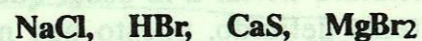


Las sales son compuestos que resultan de la reacción entre un ácido y una base.



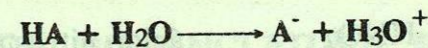
EJERCICIO.

Diferenciar entre ácido, base y sal.

- | | |
|--|------------------------------|
| 1.- CaBr ₂ Sales | 9.- BaCl ₂ Sales |
| 2.- Ca(OH) ₂ base | 10.- KOH base |
| 3.- H ₃ PO ₄ Acido | 11.- HNO ₃ Acido |
| 4.- NaOH base | 12.- AgNO ₃ Sales |
| 5.- AgCl Sales | 13.- BeSO ₄ Sales |
| 6.- Al(OH) ₃ base | 14.- HClO ₄ Acido |
| 7.- HCl Acido | 15.- PbSO ₄ Sales |
| 8.- H ₂ SO ₄ Acido | |

1-9 DIFERENCIACIÓN ENTRE ÁCIDOS BINARIOS Y TERNARIOS.

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



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 hidrácido (nombre específico). Ejemplo:

HCl ácido clorhídrico

H₂S 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.

Ácidos oxigenados. Son ácidos ternarios formados por 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	ácido nítrico
HClO	ácido hipocloroso
HClO_4	ácido perclórico.

✓ **Ácidos ternarios no oxigenados** Para nombrarlos se aplican reglas específicas. Ejemplo:

HCN	ácido cianhídrico
H_2CS_3	ácido tritiocarbónico

EJERCICIO.

Diferenciar entre ácidos binarios y ternarios.

- 1.- Acido fluorhídrico HF Binario
- 2.- Acido perclórico HClO_4 ternario
- 3.- Acido bórico H_3BO_3 ternario
- 4.- Acido iodhídrico HI Binario
- 5.- Acido nítrico HNO_3 ternario
- 6.- Acido clorhídrico HCl Binario
- 7.- Acido bromhídrico HBr Binario
- 8.- Acido Sulfúrico H_2SO_4 ternario
- 9.- Acido fosfórico H_3PO_4 ternario

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:

KOH	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
NH_4OH	hidróxido de amonio
Ba(OH)_2	hidróxido de bario
LiOH	hidróxido de litio

	Cl	Br	I	N	C	Mn	S	Cr	P	As
...hídrico	HCl	HBr	HI	H ₃ N	H ₂ S
Hipo...OSO	HClO	HBrO	HIo	HNO	...	H ₂ MnO ₂	H ₃ PO ₂	H ₃ As ₂
.....OSO	HClO ₂	HBrO ₂	HIo ₂	HNO ₂	...	H ₂ MnO ₃	H ₂ SO ₃	...	H ₃ PO ₃	H ₃ As ₃
.....ICO	HClO ₃	HBrO ₃	HIo ₃	HNO ₃	H ₂ CO ₃	H ₂ MnO ₄	H ₂ SO ₄	...	H ₃ PO ₄	H ₃ As ₄
Per...ICO	HClO ₄	HBrO ₄	HIo ₄	HMnO ₄

	Cl	Br	I	N	C	Mn	S	Cr	P	As
...hídrico	HCl	HBr	HI	H ₃ N	H ₂ S
Hipo...oso	HClO	HBrO	HIo	HNO	...	H ₂ MnO ₂	H ₃ PO ₂	H ₃ As ₂
...oso	HClO ₂	HBrO ₂	HIo ₂	HNO ₂	...	H ₂ MnO ₃	H ₂ SO ₃	...	H ₃ PO ₃	H ₃ As ₃
...ico	HClO ₃	HBrO ₃	HIo ₃	HNO ₃	H ₂ CO ₃	H ₂ MnO ₄	H ₂ SO ₄	...	H ₃ PO ₄	H ₃ As ₄
per...ico	HClO ₄	HBrO ₄	HIo ₄	HMnO ₄

Compara los que en las anteriores se escribieron y completa como te denigite bas en el examen.

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

Cl	Br	I	N	C	Mn	S	Cr	P	As
Per...ico	Per...ico	Per...ico	Per...ico	Per...ico	Per...ico	Per...ico	Per...ico	Per...ico	Per...ico
.....osoosoosoosoosoosoosoosoosooso
.....icoicoicoicoicoicoicoicoicoico
Hipo...oso	Hipo...oso	Hipo...oso	Hipo...oso	Hipo...oso	Hipo...oso	Hipo...oso	Hipo...oso	Hipo...oso	Hipo...oso
...hídrico	...hídrico	...hídrico	...hídrico	...hídrico	...hídrico	...hídrico	...hídrico	...hídrico	...hídrico