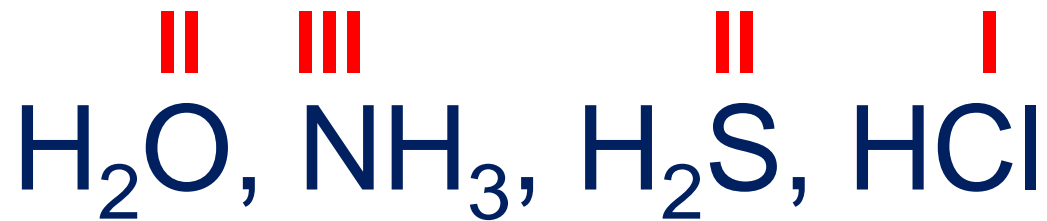


ГБОУ школа № 1352 с углубленным изучением
английского языка г. Москвы

?

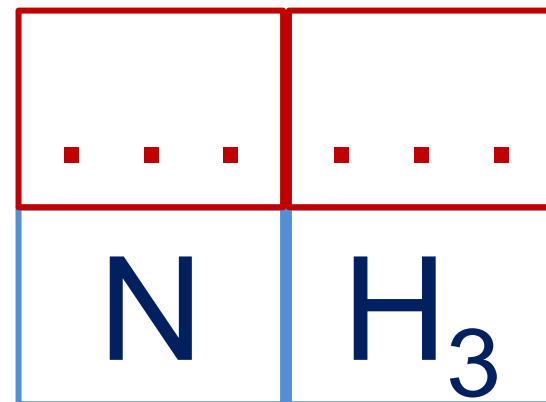
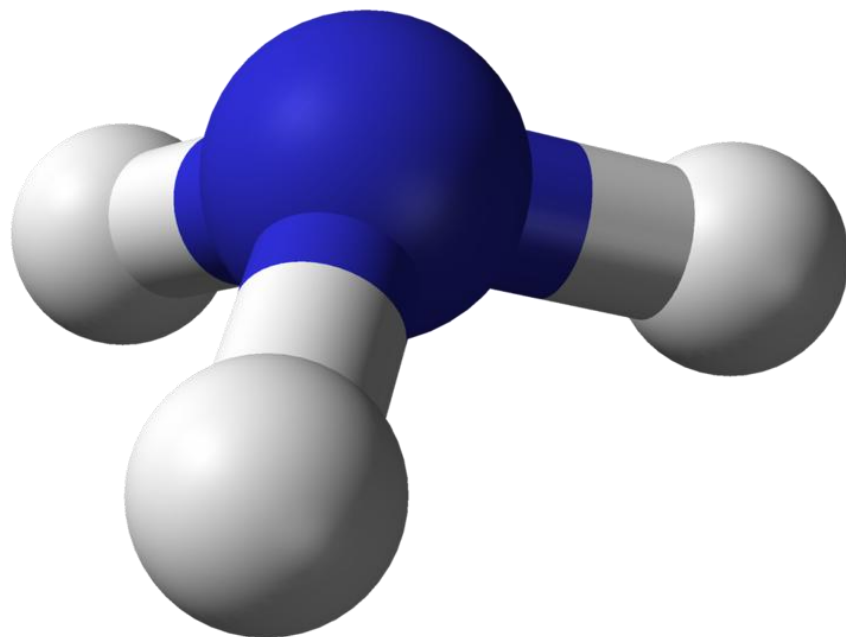
Валентность

