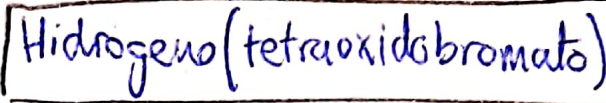
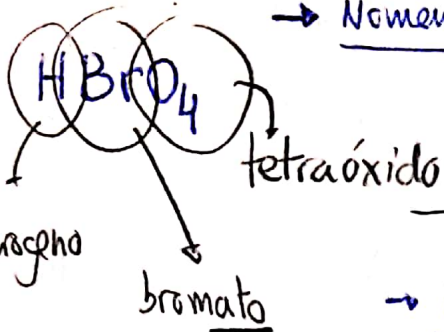


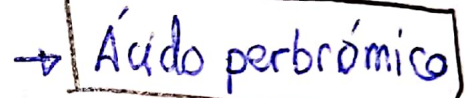
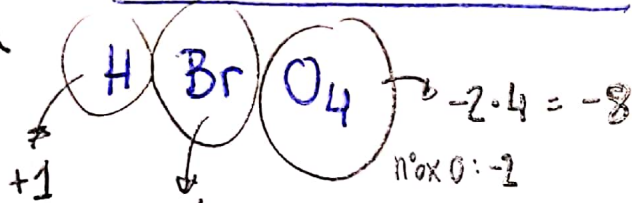
Ejemplos de formulación inorgánica

ÁCIDOS

→ Nomenclatura de prefijos.

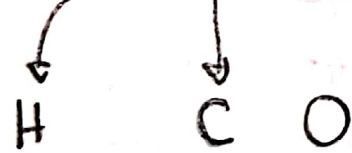


→ Nomenclatura tradicional → calculamos los números de oxidación



puede ser +1, +3, +5, +7
 esta es la buena para que haya igual n° de cargas positivas y negativas
 per-ico

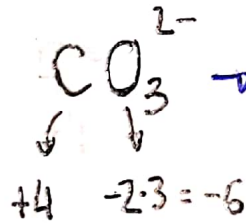
Ácido carbónico



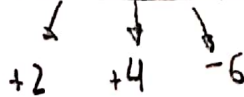
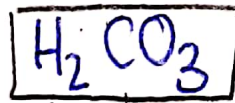
→ El carbono tiene n° oxidación

+2	-oso
+4	-ico

 Este es

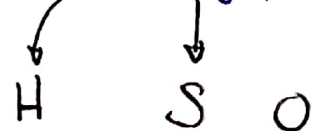


añado 3 oxígenos hasta pasarme de carga negativa (me sobran 2-)



añado 2 hidrógenos para compensar las 2 cargas negativas

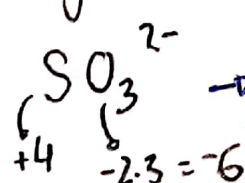
Ácido sulfuroso



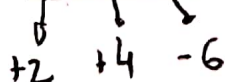
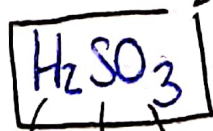
→ El azufre tiene n° oxidación

