



I'm not robot



Continue

Ejemplos de acidos hidracidos con las tres nomenclaturas

En este vídeo voy a explicar la nomenclatura de los hidrácidos. Un ácido hidrácido o sencillamente hidrácido es un ácido que no contiene oxígeno, es un compuesto binario formado por hidrógeno (H), un elemento no-metálico (X) y un halógeno o anfígeno.Los hidrácidos son una combinación binaria de hidrógeno y otro elemento.H + F, Cl, Br, T = grupo 17H + S, Se, Te = grupo 16El grupo 17 presenta una valencia – 1 y el grupo 16 presenta una valencia – 2.Recordemos que a la hora de nombrar se empieza al revés de la formulación. Empezamos por el segundo elemento.Debemos saber si nuestro compuesto se encuentra en una disolución acuosa o no, porque a la hora de nombrarlo es diferente.Los que están en disolución acuosa debemos decirlo. Cómo?

Ejemplos de los tipos de ácidos inorgánicos		
OXACIDOS		HIDRACIDOS
- Ácido bórico	HBO ₂	- Ácido fluorhídrico HF
- Ácido nítrico	HNO ₃	- Ácido clorhídrico HCl
- Ácido fosfórico	H ₃ PO ₄	- Acido bromhídrico HBr
- Ácido sulfúrico	H ₂ SO ₄	- Acido yodhídrico HI
- Acido Brómico	HBrO ₃	- Ácido sulfhídrico H ₂ S

