

# Iones

## CATIONES

### NOMENCLATURA.



EJEMPLOS:



## ANIONES

### MONOATÓMICOS

### NOMENCLATURA.



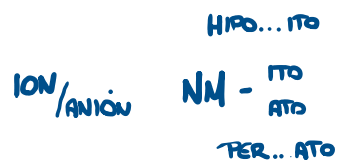
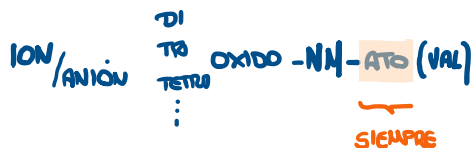
EJEMPLOS:



## OXOANIONES

### NOM. COMPOSIC. (PREF.)

### NOM. TRADICIONAL





ION/ANIÓN TETRA OXIDO - NI - ATO (VAL) SIEMPRE

ION/ANIÓN NI - ATO PER... ATO

EJEMPLO :  $SO_4^{2-}$  : ION TETRAOXIDOSULFATO (2-) / ION SULFATO

$NO_3^{-}$  : ION TRIOXIDONITRATO (1-) / ION NITRATO  
 $\begin{matrix} +5 & -6 \\ \hline & -1 \end{matrix}$

$NO_2^{-}$  : ION DIOXIDONITRATO (1-) / ION NITRITO  
 $\begin{matrix} +3 & -4 \\ \hline & -1 \end{matrix}$

POW ANIONES

NON. COMPOSIC. (PREFIX)

NON. TRIDIGITAL

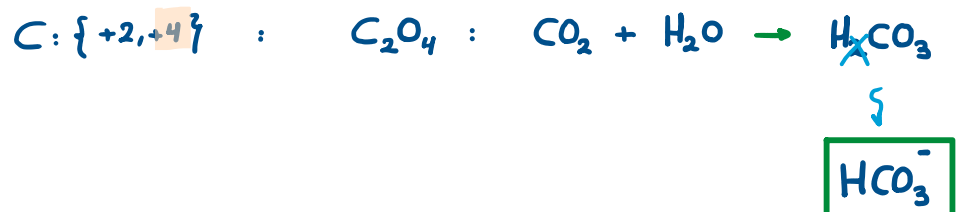


ION/ANIÓN HIDROGENIO DI OXIDO - NI - ATO (VAL) SIEMPRE

ION/ANIÓN HIPO... ITO HIDROGENIO NI - ATO PER... ATO

EJEMPLOS :  $HSO_4^{-}$  : ION HIDROGENOTETRAOXIDOSULFATO (1-)  
 $\begin{matrix} +1 & -2 \\ \hline +1 & +6 & -8 \\ \hline & -1 \end{matrix}$  ION HIDROGENOSULFATO

ION HIDROGENOCARBONATO :





6a. Completa esta tabla con el nombre que corresponda a cada compuesto:

		Nombre de hidrógeno con prefijos numerales	Nombre tradicional
1	$\text{HSO}_3^-$	ION HIDROGENOTRIÓXIDOSULFATO (1-)	ION HIDROGENOSULFITO
2	$\text{SO}_4^{2-}$	ION TETRAÓXIDO SULFATO (2-)	ION SULFATO
3	$\text{BrO}_2^-$	ION DIOXIDO BROMATO (1-)	ION BROMITO
4	$\text{H}_2\text{SbO}_3^-$	ION DIHIDROGENOTRIÓXIDO ANTIMONATO (1-)	ION HIDROGENOANTIMONITO
5	$\text{NO}_2^-$	ION DIOXIDO NITRATO (1-)	ION NITRITO
6	$\text{IO}_3^-$	ION TRIÓXIDO YODATO (1-)	ION YODATO
7	$\text{HCO}_3^-$	ION HIDROGENOTRIÓXIDO CARBONATO (1-)	ION HIDROGENOCARBONATO
8	$\text{HASO}_4^{2-}$	ION HIDROGENOTETRAÓXIDO ARSENIATO (2-)	ION HIDROGENOARSENIATO
9	$\text{NO}_3^-$	ION TRIÓXIDO NITRATO (1-)	ION NITRATO
10	$\text{HPO}_3^{2-}$	ION HIDROGENOTRIÓXIDO FOSFITO (2-)	ION HIDROGENOFOSFITO

1	Anión hipoclorito	$\text{ClO}^-$
2	Anión nitrato	$\text{NO}_3^-$
3	Anión selenito	$\text{SeO}_3^{2-}$
4	Anión fosfato	$\text{PO}_4^{3-}$
5	Anión sulfato	

