

## Ejercicio.

Nombra los siguientes óxidos básicos según las nomenclaturas estudiadas.

| Fórmula               | N. Tradicional | N. Stock | N. Sistemática |
|-----------------------|----------------|----------|----------------|
| $\text{PbO}_2$        |                |          |                |
| $\text{Li}_2\text{O}$ |                |          |                |
| $\text{Cu}_2\text{O}$ |                |          |                |



## Ejercicio.

Nombra los siguientes óxidos ácidos según las nomenclaturas estudiadas.

| Fórmula                | N. Tradicional | N. Stock | N. Sistemática |
|------------------------|----------------|----------|----------------|
| $\text{Br}_2\text{O}$  |                |          |                |
| $\text{P}_2\text{O}_5$ |                |          |                |
| $\text{CO}_2$          |                |          |                |



# Ejercicio.

Nombra los siguientes hidrácidos según las nomenclaturas estudiadas. HCl y H<sub>2</sub>S



| N. Tradicional | N. Stock | N. Sistemática |
|----------------|----------|----------------|
|                |          |                |
|                |          |                |

Acido clorhídrico

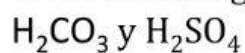
Cloruro de hidrogeno

Acido sulfhídrico

Sulfuro de dihidrogeno

# Ejercicio.

Nombra los siguientes oxácidos según las nomenclaturas estudiadas.



| N. Tradicional | N. Stock | N. Sistemática |
|----------------|----------|----------------|
|                |          |                |
|                |          |                |

Acido carbónico

Trioxocarbonato (IV) de hidrogeno

Trioxocarbonato de dihidrogeno

Acido sulfurico

Tetraoxosulfato (VI) de hidrogeno

Tetraoxosulfato de dihidrogeno