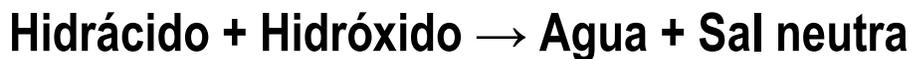


FUNCIÓN SALES

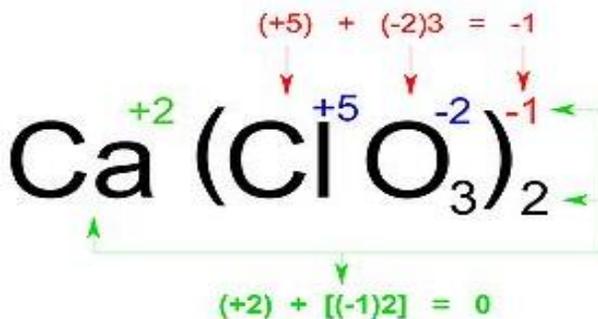
Las sales son compuestos que resultan de la combinación de sustancias ácidas con sustancias básicas, hay distintos tipos o formas de clasificarlas que son: sales neutras, sales ácidas y sales básicas. Para nombrar las sales, simplemente se cambia el sufijo del ácido que las origina, de la siguiente forma:



❖ SALES NEUTRAS:



Las sales neutras son compuestos formados por la reacción de un ácido con un hidróxido formando también agua. Para nombrarlos en el sistema tradicional, stock y sistemático se aplican las reglas generales usando el nombre del no metal con el sufijo -uro como nombre genérico y el nombre del metal como nombre específico



❖ SALES OXISALES

Concepto:

Las Sales Oxisales se forman al reaccionar una base o hidróxido con un ácido oxácido.

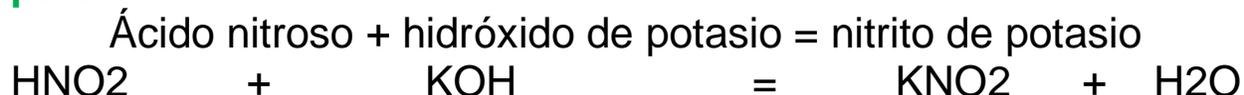


Nomenclatura:

El nombre del anión proviene del ácido que lo origina, pero se cambian los sufijos según las siguientes reglas:

-oso por -ito
-ico por -ato

Ejemplo:



Si, además el metal tiene dos estados de oxidación, su nombre termina en -oso e -ico, como en el hidróxido que originó la sal.

Ejemplo:

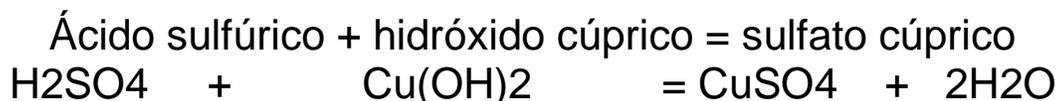


TABLA DE IONES USADOS EN FORMULACION QUIMICA DE SALES

IONES MONOATOMICOS SE USAN EN SALES HALOGENAS		IONES POLIATOMICOS SE USAN EN SALES OXISALES			
FORMULA	NOMBRE	FORMULA	NOMBRE	FORMULA	NOMBRE
I ⁻	Yoduro	NO ₂ ⁻	nitrito	C ₂ O ₄ ²⁻	oxalato
Cl ⁻	Cloruro	NO ₃ ⁻	nitrato	CO ₃ ²⁻	carbonato
Br ⁻	Bromuro	BrO ⁻	hipobromito	CH ₃ COO ⁻	acetato
F ⁻	Fluoruro	BrO ₂ ⁻	bromito	CrO ₄ ²⁻	cromato
S ⁻²	Sulfuro	BrO ₃ ⁻	bromato	Cr ₂ O ₇ ²⁻	dicromato
Se ⁻²	Seleniuro	BrO ₄ ⁻	perbromato	B ₄ O ₇ ²⁻	tetraborato
Te ⁻²	Telururo	IO ⁻	hipoyodito	MnO ₄ ²⁻	manganato
N ⁻³	Nitruro	IO ₂ ⁻	yodito	MnO ₄ ⁻	permanganato
P ⁻³	Fosfuro	IO ₃ ⁻	yodato	C ₂ O ₄ ²⁻	oxalato
As ⁻³	Arseniuro	IO ₄ ⁻	peryodato	CO ₃ ²⁻	carbonato
Sb ⁻³	Antimoniuro	ClO ⁻	Hipoclorito	CH ₃ COO ⁻	acetato
C ⁻⁴	Carburo	ClO ₂ ⁻	clorito	CrO ₄ ²⁻	cromato
NH ₄ ⁺	Amonio	ClO ₃ ⁻	clorato	Cr ₂ O ₇ ²⁻	dicromato
CN ⁻	Cianuro	ClO ₄ ⁻	perclorato	B ₄ O ₇ ²⁻	tetraborato
OH ⁻	Hidróxido	SO ₃ ²⁻	sulfito	MnO ₄ ²⁻	manganato
H ₃ O ⁺	Hidronio	SO ₄ ²⁻	sulfato	MnO ₄ ⁻	permanganato
		S ₂ O ₃ ²⁻	tiosulfato	PO ₃ ³⁻	fosfito
		SeO ₃ ²⁻	selenito	PO ₄ ³⁻	fosfato
		SeO ₄ ²⁻	selenato	AsO ₃ ³⁻	arsenito
		TeO ₃ ²⁻	Telurito	AsO ₄ ³⁻	arseniato
		TeO ₄ ²⁻	Telurato	SCN ⁻	tiocianato

FORMULA LOS SIGUIENTES COMPUESTOS:

1. bromuro potásico
2. carbonato de cobalto (II)
3. clorato potásico
4. cloruro de magnesio
5. tiosulfato sódico
6. cloruro de fósforo (V)
7. carbonato de cobre (I)
8. pentasulfuro de diarsénico
9. cromato potásico
10. sulfuro de estaño (II)
11. tetracloruro de platino
12. sulfuro de plata
13. dicromato potásico
14. sulfuro de estaño(IV)
15. nitrato de oro (III)
16. perclorato cromoso
17. bisulfato cádmico
18. perclorato de cadmio
19. bromato cromoso
20. seleniuro manganeso
21. ioduro mercúrico

NOMBRA LOS SIGUIENTES COMPUESTOS DE TODAS LAS FORMAS POSIBLES:

1. NH_4Cl
2. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
3. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
4. $\text{Pt}(\text{CO}_3)_2$
5. $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$
6. MgF_2
7. K_2CrO_4
8. FePO_3
9. $\text{Sn}(\text{BrO}_2)_4$
10. MnBr_3
11. MnSO_4

