



LICEO UNIVERSITARIO JUAN MANUEL MÉNDEZ BECHARA
Taller de nomenclatura de ácidos.
Química.
Grado X

**Se honesto
serás
recompensado**

1. De acuerdo con la nomenclatura de ácidos, estos se pueden clasificar en:

- A. Ácidos básicos y ácidos metálicos.
- B. Ácidos básicos e hidrácidos.
- C. Hidrácidos y oxácidos.
- D. Oxácidos y ácidos básicos.

2. Un oxácido presenta como fórmula general:

- A. $H + \text{no metal}$.
- B. $H + \text{metal} + \text{agua}$.
- C. $H + \text{no metal} + O$.
- D. $H + \text{metal} + O$.

3. Determine cuál de los siguientes compuestos no es un Hidrácido.

- A. HNO_2 .
- B. $2HF$.
- C. H_2S .
- D. HCl .

Nombra los siguientes ácidos

Acido	Nomenclatura stock	Nomenclatura sistemática	Nomenclatura tradicional
H_3PO_3			
H_4SiO_4			
H_2WO_4			
HNO_2			
$HBrO_3$			

Trioxofosfato III de hidrogeno	Ácido trioxofosforico	Tetraoxowolfronato VI de hidrogeno
Ácido bromico	Tetraoxosilicato IV de hidrogeno	Ácido tetraoxosilicico
Ácido tetraoxowolfránico	Dioxonitrato III de hidrogeno	Ácido hipofosforoso
Trioxobromato V de hidrogeno	Ácido dioxonitrico	Ácido nitroso
Ácido silicico	Ácido wolfránico	Ácido tioxobromico