

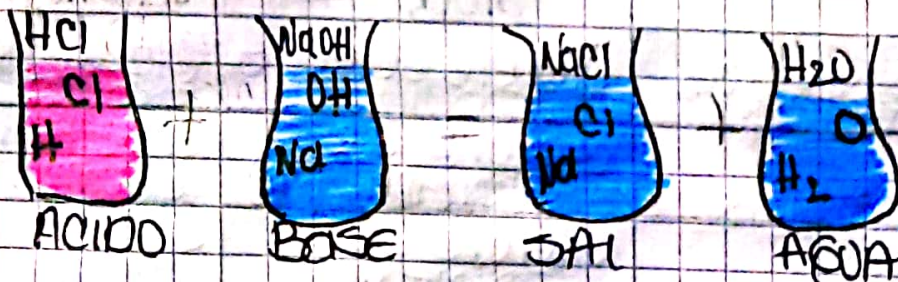
Comprender la formación de las sales y como nombrarlas con las diferentes nomenclaturas

Sales

el anion los de un elemento no mecano

Se denomina sales a compuestos químicos fruto de un enlace iónico entre partículas químicas son carga positiva (cationes) y otras cargas negativas (aniones). Son el resultado típico de la reacción química entre un ácido y una base también conocida como neutralización.

Reacción entre ácidos y bases



el ácido proporciona el anion y la base un cation para formar la sal

Por ejemplo



Hidrosales

se forma cuando el ácido que se combina es un hidrógeno se sustituye la terminación

NOMENCLATURA

Fe S T: Sulfuro ferroso
 S: Monosulfuro de Hierro
 Es: Sulfuro de Hierro (II)

Hg F₂ T: Fluoruro mercurico
 S: Difluoruro de mercurio
 Es: fluoruro de mercurio (II)

Actualidad

	Nombre tradicional	nomenclatura stock	Nomenclatura Sistemática
NaCl	Cloruro sódico	cloruro de sodio	cloruro de sódio
AlCl ₃	cloruro Aluminico	cloruro de aluminio (III)	triclóruo de aluminio
CuCl	cloruro cuproso	cloruro de cobre (I)	cloruro de cobre (I)
CuCl ₂	cloruro cuprico	cloruro de cobre (II)	dicloruro de cobre (II)
FeCl ₂	cloruro ferroso	cloruro de hierro (II)	dicloruro de hierro (II)
FeCl ₃	cloruro ferrico	cloruro de hierro (III)	triclóruo de hierro
K ₂ S	Sulfuro Potásico	sulfuro de Potasio	sulfuro de dipotasio
CaS	Sulfuro cálcico	Sulfuro de calcio	sulfuro de calcio
B ₂ S ₃	Sulfuro bórico	sulfuro de boro (III)	trisulfuro de diboro
Cr ₂ S ₃	Sulfuro cromoso	sulfuro de cromo (III)	sulfuro de cromo
Cr ₂ S ₅	Sulfuro cromoso	sulfuro de cromo (III)	trisulfuro de dicromo