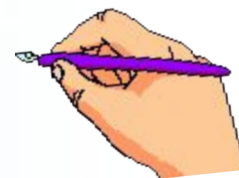


Добрый день!

*Хорошего настроения и
желания учиться!*

Степень окисления





ЗНАТЬ:

- Понятие «степень окисления»***
- Правила определения степеней окисления***
- Правила составления химической формулы***



УМЕТЬ:

- *Рассчитывать степени окисления по формулам;*
- *Составлять химические формулы по степени окисления*

Сложные вещества , состоящие из двух элементов называются бинарными соединениями

Степень окисления – это заряд приобретаемый элементом в соединении, в результате полной отдачи или принятия электрона

Правила определения степеней окисления

- У свободных атомов и у простых веществ с.о. = 0



- В соединениях с.о. металлов главных подгрупп I, II, III групп

=№ группы со знаком «+»: Na^{+1} ; Ca^{+2} ; Al^{+3}

- В соединениях с.о. фтора всегда = -1 : HF^{-1}

- В соединениях с неметаллами у водорода с. о. = +1, а с металлами с.о. = -1



- В соединениях у кислорода с. о. = -2 (исключение +1,+2,- 1:



В соединениях сумма с. о. всех атомов = 0



Задание №1

**Определите степени окисления
атомов в соединениях:**

**Na_2S , P_2O_5 , MgS , CO_2 , FeO
 O_2 , Cl_2 , K_3P , NaCl , NH_3 , H_2S**



Задание №2

Определите степени окисления
атомов в соединениях:



Домашнее задание

§ 18



Спасибо за сотрудничество! До свидания!

