

-mero de oxidación entre Parentesis en números romanos.

LECCION DE QUIMICA

24/07/21

• Sustancias inorgánicas

Las sustancias químicas inorgánicas se encuentran en menor proporción que las orgánicas y sus compuestos se dividen generalmente en:

- * **Acidos**: Son aquellos que tienen una molécula de hidrógeno a la izquierda por ejemplo ácido sulfúrico.
- * **Bases**: Son metales unidos a un anión hidroxilo, por ejemplo, el hidróxido de sodio.
- * **Oxido** Se dividen en óxidos metálicos, también llamados óxidos básicos o anhídridos básicos y óxidos no metálicos u óxidos ácidos o anhídridos ácidos. Al reaccionar los óxidos no metálicos con agua se obtienen bases. En cambio, los óxidos no metálicos que reaccionan con agua se convierten en ácidos.
- * **Sal**: Son metales combinados con un anión. No es ni óxido ni hidróxido como, por ejemplo, el cloruro sódico.

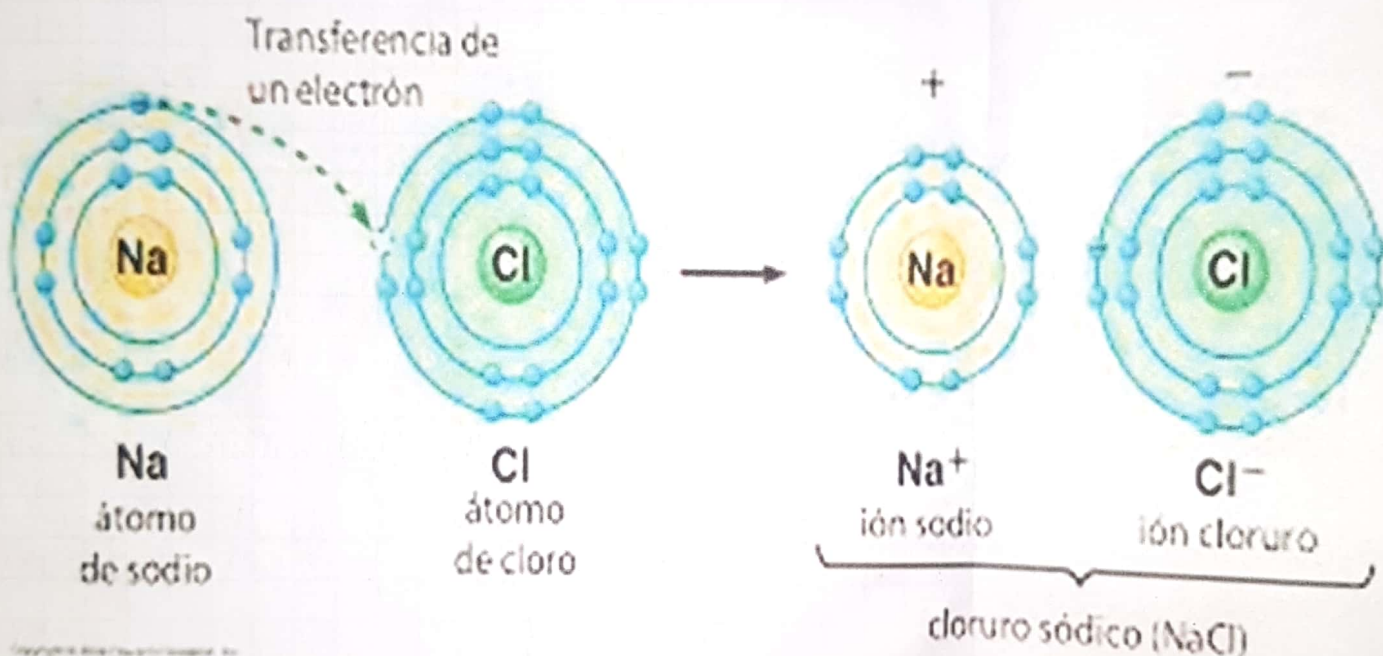
Enlace iónico

- * El iónico es una de los tipos de enlace químico más conocidos, siendo el que se forma cuando se unen un metal y un no metal.

* El electron mas externo del elemento metalico se vera atraido por el nucleo del elemento no metalico, cediendo el segundo el electron al primero. Se forman compuestos estables cuya union es electroquimica. En esta union el elemento no metalico pasa a ser anion al quedar finalmente con carga negativa (tras recibir el electron), mientras que los metales se vuelven cationes de carga positiva.

nomencultura

- la nomenclatura -ifica para cada mas practica qu -cas. A continuac divididas por su
- Sustancias Sim
- Son formadas po



- **Na** = 11
(K, L, M)
(M = 1)
- **Cl** = 17
(K, L, M)
(M = 7)

las reglas son es
-sion jelinea Co

Nomenclatura

- La nomenclatura de compuestos inorgánicos es específica para cada compuesto, por lo tanto se requiere más práctica que para las nomenclaturas orgánicas. A continuación, algunas de las nomenclaturas divididas por su clasificación de compuestos.
- Sustancias simples.
- Son formadas por átomos de elementos metálicos como, por ejemplo, el cobre, níquel y hierro o átomos de elementos metálicos cuya nomenclatura soporta prefijos que indican la cantidad de átomos: (1) mono, (2) di, (3) tri, (4) tetra, (5) penta, (6) hexa, (7) hepta, (8) octa - como por ejemplo tetrafosforo.
- Oxidos
- Los oxidos metálicos se nombran "oxidos de" más el nombre del metal como, por ejemplo, oxido de zinc. Los oxidos no metálicos se nombran con el prefijo del número de átomos antes del oxido y luego el nombre del "no metal" como por ejemplo dióxido de azufre.
- Sales.
- Son divididas en binarias, terciarias y cuaternarias, las reglas son específicas a cada tipo de composición salina. Como, por ejemplo, cloruro de sodio.