



Nombre del Alumno : Itzel Abigail Tlamani Lopez

Nombre del tema: Nomenclatura de Compuestos Inorgánicos

Parcial: IV

Nombre de la Materia: Química I

Nombre del profesor: Maria de los Ángeles Venegas Castro

Nombre de la Licenciatura : Técnico en Administración de Recursos Humanos

Cuatrimestre: I



Introducción

En el siguiente trabajo se hablará de la nomenclatura ,existen tres tipos de nomenclatura estas se llaman ,Stock, Tradicional y sistemática ,la nomenclatura mas usada hoy en día es la nomenclatura Sistemática, las cuales están conformadas por ciertas reglas y formulas.

NOMENCLATURA STOCK

REGLAS

Al final del elemento se agregan números romanos que indican la valencia de los átomos.

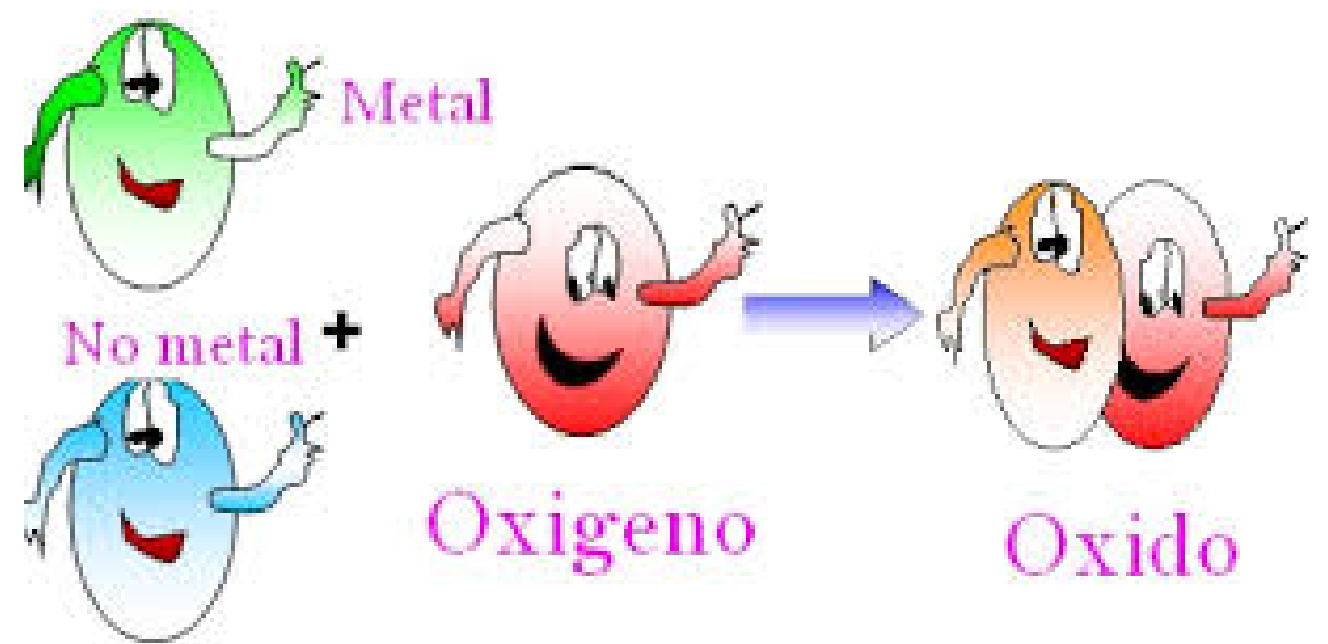
Los números romanos indican el estado de oxidación de alguno de los elementos que puedan estar presentes en la sustancia química.

Primero se escribe la palabra ácido. Después un prefijo que indica el número de oxidación.

Si solo tiene un estado de oxidación este no se escribe.