Обозначается валентность римскими цифрами

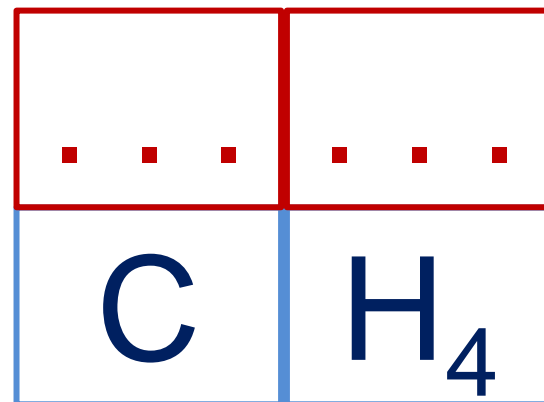
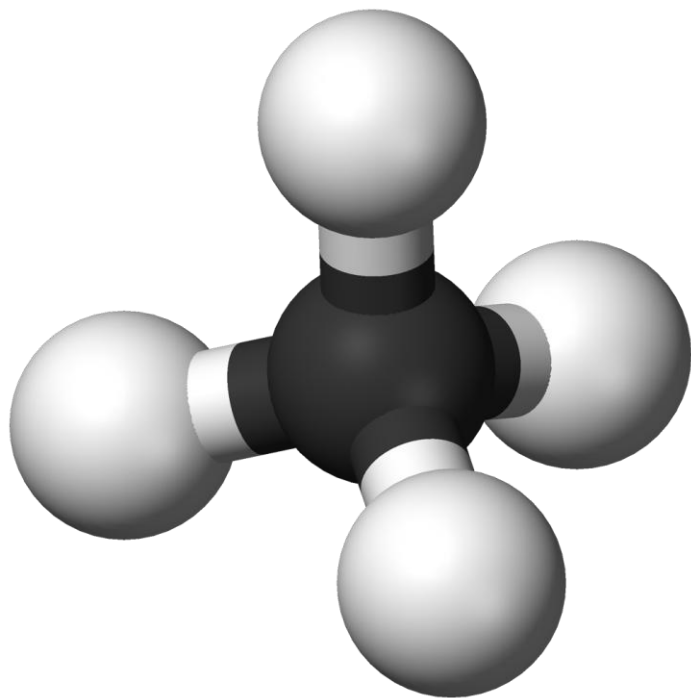


Валентность водорода равна единице!

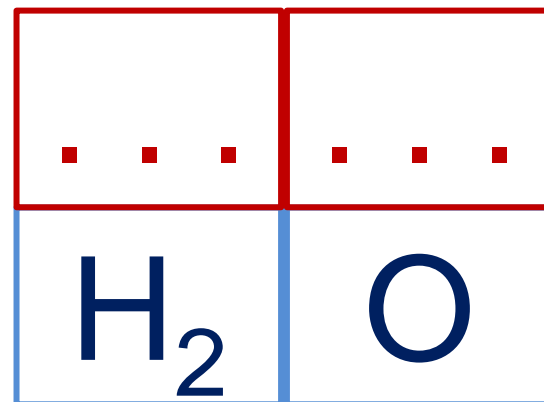
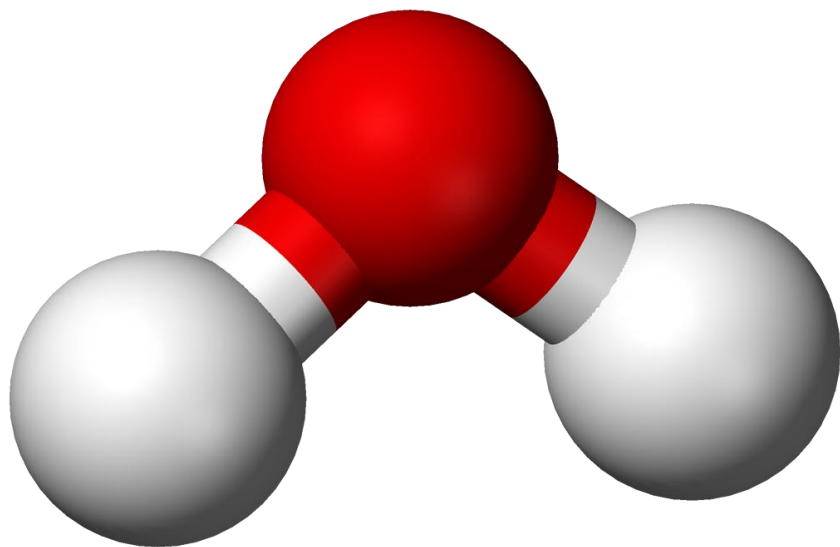
Модель . . .



