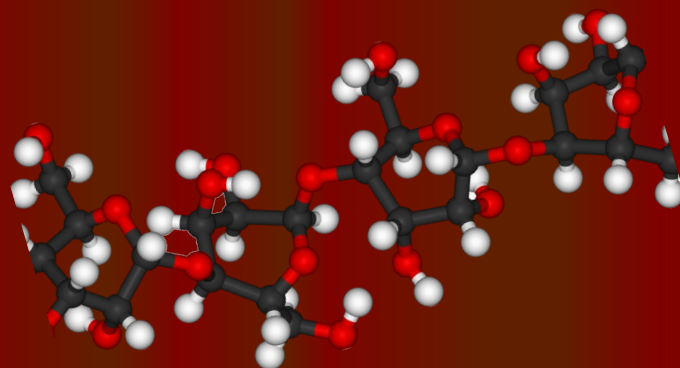


Валентность и степень окисления.



Цель урока:

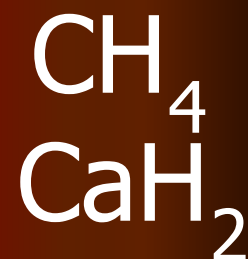
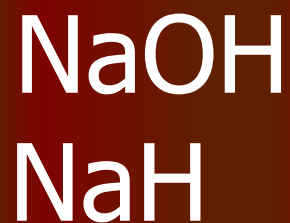
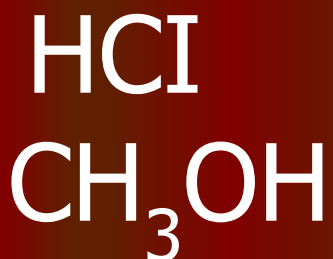
- Разграничить понятия «Валентность», «Степень окисления»
- Научиться определять степень окисления элементов в соединениях.
- Развить умения составлять формулы веществ по степеням окисления элементов

Валентность - число ковалентных связей, которые образует атом.

Степень окисления – условный заряд, который приобретает атом, после отдачи или присоединения электронов

Сумма степеней окисления всех элементов в соединении равна 0

Определите степень окисления водорода в соединениях:



Какие степени
окисления
присущи водороду?

Определите степень окисления кислорода в соединениях:



Какие степени окисления
присущи кислороду?



Составьте формулы веществ, если известно, что менее электроотрицательный элемент находится в максимальной степени окисления

- Оксида серы
- Оксида железа
- Оксида углерода
- Гидроксида серы
- Гидроксида фосфора
- Оксида марганца
- Оксида хрома

Физкультурная минутка



Проверь себя

При выполнении задания
внимательно смотри таблицу
Менделеева.

- SO_3
- Fe_2O_3
- CO_2
- P_2O_5
- H_2SO_4
- H_3PO_4
- Mn_2O_7
- CrO_3

Определите степени окисления элементов в соединениях:

- Na_2CO_3
- CuSO_4
- $\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$
- HNO_3
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

Домашнее задание

успехов в учебе