

características de los ácidos oxácidos.

Tienen sabor ácido como en el caso del ácido cítrico en la naranja y el limón.

Cambian el color del papel tornasol azul a rojo, el anaranjado de metilo de anaranjado a rojo y deja incolora a la fenolftaleína.

Son corrosivos.

Producen quemaduras en la piel.

son buenos conductores de electricidad en disoluciones acuosas.

Reaccionan con metales activos formando una sal e hidrógeno.

Reaccionan con bases para formar una sal más agua.

Reaccionan con óxidos metálicos para formar una sal más agua.

Nombre de los siguientes compuestos

HCl = Ácido clorhídrico. HBr = ácido bromhídrico

H_2CO_3 = ácido carbónico H_2Se = ácido selenhídrico.

H_2S = ácido sulfhídrico HNO_3 = ácido nítrico

H_2SO_4 = ácido sulfúrico H_3PO_4 = ácido tetraoxofosfórico

HCN = ácido cianhídrico

H_2SO_3 = ácido trióxosulfúrico.

¿Qué son los ácidos polihidratados?

Son compuestos ternarios formados por la combinación de algunos no metales (P , As , Sb , Si , B , V), el oxígeno (de número de oxidación -2) y el hidrógeno ($+1$). La fórmula general es pues $\text{H}_x\text{X}_y\text{O}_z$. En disolución acuosa liberan protones. Tradicionalmente se han considerado como compuestos formados por la adición al correspondiente anhídrido de una o más moléculas de agua.

Estos enrojecen el papel tornasol; incoloro y la fenolftalina.

También, son aquellos ácidos oxácidos que están formados por la sobrehidratación de un anhídrido y varias moléculas de agua.

Fórmula de los siguientes ácidos.

Ácido permangánico = HMnO_4

Ácido metafosfórico = HPO_3

Ácido pirofosfórico = $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$

Ácido ortofosfórico = H_3PO_4

Ácido fosfórico = H_3PO_4

cuando agregamos a un óxido base o anhídrido una molécula de agua obtenemos el ácido oxácido

el hidrogeno es siempre uno de los elementos siempre menudos, al menos para ácidos

(los ácidos oxácidos)

El Azufre tiene de estado de oxidación el 2, 4, y 6

El elemento siempre va libre de coeficientes

Evidencia de Ácidos oxácidos

Poli de muchas, hidratos hace referencia al agua.

No todos los anhídridos reaccionan con una molécula de agua para formar ácidos, en algunos casos se necesitan 2, y también 3.

cuando es par va 2, si es impar 1. y en algunas excepciones como el boro y el fósforo es 3.

(Estamos hablando de los subíndices)