**Правила определения степени окисления химического элемента**

**(ЗАПОМНИ!!!)**

1. Степень окисления любого элемента в простом веществе равна **0**
2. Степень окисления **фтора** в соединениях ВСЕГДА равна **-1**
3. Степень окисления **кислорода**, в основном, равна **–2**

Исключения – перекиси H2O2, Na2O2, BaO2, в них степень окисления кислорода равна **-1**, а в соединении с фтором - **+2)**

1. Степень окисления **водорода** в соединениях:

С неметаллами равна **+1**

С металлами равна **-1**)

1. Степень окисления металлов ВСЕГДА ПОЛОЖИТЕЛЬНАЯ

Для щелочных металлов IA группы (лития, натрия, калия, рубидия, цезия) равна **+1**

Для металлов IIА группы (магния, кальция, стронция, бария) равна **+2**

Для алюминия равна **+3**

1. Максимальная положительная степень окисления любого элемента равна номеру группы в периодической системе элементов, а минимальная отрицательная равна N– 8, где N – номер группы
2. Сумма степеней окисления атомов химических элементов в составе **молекулы равна 0.**

Сумма степеней окисления атомов химических элементов в составе иона равна ЗАРЯДУ ИОНА

1. Чаще всего, на первом месте в формуле сложного вещества находится элемент с положительной степенью окисления, на последнем – с отрицательной степенью окисления (исключения – аммиак, соли аммония, гидриды элементов IVА группы)
2. При определении степени окисления элемента в конкретной формуле используйте данные правила.

Часто степень окисления элемента и заряд иона совпадают (в помощь Таблица растворимости!).

**Сверяйтесь всегда с пунктом 7.**

Помните, что есть химические элементы с переменной степенью окисления! (Cu2O, CuO, FeO, Fe2O3 , Fe3O4, в сложных веществах S, N, P, Cl, C, Mn, Cr и некоторые другие)