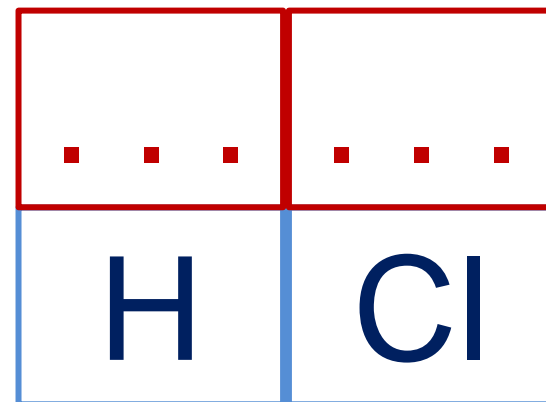
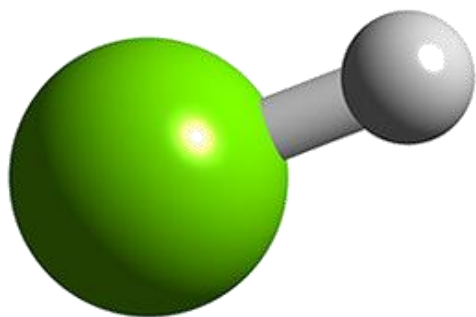
Модель . . .



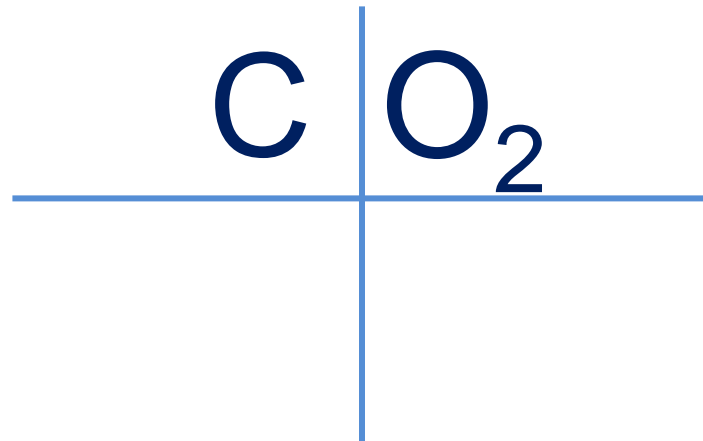
Модель . . .



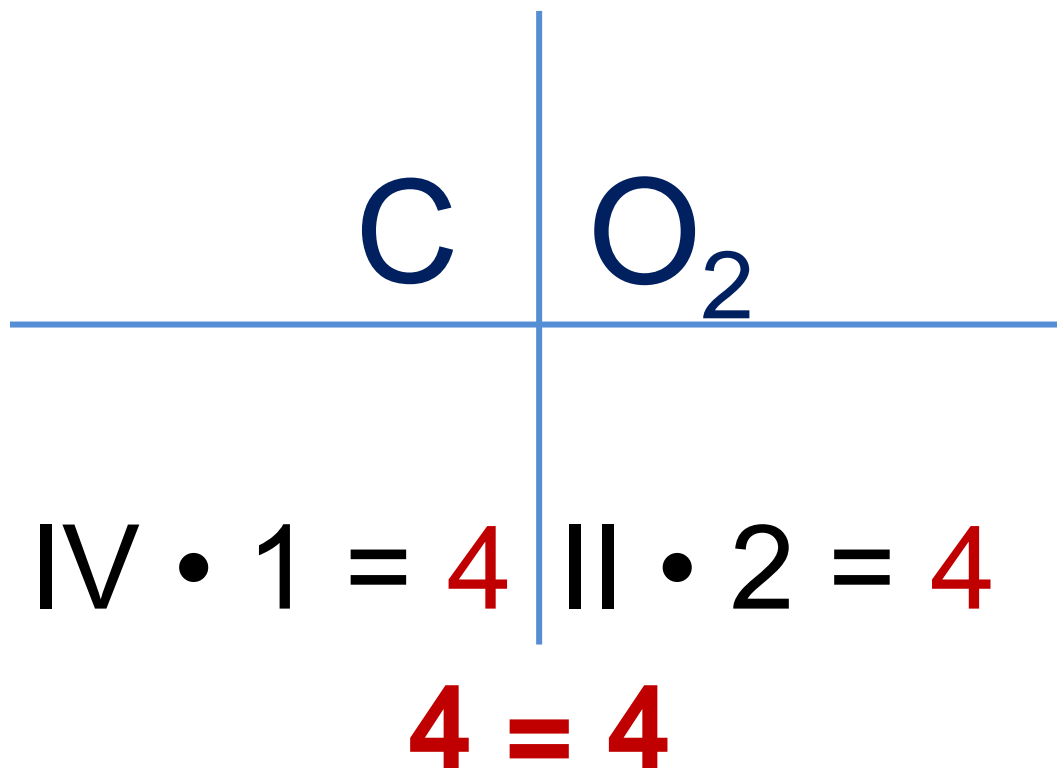
Модель . . .



