

ACIDOS OXACIDOS

**MARTHA LILIANA OVIEDO
ROJAS**

10-1

2021

1. Que características tienen los ácidos oxácidos.

1/ Es un ácido que contiene oxígeno es un compuesto que contiene hidrógeno oxígeno y al menos otros elementos al menos un átomo de hidrógeno unido al oxígeno que puede disociarse para producir el catión H^+ y el anión del ácido

están formados por tres tipos de átomos y siempre mantiene el mismo orden (hidrógeno, y no metal y oxígeno)

2. Escribe correctamente el nombre de los siguientes compuestos

HCl = Ácido clorhídrico

H_2CO_3 = Ácido carbónico

H_2S H_2SO_4 = Ácido sulfúrico

HBr = Ácido bromhídrico

H_2Se = Seleniuro de hidrógeno

HNO_3 = Ácido nítrico

H_3PO_4 = Ácido fosfórico

HCN = Cianuro de hidrógeno

H_2SO_3 = Ácido sulfuroso

3. Que son los acidos poli. hidratados. Exli. que.

1/ Son compuestas ternarios formados por la mezcla de ciertos no metales (I, As, Sb, Si, P, V) y oxigeno (de numero de oxidacion $+2$) (4).

convencionalmente se han considerado como compuestas formados por la adicion de el que corresponden en hidrido de una o mas moleculas de agua.

4. escriba la formula para los siguientes acidos.

Acido permanganico = HMnO_4

Acido metafosforoso = HPO_3

Acido pirfosforico = $\text{H}_4\text{P}_6\text{O}_{21}$

Acido ortofosforoso = H_3PO_3

Acido fosforico = H_3PO_4

FOYO

- Que uso tiene los ácidos oxácidos

Una gran parte se emplea en la obtención de fertilizantes, también se usa para la síntesis de otros ácidos y sulfatos y en la industria petroquímica también se lo emplea en la elaboración de baterías, como las baterías de los automóviles.

Además el ácido nítrico, HNO_3 , es utilizado comúnmente como un reactivo de laboratorio, se utiliza para fabricar explosivos como la nitroglicerina y trinitrotolueno (TNT).