

Hidróxidos / Hidróxidos metálicos: metal + OH(-1)	
Nomenclatura	Hidróxido de <u>metal</u>
Ejemplos:	<b>NaOH</b> Hidróxido de sodio <b>Ca(OH)<sub>2</sub></b> Hidróxido de calcio <b>Fe(OH)<sub>2</sub></b> Hidróxido ferroso <b>Fe(OH)<sub>3</sub></b> Hidróxido férrico

Peróxidos metálicos: metal + O <sub>2</sub> (-2)	
Nomenclatura	Peróxido de <u>metal</u> / Dióxido de <u>metal</u>
Ejemplos:	<b>Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub></b> <b>Peróxido de Sodio   Dioxido de disodio</b>

### Ácidos oxoácidos:

Los ácidos se forman añadiendo H<sub>2</sub>O al anhídrido correspondiente, teniendo en cuenta que para:

1.- F, Cl, Br, I, N, Mn: 1 anhídrido + 1 H<sub>2</sub>O

2.- El resto: según la tabla:

		Valencia del no metal	
		Par	Impar
Prefijo	Meta	1 anhídrido + 1 H <sub>2</sub> O	1 anhídrido + 1 H <sub>2</sub> O
	Piro (di)	2 anhídrido + 1 H <sub>2</sub> O	1 anhídrido + 2 H <sub>2</sub> O
	Orto	1 anhídrido + 2 H <sub>2</sub> O	1 anhídrido + 3 H <sub>2</sub> O

A veces no te indican el prefijo. En estos casos se tiene en cuenta que:

- si la valencia del no metal es par: te están pidiendo el META
- si la valencia del no meta es impar: te están pidiendo el ORTO