

## 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 ...)
$H_2S_2O_3$	tiosulfúrico
$H_2S_2O_2$	tiosulfuroso
$H_3PO_3S$	tiofosfórico

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

Fórmula	común
$S_2O_3^{2-}$	anión tiosulfato
$S_2O_2^{2-}$	anión tiosulfito
$PO_3S^{3-}$	anión tiofosfato
$Na_2S_2O_2$	tiosulfito de sodio
$FeS_2O_3$	tiosulfato de hierro(II)
$K_3PO_3S$	tiofosfato de potasio