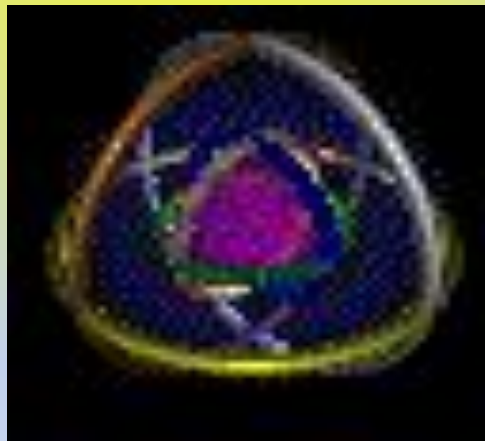


Автор работы
Васильева Т. Н.
учитель химии
МАОУ СОШ 3 УИОП г.Усинска

Степень окисления

11 класс



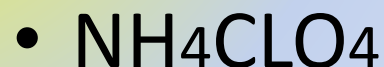
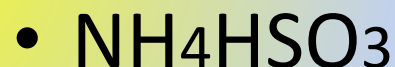
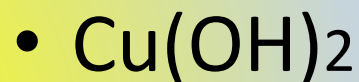
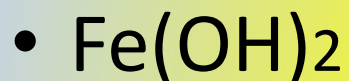
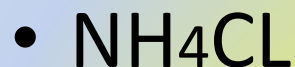
***Определение с. о. элементов
по формулам***

Задание: Определите с. о. элементов в бинарных соединениях.

Назовите вещества.

- SiF_4
- P_2O_3
- As_2O_5
- CaH_2
- Li_3N
- OsF_8
- SiCl_4
- H_3P
- SCL_4
- PCL_3
- H_4C
- H_3As
- SF_6
- SnBr_4
- ALN
- Sb_2O_5
- K_2O_4

Задание: Определите с. о. элементов



Определение с. о. элементов в ионах

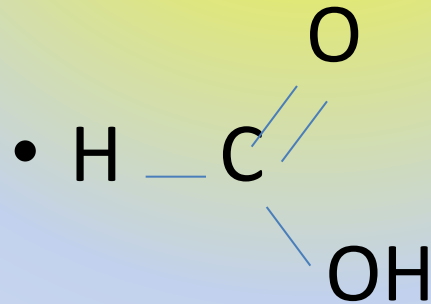
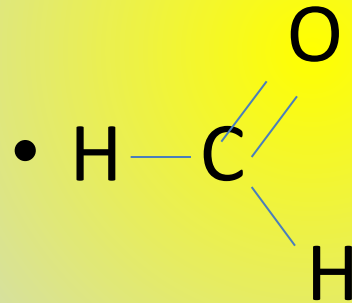
Задание: Определите с. о. элементов в ионах

- $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
- SO_3^{2-}
- $\text{P}_2\text{O}_7^{4-}$
- NH_4^+
- ClO_3^-
- BrO_2^-
- BrO^-
- CrO_4^{2-}
- AsO_4^{3-}
- BrO_4^-

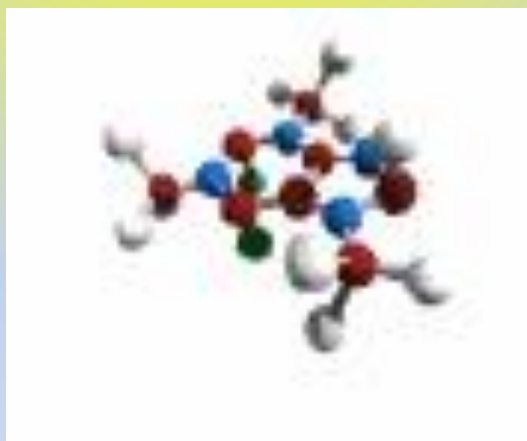
***Определение с. о. элементов в
молекулах органических
соединений***

Задание: Определите с. о. элементов

- H_4C
- CH_3Cl
- CH_3OH



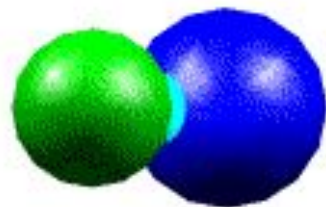
Если атомы углерода в молекуле симметричные, то его с. о. можно найти по молекулярной формуле



Задание: Определите с. о. элементов

- Этан
- Этилен
- Ацетилен
- Этиленгликоль
- Диметиловый эфир
- Щавелевая кислота
- Бензол

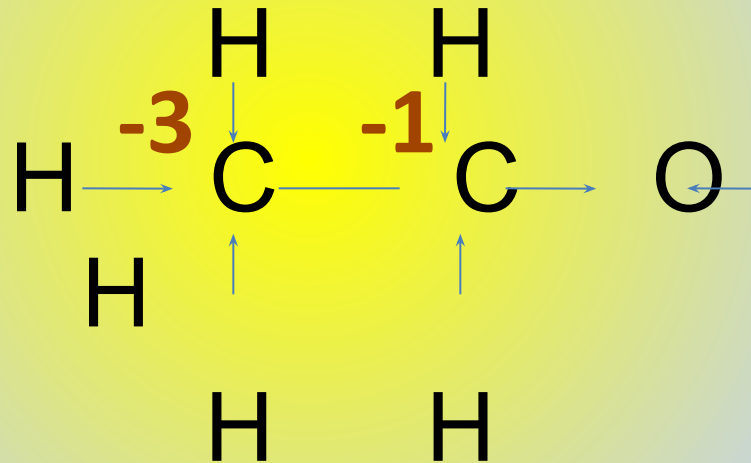
Если атомы углерода в молекуле не симметричные, то его с. о. можно найти только по структурной формуле



Задание: Определите с. о. элементов

- Этиловый спирт
- Уксусная кислота
- Уксусный альдегид
- Глицерин

Определим направление смещения общих электронных пар



Отличие понятий «степень окисления» и «валентность»

Задание: Определите с. о.
и валентность элементов

- $[\text{NH}_4]^+$
- $[\text{BH}_4]^-$
- H_2
- N_2
- I_2

***Значение понятия
«степень окисления»***

Классификация реакций в свете электронной теории

Реакции, протекающие без изменения с. о. элементов	Реакции, протекающие с изменением с. о. элементов- <i>окислительно-восстановительные</i>
Реакции разложения	

Задание: Какие процессы представляют собой окисление, какие-восстановление?