EJEMPLOS

1. óxido de carbono (IV).
2. óxido de azufre (VI).
3. óxido de nitrógeno (II).
4. óxido de fósforo (V).
5. óxido de plomo (IV).
7. óxido de hierro (II).
8. óxido de Cobre (I).
9. óxido de mercurio (I).
10. óxido de cloro (I).



NOMENCLATURA TRADICIONAL

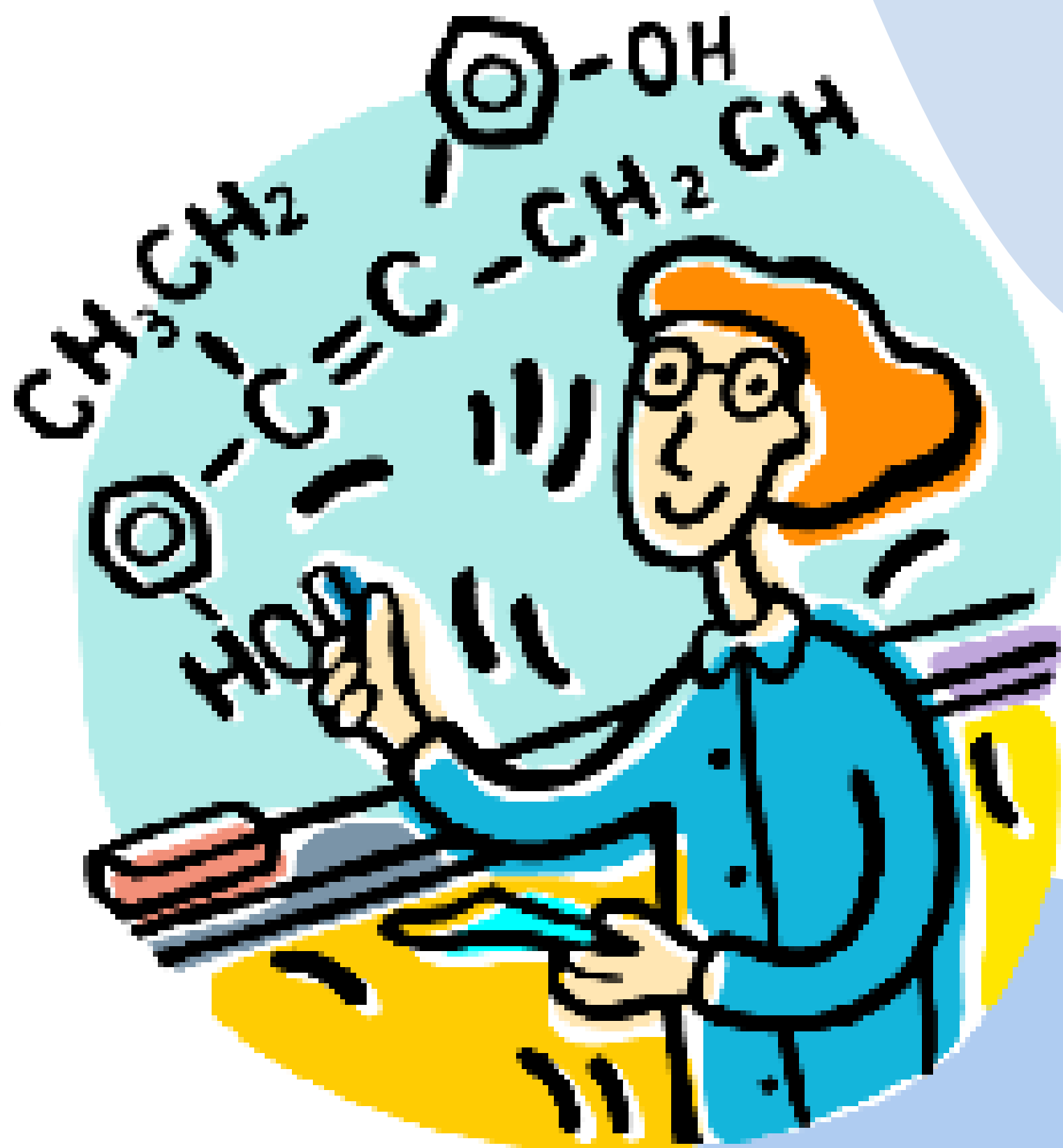
REGLAS

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.

