

Валентность.

Презентация подготовила
Учитель химии Тишкова С.Ю.
СОШ № 178, Иркутск - 45

Корунд (Al_2O_3)



АГАТ



ВАЛЕНТНОСТЬ

(от латинского *valentia* – «сила»).

**- это способность атомов
соединяться друг с другом.**

**Открылась Бездна звезд
полна,**

**Звездам числа нет, Бездне
дна.**

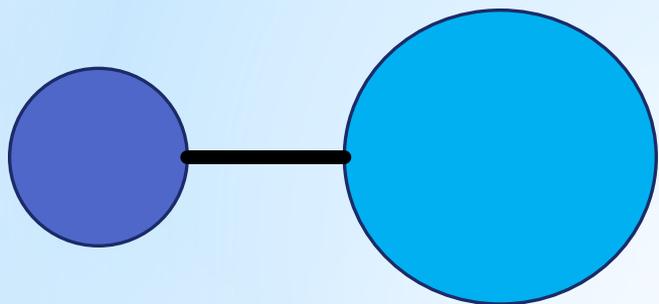
М.В. Ломоносов

**Звезды меркнут и гаснут. В
огне облака.**

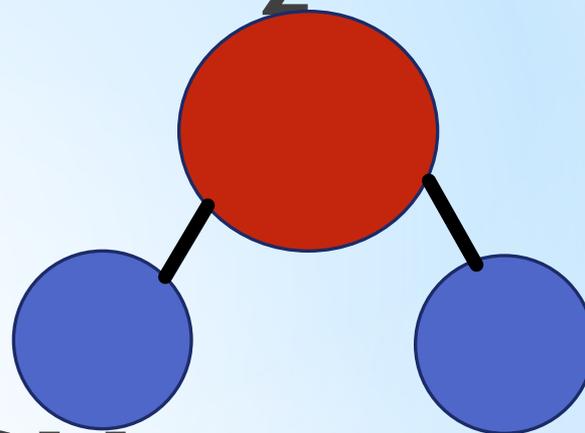
**Белый пар по Земле
расстилагается.**

По зеркальной воде, по

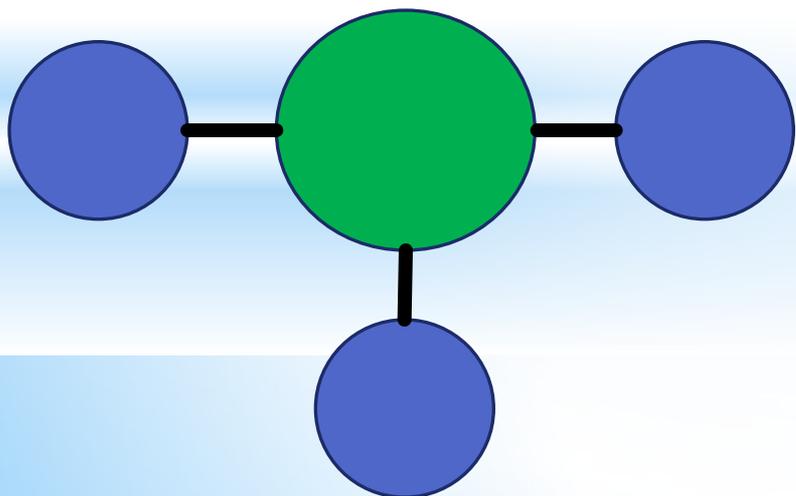
HCl



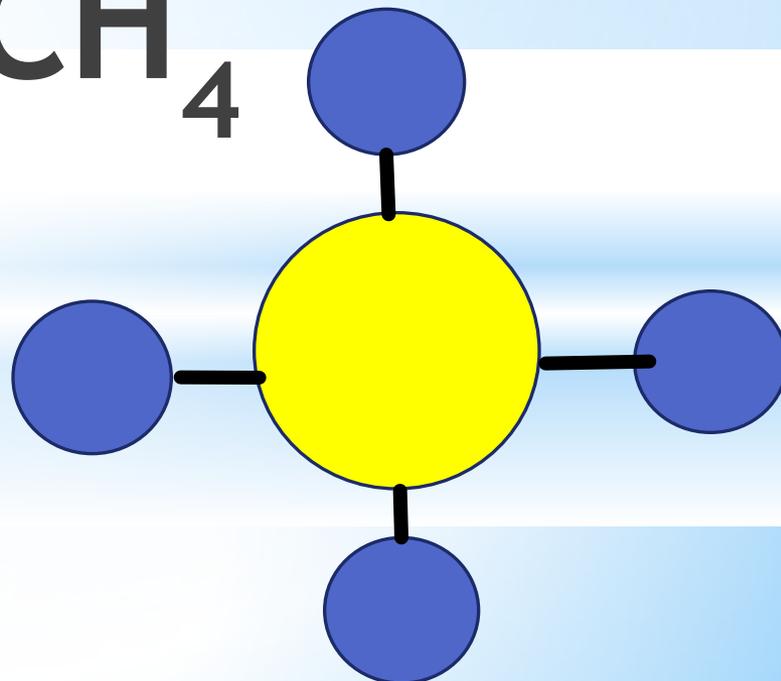
H₂O



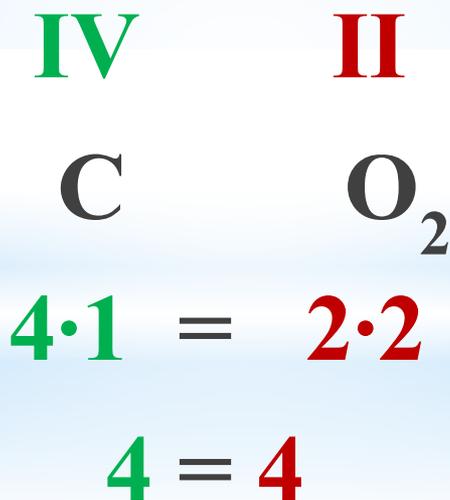
NH₃



CH₄



« в бинарном соединении суммарная валентность одного элемента равна суммарной валентности другого »



VI II



III II



II I



III I



V I



IV I



II I



VII II



I II



I I



Валентность определяемая по номеру группы – *высшая*

I гр. - валентность I (Na, K, Li)

II группа - валентность II (Ca, Mg, Ba)

III группа - валентность III (Al, B)

**Валентность,
найденную по
разности**

δ — \mathcal{N} группы

назовём



Определите низшую валентность серы и валентности элементов с ней связанных, в ряду соединений:

I II IV II III II II II

Na_2S , CS_2 , Al_2S_3 , FeS

Знак элемента с

НИЗШЕЙ

валентностью

ставят на **ВТОРОЕ**

МЕСТО.

VI II

I II

Домашнее задание

§ 11

ТПО с16-17 № 55