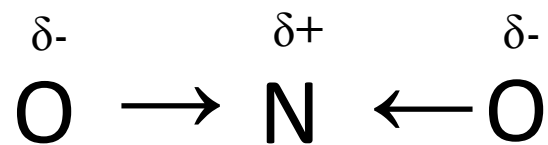
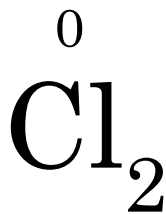
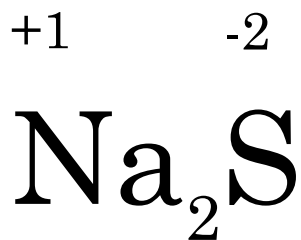


Степень окисления.  
Электроотрицательность.  
Формулы бинарных  
соединений

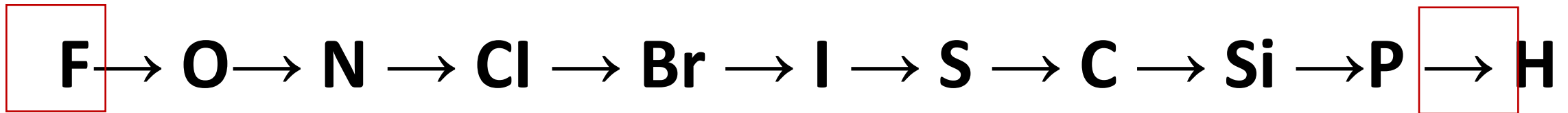
# Степень окисления

- **Степень окисления** — это условный заряд атомов химического элемента в соединении, вычисленный на основе предположения, что все соединения (и ионные, и ковалентнополярные) состоят только из ионов.



# Электроотрицательность

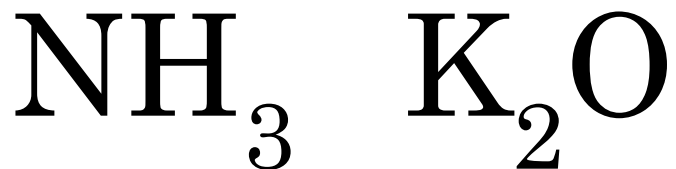
- **Электроотрицательность** — это способность атомов химического элемента смещать к себе общие электронные пары, участвующие в образовании химической связи.



# Сложные вещества

## Бинарные (двухэлементные) соединения

сложные вещества, молекулы или кристаллы которых состоят из двух разных видов химических элементов



## Многоэлементные соединения

сложные вещества, молекулы или кристаллы которых состоят из трёх и более химических элементов



# Алгоритм составления формул

- Запишем знаки двух элементов рядом. Менее электроотрицательный элемент становится на первое место, а более электроотрицательный на второе. Металл всегда на первом месте.
- Записываем над знаками элементов значения степеней окисления: у первого со знаком + (сколько может отдать электронов), у второго со знаком – (сколько должен принять до 8-ми на внешний уровень)
- Находим наименьшее общее кратное для числовых значений степеней окисления. Рассчитываем и записываем индексы (делим НОК на числовые значения степеней окисления, полученные результаты и есть индексы).



# Названия бинарных соединений

Первое слово указывает на электроотрицательную часть соединения, к нему прибавляется окончание –ид в именительном падеже.

Второе слово записывается в родительном падеже и обозначает положительную часть соединения. Вторая часть может быть либо металлом, либо менее электроотрицательным элементом, чем элемент в первой части.

Пример 1.

$\text{KCl}$  — хлорид калия

$\text{FeO}$  — оксид железа

$\text{CaH}_2$  — гидрид кальция

# Названия бинарных соединений

Первое слово указывает на электроотрицательную часть соединения, к нему прибавляется окончание **-ид** в именительном падеже.

Второе слово записывается в родительном падеже и обозначает положительную часть соединения. Вторая часть может быть либо металлом, либо менее электроотрицательным элементом, чем элемент в первой части.

**Пример 2.**

$\text{SiO}_2$  — оксид кремния

$\text{NO}$  — оксид азота (II)