Tendrán un comportamiento ácido, por lo tanto, ácido + el nombre + terminación -hídrico.En el video vas a poder ver la formulación de los hidrácidos. Pero si no lo tenéis claro del todo podéis seguir practicando con problemas de este tipo haciendo los ejercicios imprimibles con sus soluciones que os he dejado en la web. ¡Suerte en los estudios!
COMPUESTOS BINARIOS CON HIDRÓGENOÁCIDOS HIDRÁCIDOS
1. - DEFINICIÓN. Los ácidos hidrácidos son compuestos de carácter ácido resultantes de la combinación del hidrógeno con los no metales, de los que recibe el nombre, de los grupos 16 (azufre, selenio y telurio) y 17 (flúor, cloro, bromo e iodo). El hidrógeno presenta el estado de oxidación +1, mientras el no metal tiene estado de oxidación negativo.
2.- FÓRMULA GENERAL. siendo N el elemento que da nombre al ácido y n es el estado de oxidación del elemento N.
3.- NOMENCLATURAS.
1.- De composición Raíz nombre del elemento N sufijo -uro de hidrógeno Sulfuro de dihidrogeno ó Sulfuro de hidrógeno
3.- De hidrógeno hidrógeno(raíz nombre del elemento N sufijo -uro) Dihidrogeno(sulfuro)
5.- Tradicional Ácido raíz nombre del elemento N sufijo -hídrico Ácido sulfhídrico
2.- De adición Raíz nombre del elemento N sufijo -uro (todo junto) Sulfurodihidrogeno
4.- De hidruros progenitores Raíz nombre del elemento N sufijo -ano Sulfano
Los elementos que forman ácidos hidrácidos son: azufre, selenio y telurio (grupo 16, estado de oxidación –2), y flúor, cloro, bromo e iodo (grupo 17, estado de oxidación –1).
4.- EJEMPLOS. Compuesto De composición De adición De hidrógeno De hidruros progenitores Tradicional HCl Cloruro de hidrógeno Clorurohidrogeno Hidrogeno(cloruro) Clorano Ácido clorhídrico HBr Bromuro de hidrógeno Bromurohidrogeno Hidrogeno(bromuro) Bromano Ácido bromhídrico H2Se Seleniuro de dihidrogenoSeleniuro de hidrógeno Seleniurodihidrogeno Dihidrogeno(seleniuro) Secano Ácido Selenhídrico H2S Sulfuro de dihidrogenoSulfuro de hidrogeno Sulfurodihidrogeno Dihidrogeno(sulfuro) Sulfano Ácido sulfhídrico
Tabla completa hidruros progenitores
El administrador recopila al compartir fuentes relacionadas
10 Ejemplos De Acidos Hidracidos Con Sus Tres Nomenclaturas.
20 Ejemplos De óxidos ácidos Porfavor Necesito
20 Ejemplos De Hidroxidos Cn Sus Tres Ejemplo De Aldehdos ácidos Hidrácidos
Química Inorgánica Completa óxidos Y Anhídridos
Formulación Inorgánica Yo Soy Tu Profe
03 Acidos Oxacidos Casos Especialesmp4
Aquí información sobre el 10 ejemplos de acidos hidracidos con sus tres nomenclaturas podemos compartir.
Administrador Opciones de Ejemplo
blog 2019 también recopila imágenes relacionadas con 10 ejemplos de acidos hidracidos con sus tres nomenclaturas se detalla a continuación.
ácido Hidrácido
Formula Química Usos Propiedades Ejemplos
Formulación Inorgánica
Formulación Y Nomenclatura Los Oxoácidos
Lidia Con La Química Sales Neutras
Ejemplos Aprende Facil
Compuestos Hidrogenados
Todocienciasparati
Acidos Hidracidos
Compuestos Hidrogenados
Todocienciasparati
Nomenclatura Química General
Usach
Studocu
Radicales ácidos
Nomenclatura De Compuestos Químicos
Química Y Algo Más
Los Compuestos Químicos Inorgánicos
Monografíacom
ácidos Hidrácidos
Jvpsparpin
Acidos Hidrácidos Son Compuestos Formados Por Hidrógeno Y Ejemplos De Acidos Hidracidos Con Nomenclatura Brainlylat
Nomenclatura Química Del mismo modo la información completa sobre 10 ejemplos de acidos hidracidos con sus tres nomenclaturas.
Gracias por visitar el blog
Opciones de Ejemplo
2019.
dibaketuti.pdf
Los hidrácidos, también conocidos como ácidos hidrácidos o ácidos binarios, son compuestos químicos que surgen por combinación de átomos de hidrógeno con átomos de halógenos (flúor, cloro, bromo o yodo: grupo VIIA de la tabla periódica), o bien con átomos de elementos anfígenos o calcógenos, como el azufre, el selenio o el telurio (grupo VIA de la tabla). Por ejemplo: ácido clorhídrico, ácido bromhídrico, ácido yodhídrico. Los hidrácidos formados con halógenos actúan con estado de oxidación -1 y la fórmula que los representa es HX. Los hidrácidos formados con anfígenos actúan con estado de oxidación -2 y son esquematizados con la fórmula H2X. Los hidrácidos no contienen oxígeno. Los compuestos así formados son binarios y de carácter ácido en soluciones acuosas.Otros no metales también forman compuestos binarios con el hidrógeno, pero no necesariamente ácidos. Por ejemplo: el amoníaco combina nitrógeno con hidrógeno y al disolverse en agua el pH aumenta, no disminuye.Los hidrácidos se suelen nombrar tanto con la nomenclatura tradicional, por ejemplo: ácido clorhídrico, como con la nomenclatura de Stock. Por ejemplo: cloruro de hidrógeno. Es importante aclarar que cuando se representa la fórmula de un hidrácido, se debe representar que está en disolución acuosa de la forma: HX(ac). Si esto no se hace, entonces lo que se estará representando es un haluro de hidrógeno, que tienen la misma fórmula molecular que los hidrácidos, pero son gaseosos (HX(g)). Los haluros de hidrógeno (se llaman así a los que comprenden un halógeno en combinación directa con hidrógeno) son ácidos fuertes (excepto el fluoruro de hidrógeno).