VALENCIAS del METAL	PREFIJO	SUFIJO	USO
Una		ico	única valencia
Dos		ico	valencia mayor
		oso	valencia menor
Tres		ico	valencia mayor
		oso	valencia media
	hipo	oso	valencia menor
Cuatro	per	ico	valencia más alta
		ico	valencia alta
		oso	valencia media
	hipo	oso	valencia menor

EJEMPLOS

1. CaO = óxido de calcio
2. Li_2O = óxido de litio
3. MgO = óxido de magnesio
4. CuO = óxido cúprico
5. ZnO = óxido de zinc
6. Al_2O_3 = óxido de aluminio
7. PtO_2 = óxido plúmbico
8. I_2O_5 = óxido yódico
9. Cl_2O_7 = óxido perclórico
10. F_2O = Anhidrido carbónico

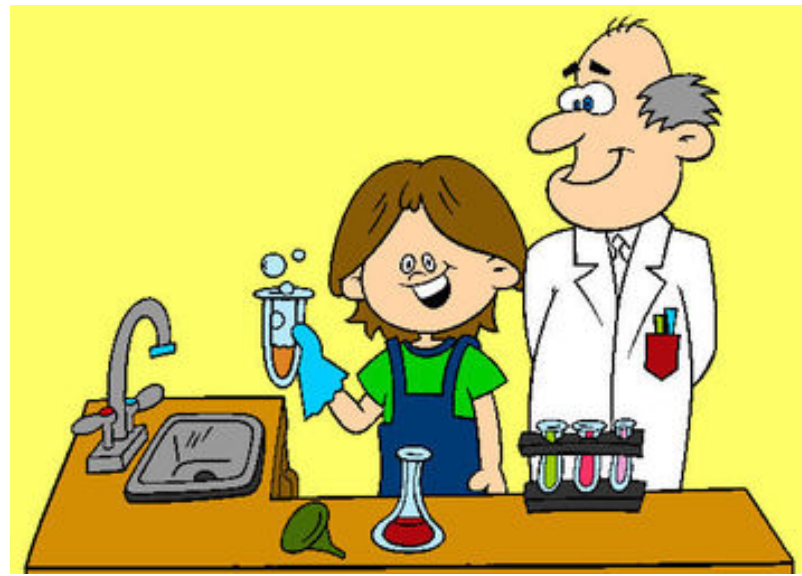


NOMENCLATURA SISTEMÁTICA

REGLAS

Nombra las sustancias con prefijos numéricos griegos. Estos indican la atomicidad (número de átomos) presente en las moléculas.

La fórmula para nombrar los compuestos puede ser de la siguiente manera: prefijo-nombre genérico + prefijo-nombre específico.



EJEMPLOS

K_2O -> Óxido de Potasio.

Fe_2O_3 -> Óxido de hierro(III).

FeO -> Óxido de hierro (II).

SnO_2 -> Óxido de Estaño (IV).

Cl_2O_3 -> Óxido de cloro (III).

Cl_2O_7 -> Óxido de cloro (VII).

N_2O -> Óxido de nitrógeno (I).

N_2O_3 -> Óxido de nitrógeno (III).

Cl_2O_5 -> Óxido de cloro (V).

N_2O_5 -> Óxido de nitrógeno (V).



Fuentes de consulta :

Prof. Leopoldo Simoza .2021.Nomenclatura química inorgánica

Nomenclatura química inorgánica.pdf (guao.org)

UDS.2021.Antología de Ciencias

PDF. Recuperado el 3 de Dic.2021.