

Los elementos de la tabla periódica pueden presentarse de 3 formas:

- ✓ Monoatómicos, por ejemplo los gases nobles
- ✓ Diatómicos, por ejemplo Cl_2 , O_2 , N_2 , H_2 ..
- ✓ Poliatómicos, formando por más de 2 átomos.

Compuestos con hidrogeno:

Hidruro de..... seguido del nº de oxidación del otro elemento entre paréntesis (si posee varios).

Ej: PbH_4 - Hidruro de plomo (IV)

Los *hidroácidos generados en disolución acuosa*, se nombran con la palabra ácido seguido del nombre del no metal terminado en -hídrico.

Ej: HF (aq) - Ácido fluorhídrico.

Compuestos con oxígeno:

Óxido de..... seguido del nº de oxidación del otro elemento entre paréntesis (si posee varios).

Ej: Fe_2O_3 - Óxido de silicio.

Peróxidos: $(\text{O}_2)^{-2}$

Suelen ir acompañados de alcalinos o alcalinotérreos.

Peróxido de..... seguido del nº de oxidación del otro elemento entre paréntesis (si posee varios).

Ej: Na_2O_2 - Peróxido de sodio.

🔧 Truco: En caso de duda, el peróxido posee un oxígeno mas que el óxido.

Otros compuestos:

El elemento más electronegativo (es decir el de la derecha) terminado en -uro seguido de la preposición de..... además de cómo anteriormente el nº de oxidación entre paréntesis si posee más de uno.

Ej: BrCl - Cloruro de bromo (I)

Hidroxidos: $(OH)^{-1}$

Hidroxido de seguido del nº de oxidación del otro elemento entre paréntesis (si posee varios)

Ej: $Fe(OH)_2$ - Hidroxido de hierro (II)

Oxoácidos: Poseen esta forma: $H_aX_bO_c$

Ácido Hipooso

Oso (menor) }
Ico (mayor) } }

Perico }

Aprender de memoria: H_2CrO_4 Ácido crómico $H_2Cr_2O_7$ Ácido dicrómico

$HMnO_4$ Ácido permangánico H_3BO_3 Ácido bórico H_3PO_4 Ácido fosfórico

Ej: H_2SO_4 Ácido sulfúrico (S: +2 Hipo..oso, +4 oso, +6 ico)

Sales de oxoácidos:

Cambios: -oso \rightarrow -ito -ico \rightarrow -ato

Ej: $NaNO_3$ Nitrato de sodio. (HNO_3 Ácido nítrico)

Sales con hidrógeno ácido:

Hidrogeno + nombre del anión seguido de la preposición de y el nombre del catión metálico.

Ej: $NaHCO_3$ Hidrogenocarbonato de sodio. (H_2CO_3)

🔧 Truco: Este tipo de elemento ha perdido un H con respecto al ácido del cual provienen.