

Hidrácidos

Son compuestos que resultan de la unión del hidrógeno con elementos no metálicos de mayor electronegatividad, tales como F, Cl, Br, I, As, S, Se, Te

Se les asigna este nombre porque al disolverse en agua producen soluciones de carácter ácido.

La IUPAC recomienda colocar hacia la izquierda el símbolo del elemento hidrógeno y para nombrarlos sugiere el uso de la nomenclatura sistemática

<http://www.youtube.com/watch?v=aJ82yvdHkc8>



Son compuestos formados por HIDRÓGENO y un NO METAL de los grupos 6A y 7A. El hidrógeno presenta un estado de oxidación 1+ por lo que el no metal tomará un estado de oxidación negativo, para conservar la neutralidad del compuesto.

Estos compuestos se encuentran en forma natural en estado gaseoso. Se les llama hidrácidos debido a que al disolverse en agua y disociarse generan soluciones ácidas.



tiempodeexito.com



La IUPAC recomienda lo siguiente para formular los hidrácidos

Se coloca el símbolo del hidrógeno a la izquierda y el del no metal a la derecha, ya que es el que tiene el número de oxidación negativo.

Se intercambian los estados de oxidación colocándolos como sub índices sin la carga.

El subíndice 1 no se escribe.

- En la nomenclatura sistemática, se nombran añadiendo el sufijo *-uro al nombre del no metal*.
- Según la nomenclatura tradicional (también admitida), se denominan ácidos, porque tienen carácter ácido en disolución acuosa y se añade el sufijo *-hídrico al nombre del no metal*.

<http://www.youtube.com/watch?v=C64itD3vef8>



Hidruro	Nomenclatura sistemática	Nomenclatura tradicional
HF	Fluoruro de hidrógeno	Ácido fluorhídrico
HCl	Cloruro de hidrógeno	Ácido clorhídrico
HBr	Bromuro de hidrógeno	Ácido bromhídrico
HI	Yoduro de hidrógeno	Ácido yodhídrico
H ₂ S	Sulfuro de hidrógeno	Ácido sulfhídrico
H ₂ Se	Seleniuro de hidrógeno	Ácido selenhídrico
H ₂ Te	Telururo de hidrógeno	Ácido telurhídrico

HCN	Cianuro de hidrógeno	HCN(aq)	Ácido cianhídrico
-----	----------------------	---------	-------------------

http://www.youtube.com/watch?v=B_W8wolWVUc



No metal	Estado de oxidación	Fórmula	Nombre del gas	Nombre del hidrácido en solución acuosa
F	1-	HF	Fluoruro de hidrógeno	Acido fluorhídrico
Cl	1-	HCl	Cloruro de hidrógeno	Acido clorhídrico
Br	1-	HBr	Bromuro de hidrógeno	Acido bromhídrico
I	1-	HI	Yoduro de hidrógeno	Acido yodhídrico
S	2-	H ₂ S	Sulfuro de hidrógeno	Acido sulfhídrico
Se	2-	H ₂ Se	Seleniuro de hidrógeno	Acido selenhídrico
Te	2-	H ₂ Te	Telururo de hidrógeno	Acido Telurhídrico



Que onda bro tu sabes que usan para hacer la gelatina

No bro y que es lo que utilizan?

