

## 9. Anexos.

### 9.1. Tioácidos y derivados.

Los tioácidos se pueden considerar como derivados de los oxoácidos en los que alguno o algunos de los átomos de oxígeno que se unen al átomo central, son sustituidos por átomos de S.

- Nomenclatura tradicional

En la nomenclatura común se añade el prefijo "tio-" delante del oxoácido del que se considera que deriva.

Con el prefijo de cantidad habitual (di-, tri-, etc.) se indica el número de átomos de O que se han sustituido.

| Fórmula                          | común (ácido ...) |
|----------------------------------|-------------------|
| $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$ | tiosulfúrico      |
| $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_2$ | tiosulfuroso      |
| $\text{H}_3\text{PO}_3\text{S}$  | tiofosfórico      |

Por pérdida de los hidrógenos se obtienen aniones que pueden combinarse formando sales:

| Fórmula                           | común                    |
|-----------------------------------|--------------------------|
| $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$       | anión tiosulfato         |
| $\text{S}_2\text{O}_2^{2-}$       | anión tiosulfito         |
| $\text{PO}_3\text{S}^{3-}$        | anión tiofosfato         |
| $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_2$ | tiosulfito de sodio      |
| $\text{FeS}_2\text{O}_3$          | tiosulfato de hierro(II) |
| $\text{K}_3\text{PO}_3\text{S}$   | tiofostato de potasio    |