**Правила определения степени окисления**

* У ***свободных атомов*** и у ***простых веществ С.О***. равна ***0.***
* ***Металлы*** во всех соединениях имеют ***положительную С.О***. (ее максимальное значение равно номеру группы):
* а) Ме IА группы С.О. = +1;
* б) Ме IIА группы С.О. = +2;
* в) Al C.О. = +3;
* В ***соединениях кислород*** имеет ***С.О. = –2*** (исключения О+2F2 и пероксиды: Н2О2-1, К2О2-1);
* В соединениях с ***неметаллами*** у ***водорода С.О. = +1***;

а с ***металлами C.O. = –1;***

* В ***соединениях*** ***сумма*** ***С. О***. всех атомов равна ***0***.

**Номенклатура бинарных соединений**

|  |  |
| --- | --- |
| ***Элемент*** | ***Название соединения*** |
| Кислород О | Окс*ид* |
| Водород Н | Гидр*ид* |
| Углерод С | Карб*ид* |
| Азот N | Нитр*ид* |
| Хлор Cl | Хлор*ид* |
| Фтор F | Фтор*ид* |
| Кремний Si | Силиц*ид* |
| Фосфор Р | Фосф*ид* |
| Сера S | Сульф*ид* |

Если элемент имеет переменную С.О. – она указывается в названии римскими цифрами в скобках: *оксид фосфора (V)*

**Правила определения степени окисления**

* У ***свободных атомов*** и у ***простых веществ С.О***. равна ***0.***
* ***Металлы*** во всех соединениях имеют ***положительную С.О***. (ее максимальное значение равно номеру группы):
* а) Ме IА группы С.О. = +1;
* б) Ме IIА группы С.О. = +2;
* в) Al C.О. = +3;
* В ***соединениях кислород*** имеет ***С.О. = –2***  (исключения О+2F2 и пероксиды: Н2О2-1, К2О2-1);
* В соединениях с ***неметаллами*** у ***водорода С.О. = +1***,

а с ***металлами*** ***С.О.= –1***;

* В ***соединениях сумма С. О.*** всех атомов равна  ***0***.

**Номенклатура бинарных соединений**

|  |  |
| --- | --- |
| ***Элемент*** | ***Название соединения*** |
| Кислород О | Окс*ид* |
| Водород Н | Гидр*ид* |
| Углерод С | Карб*ид* |
| Азот N | Нитр*ид* |
| Хлор Cl | Хлор*ид* |
| Фтор F | Фтор*ид* |
| Кремний Si | Силиц*ид* |
| Фосфор Р | Фосф*ид* |
| Сера S | Сульф*ид* |

Если элемент имеет переменную С.О. – она указывается в названии римскими цифрами в скобках: *оксид фосфора (V)*