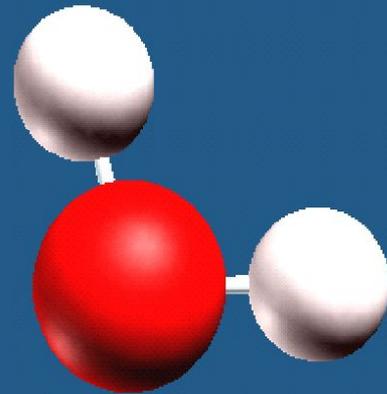


Валентность

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) 2O ; б) O_2 ; в) 4O_2 ;

г) H_2O ; д) $3\text{H}_2\text{O}$?

Формула
Составьте формулу метана:
метана.

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

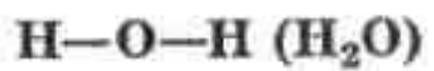
Можно,
Можно ли составить
если усвоить такое
формулу вещества,
важное понятие, как
не зная соотношения
валентность.
атомов в молекуле?
Что же это такое?



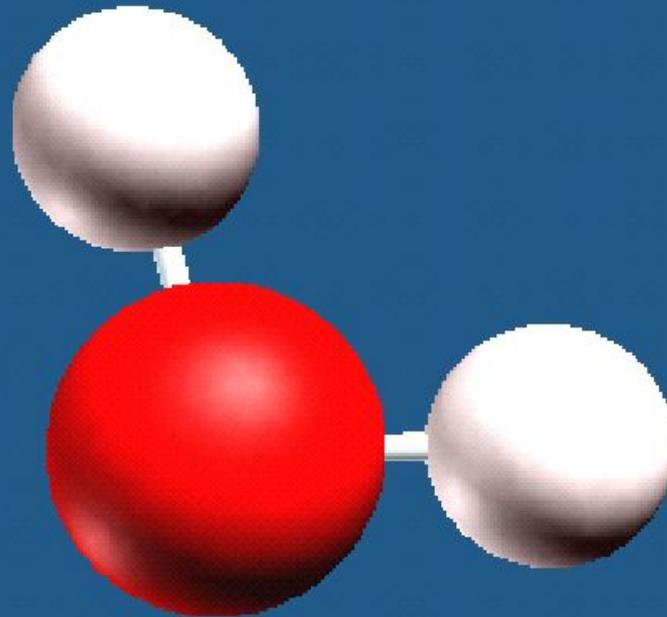
«Валентность-способность атомов химических элементов присоединять определенное число атомов других элементов».

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





À à



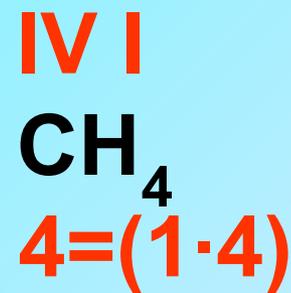
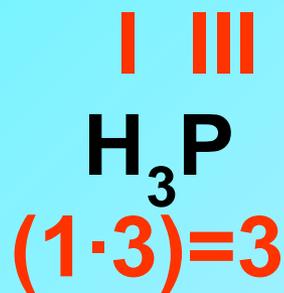
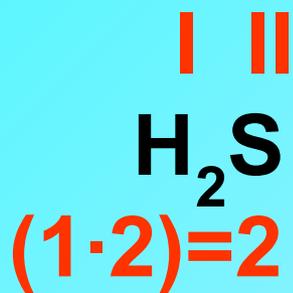
Определение валентности химических элементов в бинарных соединениях, содержащих атомы водорода или кислорода.

Например,

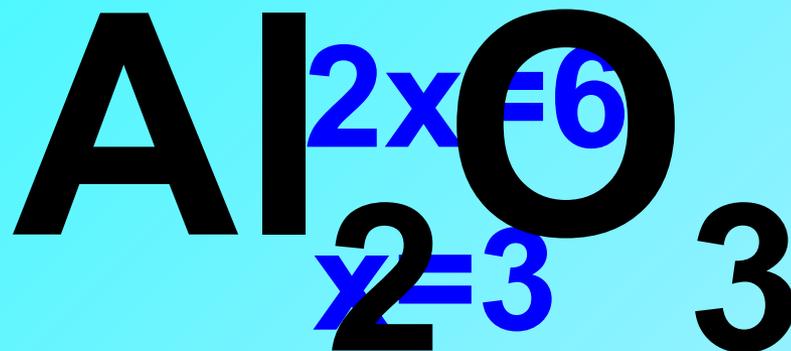
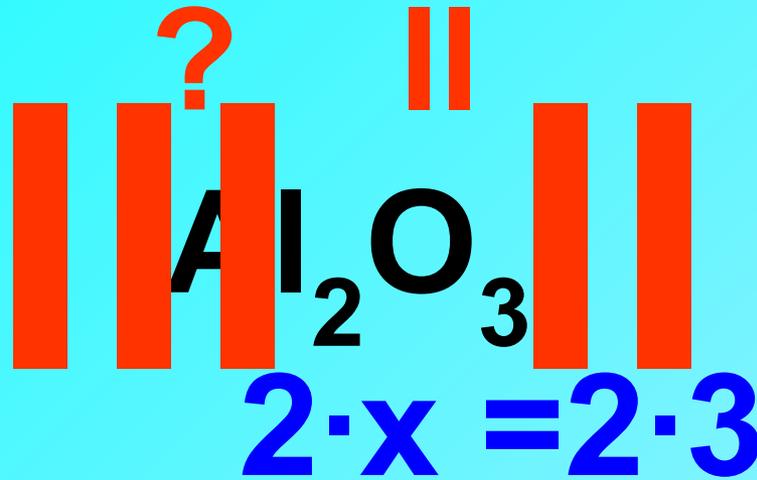
1) HCl , H_2S , H_3P , CH_4 ;

2) CO_2 , Al_2O_3 , CaO , K_2O .

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

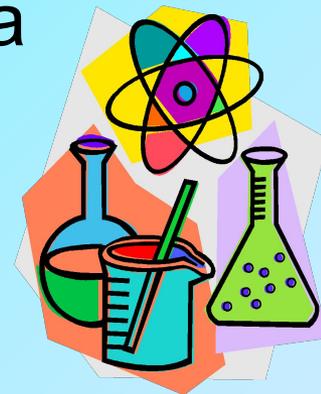


Определите валентность
алюминия в Al_2O_3 .



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!

