

QUIMICA I

Nomenclatura de hidróxidos y ácidos oxácidos.

Nombre: _____

Fecha: _____

Grupo: _____

1. Nombra cada uno de los siguientes hidróxidos usando la nomenclatura tradicional. Recuerda que necesitas usar la terminación oso (la menor) ó ico (la mayor) si el elemento metálico tiene dos valencias.

$\text{Fe}(\text{OH})_2$ _____

NaOH _____

$\text{Al}(\text{OH})_3$ _____

$\text{Hg}(\text{OH})_2$ _____

KOH _____

$\text{Pb}(\text{OH})_4$ _____

$\text{Be}(\text{OH})_2$ _____

$\text{Zn}(\text{OH})_2$ _____

CuOH _____

$\text{Co}(\text{OH})_3$ _____

$\text{Ba}(\text{OH})_2$ _____

AuOH _____

$\text{Pt}(\text{OH})_4$ _____

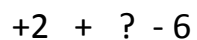
$\text{Ca}(\text{OH})_2$ _____

$\text{Au}(\text{OH})_3$ _____

$\text{Pb}(\text{OH})_2$ _____

AgOH _____

2. Nombra cada uno de los siguientes ácidos oxácidos usando también la nomenclatura tradicional. Recuerda que necesitas encontrar la valencia con la que trabaja el no metal. Ejemplo:



En este ácido el azufre tiene valencia + 4 para equilibrar las cargas.

El nombre de este compuesto es: **Ácido Sulfuroso**

Usa la tabla de valencias prefijos y sufijos.

HClO _____

HClO₂ _____

HClO₃ _____

HClO₄ _____

H₂SO₃ _____

H₂SO₄ _____

H₂CO₃ _____

H₂CO₂ _____

HNO₃ _____

HNO₂ _____

H₂CrO₄ _____

H₃PO₄ _____