

NOMENCLATURA QUIMICA

Rama de la química que se encarga de darles nombre a los compuestos químicos y para estos se tienen ciertas reglas que sirven como base para darle nombre a las mismas. Y que para esto se necesita tener el conocimiento del concepto de número de oxidación.

Numero de oxidación: es la carga que adquiere un átomo al combinarse con otro

¿Cómo se obtiene este número de oxidación?

- El numero de oxidación de un átomo no combinado es cero
- El numero de oxidación de los elementos del grupo IA es de **+1**
- El numero de oxidación de los elementos del grupo 2^a es de **+2**
- El numero de oxidación de los metales es siempre positiva
- El numero de oxidación del oxígeno es de **-2** cuando se combina con los metales excepto con los peróxidos que es de **+2**
- El numero de oxidación del hidrogeno es de **+1** cuando se combina con los no metales para formar ácidos y de **-1** cuando se combina con los metales para formar los hidruros.
- La suma algebraica de los números de oxidación de un compuesto es **cero**

En seguida pongo una tabla que meda los números de oxidación de algunos elementos y compuestos más usados.

+1	+2	+3	+1y+2	+1y+3	+2y+3	+2y+4	-1	-2	-3
Ag	Cd	Al	Cu	Au	Fe	Pb	(NO ₂)	SO ₃	PO ₃
	Zn		Hg		Co	Sn	NO ₃	SO ₄	PO ₄
					Ni		ClO	CO ₂	
							ClO ₂	CO ₃	
							ClO ₃		
							ClO ₄		

TABLA DE PREFIJOS Y SUBFIJOS

Para átomos con más de un número de oxidación

hipo	Raíz del nombre del no metal	oso
		oso
		ico
per		rico