NaOH, LiOH, Ca(OH)2, Al(OH)3

Las sales son compuestos que resultan de la reacción entre un ácido y una base.

NaCl, HBr, CaS, MgBr

EJERCICIO.

Diferenciar entre ácido, base y sal.

1.- CaBr2 Sales 9.- BaCl2 Sales

2.- Ca(OH)2 base 10.- KOH base

3.- H3PO4 Acido 11.- HNO3 Acido

4.- NaOH 605 2 12.- AgNO3 5 a 65

5.- AgCl Sald Sugar 13.- BeSO4 Sales

6.- Al(OH)3 base 14.- HClO4 Act do
7.- HCl Act do 15.- PbSO4 Sales

8.- H2SO4 Acid O

CIA ENTRE ACIDOS BASES VISALES

1-9 DIFERENCIACIÓN ENTRE ÁCIDOS BINARIOS Y TERNARIOS.

Hidrácidos Las moléculas de estos compuestos contienen hidrógeno como elemento electropositivo. Su fórmula general se escribe:

$HA + H_2O \longrightarrow A + H_3O^+$

Los hidrácidos binarios se nombran de la siguiente manera, primero se dice la palabra ácido seguida de la raíz del nombre del elemento electronegativo con la terminación hidríco (nombre específico). Ejemplo:

HCl ácido clorhídrico

Handa sa zolasada H2S 20 ácido sulfhídrico.

Estos nombres se dan a estos ácidos cuando están disueltos en agua.

Si los compuestos son puros, no disociados, se aplican las reglas de nomenclatura de las sales binarias.

hidrógeno, oxígeno y otro elemento. Para escribir su fórmula se indica primero el símbolo del elemento asociado con el hidrógeno y finalmente el oxígeno. Si existen varios átomos de algún constituyente, se usan subíndices.

Para nombrar estos compuestos se dice primero el nombre genérico del ácido y después el nombre específico que se forma a partir de la raíz del nombre del elemento asociado al oxígeno terminándolo con el sufijo "ico" u "oso" dependiendo del estado de oxidación del elemento central de la fórmula.

Los prefijos hipo, per, orto, meta, tio, piro, etc. se usan cuando el elemento central posee varias valencias y dependiendo de la que en ese compuesto esté utilizando. Ejemplos:

HNO ₂	ácido nitroso
HNO ₃	acido nítrico disambid 201
HCIO	ácido hipocloroso
HClO ₄	ácido perclórico.

Acidos ternarios no oxigenados Para nombrarlos se aplican reglas específicas. Ejemplo:

HCN	ácido cianhídrico		
H ₂ CS ₃	ácido tritiocarbónico		

EJERCICIO.

Diferenciar entre ácidos binarios y ternarios.

1	Acido fluorhídrico	HF Brand
2	Acido perclórico	HC104 temanto
3	Acido bórico	H3BO3 temens
4	Acido iodhídrico	HI Binario siss
5	Acido nítrico	HNO3 ternario
6	Acido clorhídrico	HCI Binario
7	Acido bromhídrico	HBr Bonano
8	Acido Sulfúrico	H2SO4 freynam
9	Acido fosfórico	H3PO4 Jerneno

1-10 REGLAS DE NOMENCLATURA PARA NOMBRAR COMPUESTOS BÁSICOS.

Las bases con radical OH, se caracterizan por tener un metal asociado con un radical OH monovalente y electronegativo. Para escribir la fórmula se sigue la regla general. Si existen varios radicales OH se escriben entre paréntesis y con un subíndice se indica el número de los mismos.

Los compuestos de este tipo reciben el nombre genérico de hidróxidos y se menciona como nombre específico el metal que lo forma.

Ejemplos:			
Кон	Hidróxido de potasio; potasa.	-	
Ca(OH)2	hidróxido de calcio		
Ni(OH)2	hidróxido de níquel (II)		
NaOH	hidróxido de sodio		
Al(OH) ₃	hidróxido de aluminio		
NH4OH	hidróxido de amonio		
Ba(OH) ₂	hidróxido de bario		
LiOH Q	hidróxido de litio		
0 1			

PerICO	. ICO	oso	Hipo.	hídrico		
ICO	8	OSC	HipoOSO	rico		13
走	F	上。	HCI	He	Ω	51 31
A H	T S	07/14	五	#	Br	
B1-6	BRO.	λy Q.	340	8		100
4	102		101	bonet	I	
	長	N THE	H N	N K	Z	
E R	3 H.Z	7 00	a 152	1,00	C	
	163	1	are	ir	100	in the
133		MICH	HEH	liot	Mn	1
4	R	30	07	0	HIS	m
000	THE STATE OF THE S	1		725	S	00
	5 A	\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \	ido s	firio	S	01
Manthe occupation	CVA	THE STATE OF	-	4 4 4 5 5	P	100
ACOMPANY TO SERVICE STATES	はなる	EB/12	3/62	e fo	rico	
	する	127	H3A		As	
	- E	3 1/2	K			٢

ITA	perico	ico	oso	Hipooso	hídrico	AJI)	1-10 RECOMPUE
clor	HClO ₄	HClO ₃	HClO ₂	НСЮ	HCl	Ω 0 1010	Las b sociado e escribir la l OH se escr
brom	H BRB F	山 RROIL	1 7870 F	LI BRO L	200	Br	de los misn naciones de la constante de la con
yod	1-1	Ho	5	7	1	Stranger I	orma.
nitr	a.	HNO ₃	HNO ₂	HNO	H ₃ N	Z	Siemplos:
carbón	original (H ₂ CO ₃	APPENDED	is.		0	(қон Са(о)
mangan	HMnO ₄	H ₂ MnO ₄	H ₂ MnO ₃	H ₂ MnO ₂		Mn	NaOl Al(Ol
sultur de b	dhip	H ₂ SO ₄	H ₂ SO ₃		H ₂ S	S 1	NH4C
crom	oq g	是	73			C	HOi.1
103101	H	H ₃ PO ₄	H ₃ PO ₃	нзРО2		P	
arsem		#385	H3AS	13ASZ	1:	As	16

En la siguiente tabla, escribe los nombres de los ácidos del cuadro anterior

4 1		Sind	- lask		
As	Costar Areeni	os seni	050	Sulfuncion fostor arseni	Fostolarseni ica co
P	Eustar Mid lia	fosfor 6050	fostor	tostovar ico co	+
Ċ	Clow	NIP C CYON	Cromo	COM	CYOMI
S	solfor	HIPU hipu Hipu Karbon mangan sultur	Jodoso Witroso Carbo Mangan Sulfu Cosu		Follow Co
Mn	Mongai	mongon Mongon	Hangan	wico carbomangar	Per Mangan
C	tri Corbén	HIPU hipu Kavbón mongor	carbo	Carbo	Per Per Nitriacorba
z	Dittri	Hip c nity oso	Litros	Ditvice	Perric
1	yod	10000 10000	-	Yodico	Pey Yodicc
Br	By om co	Grown Collins	Cloto Brame	Micco Micco	Der Solo
C	07.00.00	OCO	Clor0 T	Clorking	Cool Cool