Fórmula	Nomenclatura Stock	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura sistemática
HF	fluoruro de hidrógeno	ácido fluorhídrico	fluoruro de hidrógeno
HCl	cloruro de hidrógeno	ácido clorhídrico	cloruro de hidrógeno
HBr	bromuro de hidrógeno	ácido bromhídrico	bromuro de hidrógeno
HI	yoduro de hidrógeno	ácido yodhídrico	yoduro de hidrógeno
H ₂ S	sulfuro de hidrógeno	ácido sulfhídrico	sulfuro de dihidrógeno
H ₂ Se	seleniuro de hidrógeno	ácido selenhídrico	seleniuro de dihidrógeno
H ₂ Te	teliuro de hidrógeno	ácido teluhídrico	teliuro de dihidrógeno
PROFF.			COBAM

La fuerza ácida (dada por la capacidad de liberar protones al disociarse en solución) aumenta a medida que se incrementa la masa atómica, es decir, a medida que se recorre la tabla periódica de elementos de arriba hacia abajo en el grupo. Las soluciones concentradas de estos ácidos suelen liberar un humo blanco. Los hidrácidos son usados en diferentes industrias químicas. Muchas veces se emplean para formular productos de higiene y limpieza del hogar. Por ejemplo, son componentes importantes de los jabones, a bajas concentraciones. También están presentes en productos de tocador e higiene personal como champús, pastas dentales, acondicionadores para el cabello y ciertos cosméticos. A concentraciones mayores son usados para destapar cañerías. Para digerir los alimentos, nuestro cuerpo sintetiza jugo gástrico, que se libera en el estómago. Este jugo contiene diversas enzimas (pepsina, renina, lipasa gástrica) y ácido clorhídrico, producido por las células parietales del citado órgano. Este ácido hace que en el estómago el pH sea de alrededor de 2, o incluso algo menor. En estas condiciones se posibilita la degradación de los alimentos.
ms office 2007 complete course in urdu
Solo hay siete hidrácidos y son:
Acido clorhídrico, HCl(ac)
Acido sulfhídrico, H2S(ac)
Acido bromhídrico, HBr(ac)
Acido selenhídrico, H2Se(ac)
Acido yodhídrico, HI(ac)
Acido telurhídrico, H2Te(ac)
Acido fluorhídrico, HF(ac)
Sigue con: OxácidosBases químicasBioelementos (y su función)
Química General → Acidos y Bases → Ácidos Inorgánicos → Hidrácidos
Acidos Hidrácidos: Los Ácidos Hidrácidos son compuestos binarios formados por hidrógeno (H) y un elemento no-metálico (X), pudiendo ser un (alógeno o un anfígeno. Los Ácidos Hidrácidos pertenecen al grupo de los Ácidos Inorgánicos.
Nomenclatura de Hidrácidos: Se usa solamente la Nomenclatura Clásica para nombrar estos ácidos: Se escribe el ácido (HX) y después se indica que está en disolución acuosa (aq) o (ac).
loreal feria hair color instructions
Ejemplos: HF (aq) (Ácido fluorhídrico) HBr (aq) (Ácido bromhídrico) HI (aq) (Ácido yodhídrico) HCl (aq) (Ácido clorhídrico) H2S (aq) (Ácido sulfhídrico) H2Se (aq) (Ácido selenhídrico) H2Te (aq) (Ácido telurhídrico)
El ácido cianhídrico (HCN) produce el anión cianuro (CN-)
Excepción: El fluoruro de hidrógeno (ácido fluorhídrico) se suele representar como HF. Sin embargo realmente la estructura es H2F2, esto sucede porque la molécula esta simplificada.
Reacciones de los Ácidos Hidrácidos: Los Ácidos Hidrácidos reaccionan con metales para dar Sales Binarias:
HCl + Mg → MgCl + 1/2 H2
HCl + Na → NaCl + 1/2 H2
Clasificación General de los Ácidos: Los ácidos se pueden clasificar según diferentes criterios expuestos a continuación.
SEGUN LA FUERZA DEL ÁCIDO:
Acidos Fuertes: en disolución acuosa se disocia completamente (HA → H+ + A-).
HCl, H2SO4 ...
Acidos Débiles: en disolución acuosa se disocia parcialmente (HA ↔ H+ + A-).
CH3COOH, HCN ...
SEGUN ÁTOMOS DE H QUE DONAN:
versión 5 (03/06/2015)