**15.05.2020г. Предмет: Химия**

***Тема: Степень окисления***

1. § 56 читать
2. Изучите [***Алгоритм составления формулы по степени окисления***](http://files.school-collection.edu.ru/dlrstore/0ab6a788-4185-11db-b0de-0800200c9a66/ch08_17_06.swf)***:***

**Правила определения** **степени окисления атома в ПСХЭ Д.И. Менделеева:**

*1.****Водород***обычно проявляет степень окисления (СО) ***+1***(исключение, соединения с металлами (гидриды) – у водорода СО равна (-1) Me+nHn-1)

*2.****Кислород***обычно проявляет СО ***-2*** (исключения: О+2F2, H2O2-1 – перекись водорода)

*3.****Металлы***проявляют только ***+n***  положительную СО

*4.****Фтор***проявляет всегда СО равную ***-1***(F-1)

*5. Для элементов главных подгрупп:*

***Высшая*** СО (+) = номеру группы***Nгруппы***

***Низшая***СО (-) = ***Nгруппы–8***

**Правила определения степени окисления атома в соединении:**

I. Степень окисления ***свободных атомов*** и атомов в молекулах ***простых веществ*** равна ***нулю*** -  Na0,  P40,  O20

II. В ***сложном веществе*** алгебраическая сумма СО всех атомов с учётом их индексов равна нулю = **0**, а в ***сложном ионе*** его заряду.

Например,     ***H+1N+5O3-2***:      (+1)\*1+(+5)\*1+(-2)\*3 = 0

***[S+6O4-2]2-***:    (+6)\*1+(-2)\*4 = -2

1. Посмотрите видеоурок<https://infourok.ru/videouroki/889>
2. Онлайн консультация состоится во вторник 15.05 в 14.00 по ссылке <https://us04web.zoom.us/j/77293490777?pwd=SFNmQUIvT0tRaHlDaVYrN3l5bzJVQT09> ПАРОЛЬ для входа: 1
3. Ответьте на вопросы:
	1. Определите степени окисления атомов в следующих соединениях по их формуле?
4. SF6
5. H2O
6. Na3N
7. K2S
8. PCl5
9. N2O5
10. LiBr
11. MnO2
12. SO3
	1. Составьте формулы и назовите соединения:
	2. Азота и водорода
	3. Кальция и фосфора
	4. Серы (IV) и кислорода
	5. Марганца (VII) и кислорода
	6. Хлора и магния
	7. Водорода и лития

*Сдать на проверку: ответы на представленные вопросы (пункт 3) в виде фото тетради (на каждом фото должна быть видна фамилия и имя ученика)*