

## ПАМЯТКА

### ПО ОПРЕДЕЛЕНИЮ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ

1. В молекулах простых веществ степень окисления атомов равна нулю.
2. У кислорода в соединениях степень окисления равна  $-2$ ,  
исключение: фторид кислорода  $\text{OF}_2$ , где с.о.  $+2$ , пероксиды  $\text{H}_2\text{O}_2$ ,  $\text{Na}_2\text{O}_2$ , где с.о.  $-1$
3. У фтора во всех соединениях степень окисления равна  $-1$
4. У водорода в соединениях степень окисления равна  $+1$ ,  
исключение: соединениях со щелочными и щелочноземельными металлами  $\text{NaH}$ ,  $\text{CaH}_2$ , где с. о. водорода равна  $-1$ ;
5. Степень окисления металлов всегда положительная и численно равна валентности металла в соединении.  
Степень окисления щелочных и щелочноземельных металлов в соединениях равна, соответственно,  $+1$  и  $+2$ .
6. Алгебраическая сумма степеней окисления атомов в молекуле равна нулю, а в ионе – заряду иона.