

SALES TERNARIAS

Reacción de **neutralización**



- Hidrácido
- Oxoácido



OXISALES

Ecuación de obtención:



Nomenclatura:

ACIDO		SAL
- oso	⇒	- ito
- ico	⇒	- ato

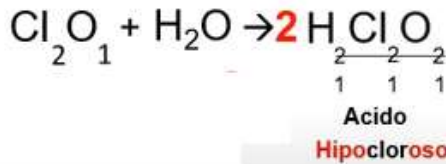
Acido Hipocloroso ⇒ Hipoclorito

Acido Brómico ⇒ Bromato

Oxoácido + Hidróxido → Oxosal + Agua

ACIDO	SAL
-oso	-ito
-ico	-ato

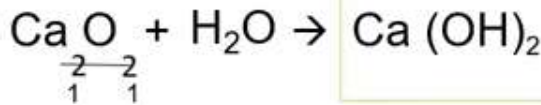
Acido **Hipocloroso** + Hidróxido de Calcio → **Hipoclorito de Calcio**



Valencias:

Cl: 1, 3, 5 y 7

Ca: 2



Oxido de Calcio + Agua → Hidróxido de Calcio

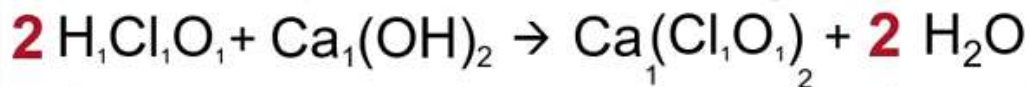
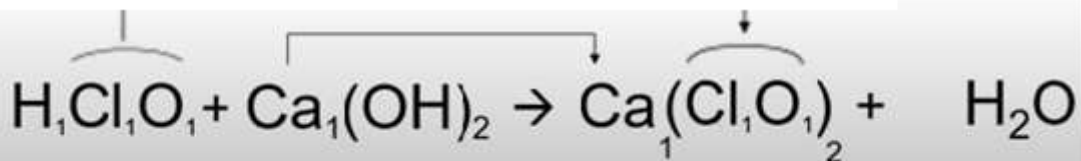
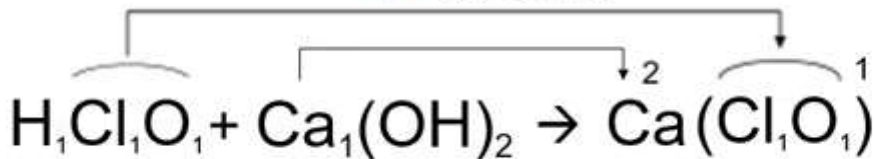
Valencias	Prefijo-	-sufijo
1	Hipo-	-oso
3		-oso
5		-ico
7	Per-	-ico

Oxoácido + Hidróxido → Oxosal + Agua

Acido **Hipocloroso** + Hidróxido de Calcio → **Hipoclorito de Calcio**

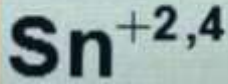
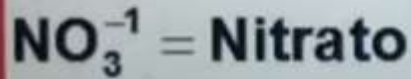
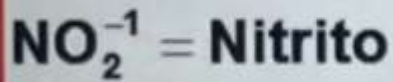
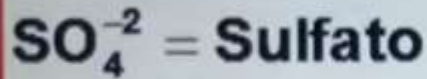
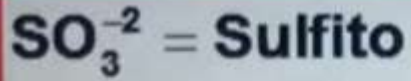
Acido Hipocloroso → $\text{H}_1\text{Cl}_1\text{O}_1$

Hidróxido de Calcio → Ca(OH)_2



Ejercicios

1.- Sulfito de Aluminio



1.- Sulfito de Aluminio

