

• Cambios en I^o

* Óxidos

Solo nomenclaturas de Stock y estequiométrica.

* Hidruros

No hay cambios en metales.

En los metales hay que poner el estado de oxidación en los ácidos hidrácidos se "HCl(aq)"

* Peróxidos

Solo trabajaremos con de alcalinos y alcalino-terreos.

* Sales binarias

No hay cambios en sales binarias.

* Unión no metal - no metal

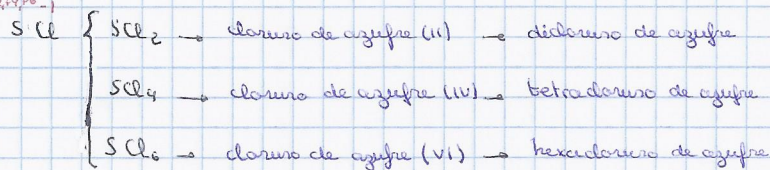
Compuestos que resultan de la unión de 2 no metales. El n^o de oxidación del menos metálico es negativo, mientras que el del menos no met. pueda utilizar todos sus n^os de ox. positivos.

Para formularlos, se escribe 1^o el símbolo del elemento menos no metálico seguido del del más no met. Se intercambian las valencias y se simplifican.

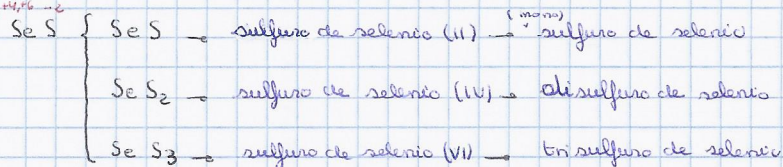
Hay que tener en cuenta que el elemento más no metálico solo utiliza el n^o de ox. negativo y el menos no metálico puede utilizar todos sus n^os de oxidación positivos.

Para nombrarlos, se utiliza la nomenclatura de Stock y la estequiométrica.

(2, 4, 6...)



(2, 4, 6...)



Caso particular: Unión de O y F

Su compuesto más común es el OF_2 , fluoruro de oxígeno (II), también llamado difluoruro de oxígeno, aunque tb puede formar el O_2F_2 , llamado difluoruro de dióxígeno.

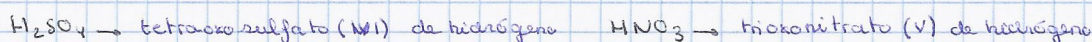
* Hidrácidos

No hay cambios en hidrácidos.

* Oxácidos

A partir de la clásica, se utilizará tb la nomenclatura sistemática.

Se pone $\left(\begin{smallmatrix} \text{menor} \\ \text{de} \\ \text{H} \end{smallmatrix} \right) + \text{Ox} + \left(\begin{smallmatrix} \text{menor} \\ \text{de} \\ \text{H} \end{smallmatrix} \right) + \text{nombre del no metal} + \text{-ato} + (\text{valencia del no metal}) + \text{de hidrógeno}.$



* Diácidos

Formados a partir de la unión de dos moléculas de oxoácido, con eliminación de una molécula de H_2O . No todos los oxoácidos forman diácidos.

Para formularlos, se suman dos veces la molécula del oxoácido y se le resta una molécula de H_2O .

Para nombrarlos, usaremos nomenclaturas clásica y sistemática.

Clásica: igual que el oxoácido del que procede, con el prefijo di-

Sistemática: igual que en los oxoácidos (misma estructura).