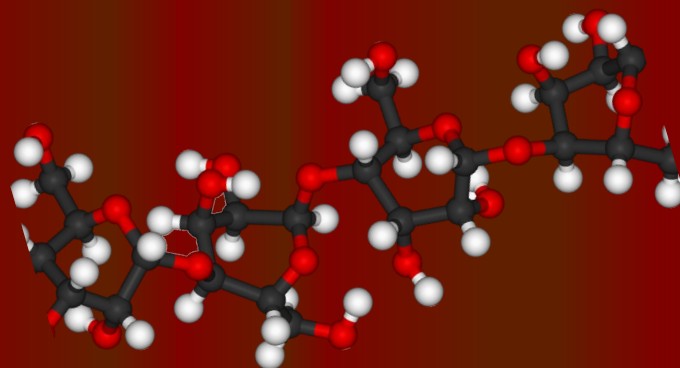


# Валентность и степень окисления.



# Цель урока:

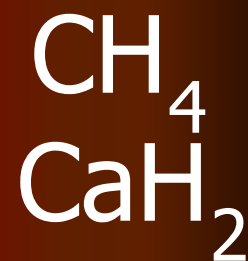
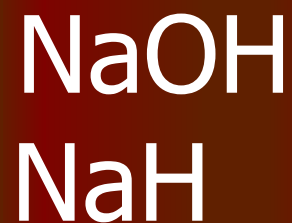
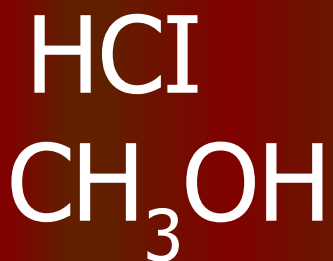
- Разграничить понятия «Валентность», «Степень окисления»
- Научиться определять степень окисления элементов в соединениях.
- Развить умения составлять формулы веществ по степеням окисления элементов

**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.

- $\text{SO}_3$
- $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- $\text{CO}_2$
- $\text{P}_2\text{O}_5$
- $\text{H}_2\text{SO}_4$
- $\text{H}_3\text{PO}_4$
- $\text{Mn}_2\text{O}_7$
- $\text{CrO}_3$

# Определите степени окисления элементов в соединениях:

- $\text{Na}_2\text{CO}_3$
- $\text{CuSO}_4$
- $\text{Mg}(\text{HSO}_4)_2$
- $\text{HNO}_3$
- $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

# Домашнее задание

***успехов в учебе***