



Gina Sthephania Reynoso Cortés

Química I

Daniel Rojas

Nomenclaturas.

11.05.17

NOMENCLATURAS.		
Nomenclatura sistemática (o estequiometría)	Nomenclatura de Stock	Nomenclatura tradicional
<p>Está basada en nominar a las sustancias mediante la utilización de prefijos con números griegos.</p> <p>Dichos prefijos nos indican la atomicidad que posea la molécula, o lo que es lo mismo, el número de átomos del mismo elemento que se encuentren en la molécula.</p>	<p>En este tipo de nomenclatura se nombran los compuestos finalizándolos con la valencia indicada en números romanos, colocados generalmente como subíndices.</p> <p>Ejemplo: Sulfuro de hierro (III) = Fe_2S_3</p>	<p>También conocida como nomenclatura clásica, se emplea indicando la valencia del elemento a través de prefijos y sufijos que acompañan al nombre del elemento.</p> <p>Cuando el elemento a tratar sólo posee una valencia, se utiliza el prefijo -ico, pero cuando tiene dos valencia, se utilizan los prefijos -oso (para la valencia menor) e -ico (para la mayor). En cambio, cuando el elemento tiene tres o cuatro valencia:</p> <p>Hipo- ...-oso ...-OSO ...-ico Per-...-ico</p> <p>Ejemplos: Óxido per mangánico = Mn_2O_7</p>

EJEMPLOS:

FORMULA	SISTEMATICA	STOCK	TRADICIONAL
Pb S ₂	Sulfuro Estañoso	Disulfuro de Sodio	Sulfuro de plomo(II)
Fe Cl ₃	Cloruro Ferroso	Dicloruro de Hierro	Cloruro de hierro(II)
Sn F ₂	Floruro Estañoso	Difloruro de estaño	Floruro de Estaño (II)
Na ₂ S	Sulfuro de Sodio	Sulfuro de disodio	Sulfuro de sodio (I)
K Br	Bromuro de Potasio	Bromuro de potasio	Bromuro de potasio (I)

Ángeles M. (2010), La guía, (2017), <http://quimica.laguia2000.com/quimica-inorganica/nomenclatura-de-la-quimica-inorganica>