

9-Marzo-21

Acidos Hidracidos y Oxacidos

Comprender y formular de manera adecuada los acidos hidracidos y los oxacidos

Hidrácido Hidrogeno + No metal

X- No metal

se trabaja con grupos

16 y 17

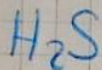
Sistemático

Disolución



cloruro de hidrogeno

Acido clorhidrico



sulfuro de hidrogeno

Acido sulfhidrico

Oxacidos oxidos anhídridos + agua
no metal + oxigeno

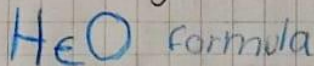
se utilizan prefijos

mono

di

tri

tetra etc...



formula

prefijo- "ato"

Prefijo oxo + prefijo "ato" + Romano Valencia + De H

HClO oxoclorato (I) de hidrogeno

HClO_2 Dioxoclorato (II) de hidrogeno

HClO_3 Trioxoclorato (III) de hidrogeno

Química

Completar la siguiente tabla.

| Fórmula | Tradicional | Stock | Sistemática |
|------------|-------------------|----------------------------|----------------------------------|
| H_3PO_4 | Acido fosforico | acido tetraoxofosforico(V) | tetraoxofosfato (V) de hidrogeno |
| H_3AsO_4 | Acido arsenico | Acido tetraoxarsetnico(V) | tetraoxoarsenico(V) de hidrogeno |
| $HBrO_3$ | Acido bromico | Acido trioxobromico(V) | trioxobromato (V) de hidrogeno |
| HIO_2 | Acido yodoso | Acido dioxoyodoso(III) | dioxoyodato (III) de hidrogeno |
| HBr | | Bromuro de hidrogeno | acido bromhidrico |
| HI | | Yoduro de hidrogeno | acido yodhidrico |
| $HClO_2$ | Acido hipocloroso | Acido oxocloroso(I) | Dioxoclorato (I) de hidrogeno |

Completar las siguientes reacciones