+2	hipo-oso
+4	-oso
+6	-ico

 Este es

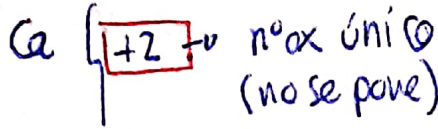
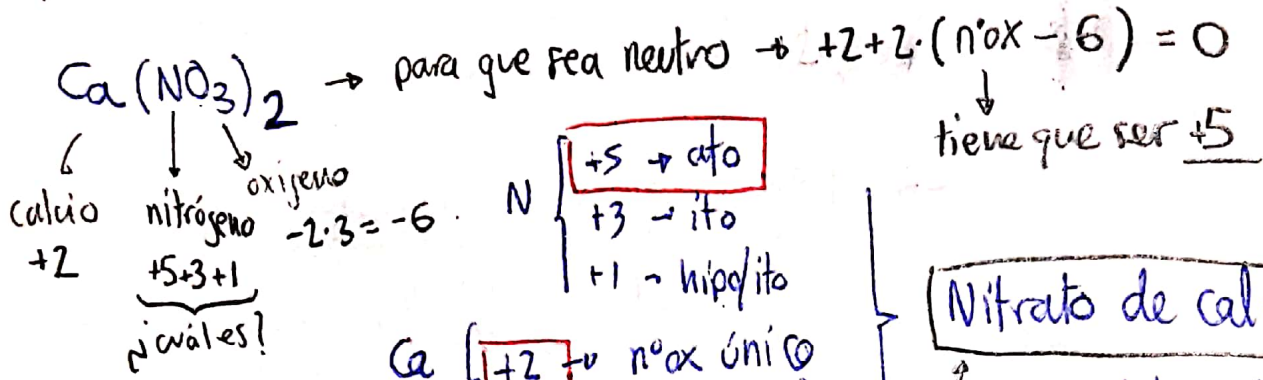


añado 3 oxígenos hasta pasarme de carga negativa

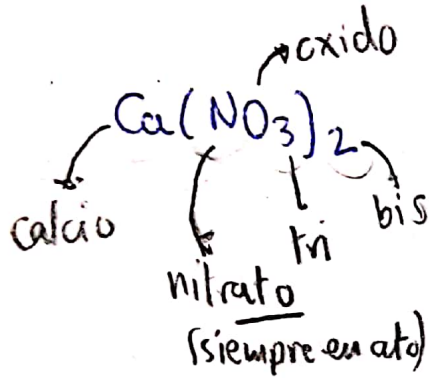


añado 2 hidrógenos para compensar las 2 cargas negativas

Ejemplo de formulación inorgánica: SALES

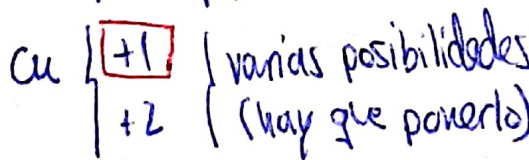
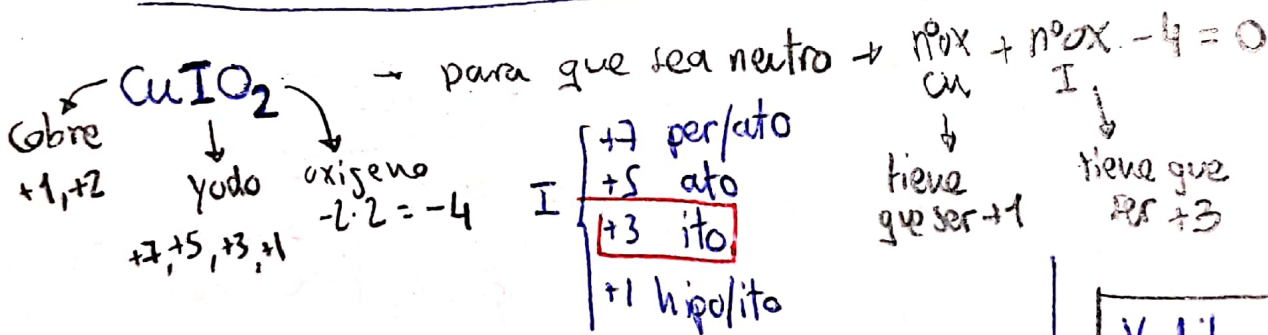


Nitrato de calcio
 ↑ nomenclatura tradicional

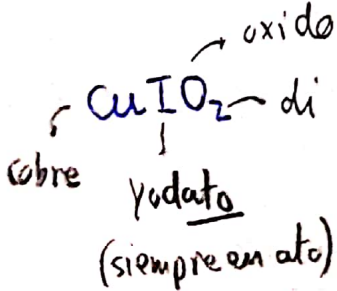


nomenclatura de prefijos

Bis(trioxidonitrato) de calcio



Yodito de cobre (I)
 n. tradicional



Dioxido yodato de cobre → n. prefijos

Perclorato de hierro (III)