Utilizan acido clorhidrico y sabes cual su funcion dentro de la gelatina

ACIDO CLORHIDRICO ????? QUE TE PASA ESO ES NOCIVO PARA LA SALUD

EL yoduro de hidrogeno es utilizado a la hora de crear agentes reductores

Pero que bruto eres se utiliza para disolver los minerales de los huesos

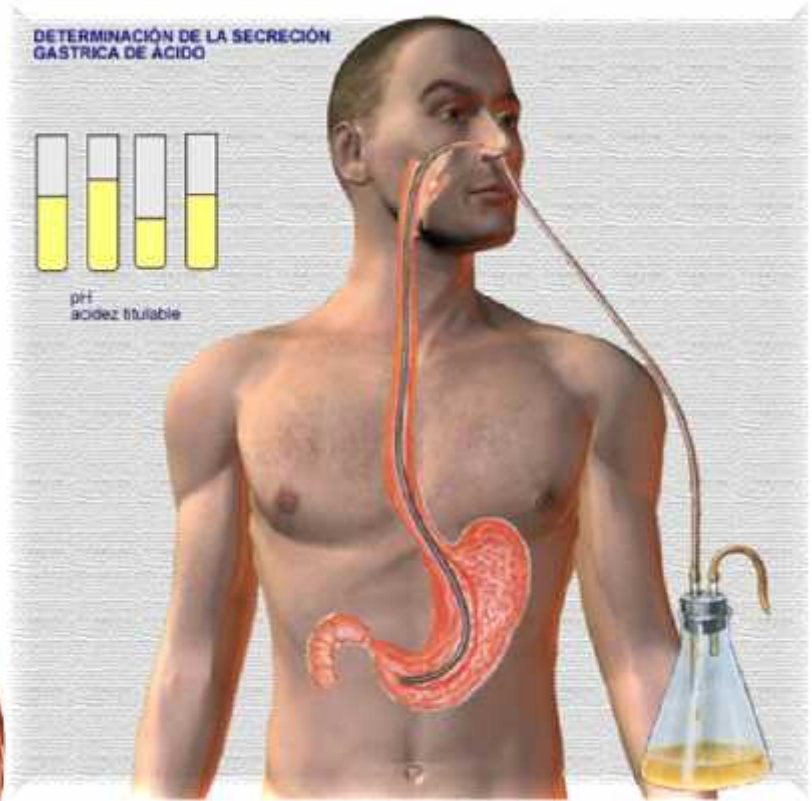
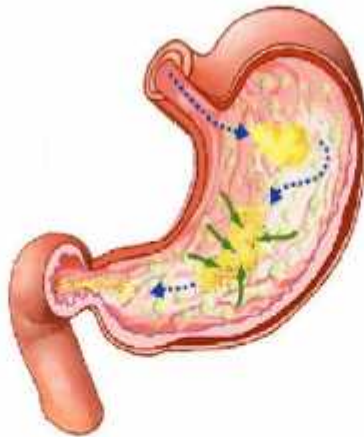
En serio???
vaya he aprendido algo nuevo

stripgenerator.com





www.empresalud.com.ar



www.iqb.es

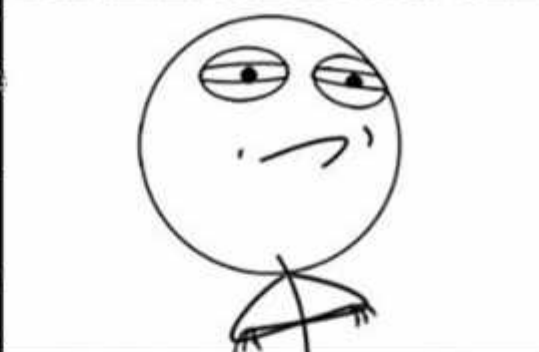




POKER FACE



CHALLENGE ACCEPTED



TROLLNOTICIAS



NIÑO INGRESADO EN HOSPITAL EN ESTADO MUY GRAVE

Un niño se echa ácido sulfhídrico porque le retaron a ello y sufre quemaduras de 3r grado y está en peligro de muerte y bla, bla, bla...



www.deviantart.com



Aplicación de los hidrácidos

El ácido fluorhídrico HF, es utilizado en la industria y preparación de vidrio o cristal en el tallado y grabado del mismo. Se utiliza en química orgánica en la obtención de compuestos orgánicos fluorados, como catalizador en petroquímica, para obtener criolita artificial que se emplea en la obtención del aluminio, fluoruros inorgánicos como el hexafluoruro de uranio y a veces como disolvente.



El ácido clorhídrico se utiliza sobre todo como ácido barato fuerte y volátil. El uso más conocido es el de desincrustante para eliminar residuos de caliza (carbonato cálcico: CaCO_3) En química orgánica se aprovecha el ácido clorhídrico a veces en la síntesis de cloruros orgánicos Otra importante aplicación del ácido clorhídrico de alta calidad es en la regeneración de resinas de intercambio iónico. En la industria alimentaria se utiliza por ejemplo en la producción de la gelatina disolviendo con ella la parte mineral de los huesos. En metalúrgia a veces se utiliza para disolver la capa de óxido que recubre un metal, previo a procesos como galvanizado, extrusión, u otras técnicas.



El ácido bromhídrico se utiliza para elaborar productos químicos y farmacéuticos también se lo emplea como solvente y en medicación veterinaria. Es un reactivo útil para la regeneración de compuestos organobromados. También funciona como catalizador de reacciones de alquilación y de la extracción de cierto minerales. A partir de ácido bromhídrico se crean importantes compuestos orgánicos útiles para la industria, como lo son: bromuro de alilo, fenol y ácido bromoacético.

