



**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