Суммарная валентность



Суммарная валентность



Задание: проверь правило



Найти НОК (126; 180)

1. Разложим данные числа на простые множители:

$$126 =$$

$$180 =$$

2. Выпишем множители, входящие в разложение первого числа:

$$(2 \cdot 3 \cdot 3 \cdot 7)$$

3. Добавим недостающие множители остальных чисел:

$$(2 \cdot 3 \cdot 3 \cdot 7) \cdot 2 \cdot 5$$

4. Посчитать полученное произведение.

$$\text{Получим: НОК } (126; 180) =$$

$$= (2 \cdot 3 \cdot 3 \cdot 7) \cdot 2 \cdot 5 = 126 \cdot 10 = 1260$$

ОТВЕТЫ

2 и 3

4 и 12

7 и 2

5 и 2

6 и 8

8 и 12

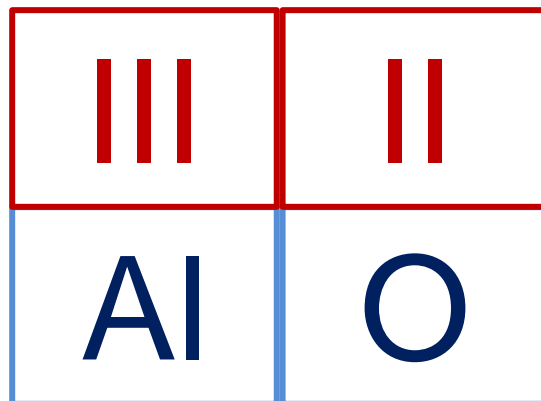
Алгоритм

1. Запишите **СИМВОЛЫ** химических элементов, входящих в состав соединения.



Алгоритм

2. Проставьте над знаками химических элементов их **валентность** римскими цифрами.



Алгоритм

3. Найдите наименьшее общее кратное чисел (**НОК**), выражающих валентность обоих элементов.

III	II
Al	O

$$\text{НОК } (3,2)=6$$

Алгоритм

4. Найдите индексы делением **НОК** на валентность каждого элемента.

