



Mi Universidad

Mapa conceptual

Nombre del Alumno: Angelo Alekzandre Sánchez Pérez

Nombre del tema: Nomenclatura de los compuestos Inorgánicos

Parcial: 2ª

Nombre de la Materia: Química I

Nombre del profesor: María de Los Ángeles Venegas Castro

Nombre de la Licenciatura: Bachillerato en recursos humanos

Cuatrimestre: 1º

Actividad 1: Nomenclatura de los compuestos inorgánicos

Nomenclatura Stock: El sistema Stock agrega al final del elemento números romanos que indican la valencia de los átomos. Es decir, los números romanos indican el estado de oxidación de alguno de los elementos que puedan estar presentes en la sustancia química. Se deben disponer al final del nombre de la sustancia y entre paréntesis.

Ejemplos:

- 1_ Óxido de Cobre (I)
- 2_ CuO Oxido de Cobre (II)
- 3_ PbO₂ Oxido de plomo (IV)
- 4_ CaO Oxido de Calcio I₂O₇
- 5_ Oxido de Iodo (VII) I₂O₇
- 6_ Hidruro de Níquel (II)
- 7_ Cloruro de Cesio
- 8_ Oxido de Cloro (V) K₂O₂
- 9_ Peróxido de Potasio Na₂O₂

Nomenclatura Tradicional: Cuando el elemento sólo tiene una valencia, simplemente se coloca el nombre del elemento precedido de la sílaba "de" y en algunos casos se puede optar a usar el sufijo -ico. K₂O, óxido de potasio u

Ejemplos:

- 1_ CuO (óxido cúprico),
- 2_ Cu₂O (óxido cuproso),
- 3_ FeO (óxido ferroso),
- 4_ Fe₂O₃ (óxido férrico),
- 5_ MgO / óxido de **magnesio**.
- 6_ **NaOH** (hidróxido de sodio)
- 7_ CuOH (hidróxido cuproso),
- 8_ Cu(OH)₂ (hidróxido cúprico).
- 9_ Fe(OH)₂ (dióxido ferroso),
- 10_ Ca(OH)₂ (Hidróxido de calcio)

Nomenclatura IUPAC: El nombre del compuesto se escribe con los sustituyentes en orden alfabético seguido del nombre raíz (derivado del número de carbonos en la cadena principal). Las comas se usan entre números y los guiones se usan entre letras y números. No hay espacios en el nombre.

Ejemplos:

- 1_ CaO (óxido de calcio),
- 2_ FeO (óxido de hierro (II)),
- 3_ Fe₂O₃ (óxido de hierro (III)),
- 4_ CuO (óxido de cobre (II)),
- 5_ Cu₂O (óxido de cobre (I)),
- 6_ FeSO₄ (sulfato (VI) de hierro (II)),
- 7_ Fe₂(SO₃)₃,
- 8_ sulfato (IV) de hierro (III)),
- 9_ BrO₄K (bromato de potasio (VII)),
- 10_ BrO₃K (bromato de sodio (V)).

Nomenclatura De Compuestos Inorgánicos

Angelo Alekzandre Sánchez Pérez

Universidad Del Sureste

Una tarea bastante laboriosa

Referencias

<https://aleph.org.mx/que-es-la-nomenclatura-tradicional-ejemplos>

<http://www.iescabrerapinto.com/docs/EJEMPLOS NOMENCLATURA DE STOCK.pdf>

<https://www.monografias.com/trabajos6/noqui/noqui.shtml>

<https://plataformaeducativauds.com.mx/assets/biblioteca/6436424c57a03386f5a99fe0f6f02c36.pdf>