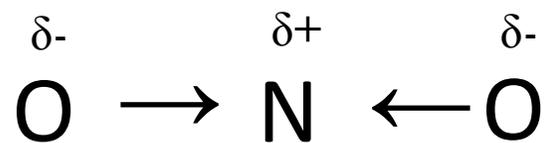
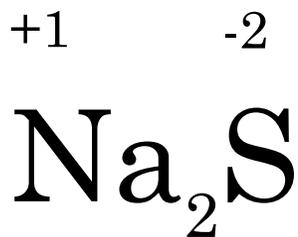


Степень окисления.
Электроотрицательность.
Формулы бинарных
соединений

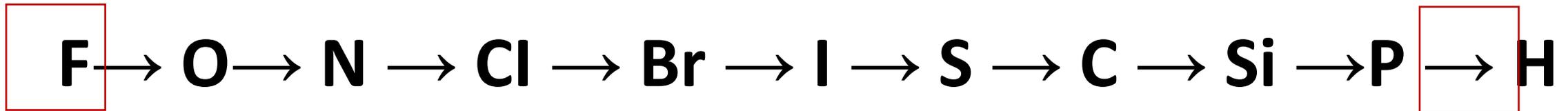
Степень окисления

- **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.

KCl — хлорид калия

FeO — оксид железа

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.

SiO_2 — оксид кремния

NO — оксид азота (II)