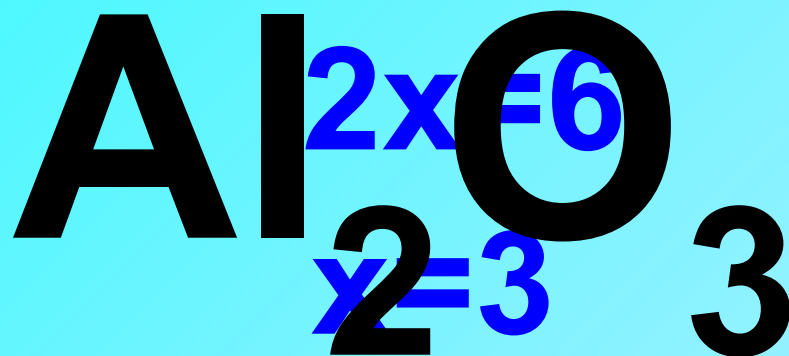
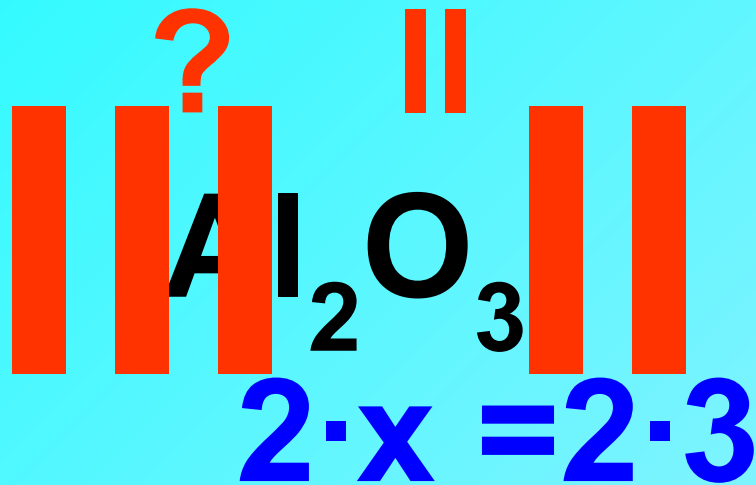
1)  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ ,  $\text{H}_3\text{P}$ ,  $\text{CH}_4$ ;

2)  $\text{CO}_2$ ,  $\text{Al}_2\text{O}_3$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{K}_2\text{O}$ .

**Общее число валентностей атомов одного химического элемента равно общему числу валентностей атомов второго химического элемента.**

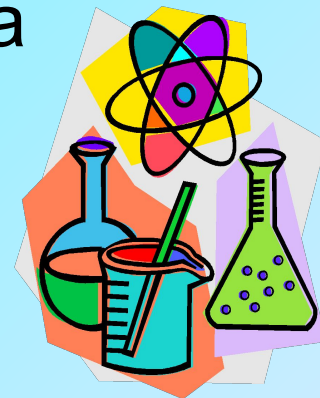


Определите валентность  
алюминия в  $\text{Al}_2\text{O}_3$ .



# Вставьте пропущенные слова в предложение:

- а) Валентность элемента – это способность его атомов присоединять **определенное** число атомов других химических элементов.
- б) Валентность элемента – это способность его атомов присоединять определенное число атомов **других** химических элементов.
- в) За единицу валентности принята валентность **водорода** .
- г) кислород в своих соединениях всегда проявляет валентность **два (II)** .



*Молодцы!*