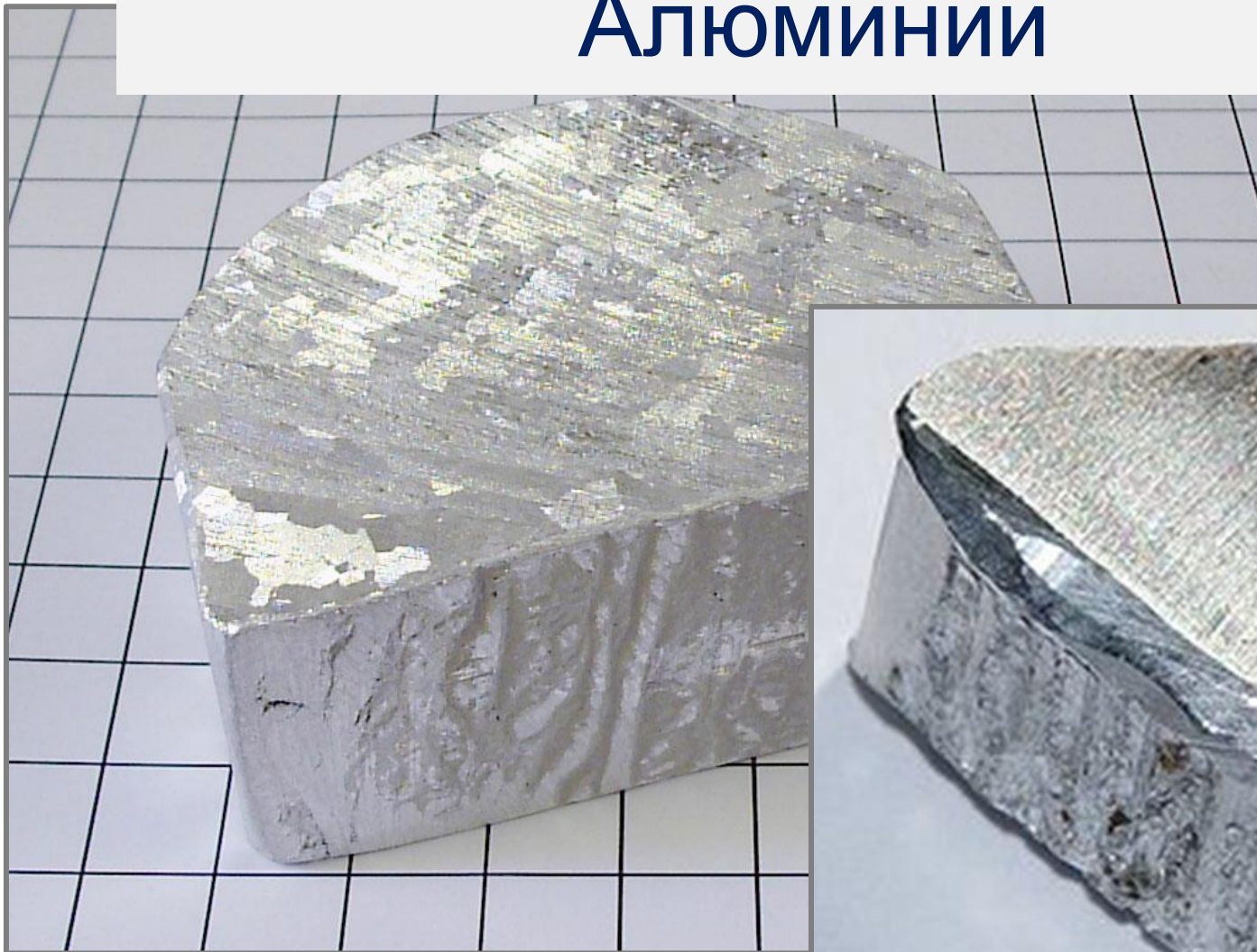
III	II
Al	O

НОК (3,2)=6

$$6 : III = 1$$

$$6 : II = 3$$

Алюминий



Алюминиевая банка



Вечная банка

1880

1 млрд.
ТОНН



Повторим этапы

V	II
P_2	O_5

НОК
 $(5,2)=10$

$$10 : V = 2$$

$$10 : II = 5$$

Задание: составить формулы веществ, в состав которых входят

1. Водород и кислород.

2. Азот и водород.

1. Кальций и кислород.

1. Углерод и кислород.

Проверка

Вода



I	II
H_2	O

НОК (1,2)=2

$$2 : \text{I} = 2$$

$$2 : \text{II} = 1$$

Аммиак



III	I
N	H ₃

НОК (3,1)=3

$$3 : \text{III} = 1$$

$$3 : \text{I} = 3$$

Углекислый газ



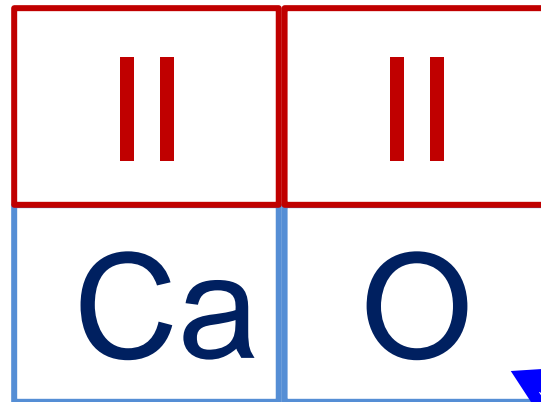
IV	II
C	O ₂

НОК (4,2)=4

$$4 : II = 2$$

$$4 : II = 2$$

Негашёная известь



НОК (2,2)=2

$$2 : II = 1$$

$$2 : II = 1$$

Ссылки на информационные источники:

[Модель \$\text{CH}_4\$](#)

[Алюминиевая
банка](#)

[Модель \$\text{H}_2\text{O}\$](#)

[Модель \$\text{HCl}\$](#)

[Алюминий](#)

[Алюминий](#)

[Таблица Менделеева](#)