

# Formulación inorgánica: Iones

**Nombra todos los aniones que se pueden obtener de la disociación de los siguientes compuestos:**

Ácido sulfúrico:  
Ácido selenioso:  
Ácido clorhídrico:  
Ácido sulfhídrico:  
Hidróxido de aluminio:  
Ácido carbónico:  
Ácido nítrico:  
Dióxido de carbono:  
Ácido permangánico:  
Ácido perclórico:

**Nombra los iones siguientes según la nomenclatura sistemática:**

$\text{OH}^-$	$\text{IO}_3^-$
$\text{HCO}_3^-$	$\text{K}^+$
$\text{MnO}_4^-$	$\text{Cl}^-$
$\text{Cu}^+$	$\text{ClO}_3^-$
$\text{CO}_3^{2-}$	$\text{Pb}^{2+}$
$\text{SO}_4^{2-}$	$\text{CN}^-$
$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	$\text{SCN}^-$
$\text{SiO}_4^{4-}$	$\text{NO}_2^-$
$\text{NH}_4^+$	$\text{IO}^-$
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	$\text{Li}^+$
$\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$	
$\text{NO}_3^-$	

**Formula los siguientes iones:**

Ion clorito:	Ion nitrógeno (III):
Ion amonio:	Ion dioxoyodato (III):
Ion oro (I):	Ion trioxoclorato (V):
Ion seleniuro:	Ion plata:
Ion peróxido:	Ion perclorato:
Ion hidróxido:	Ion hidrogenotetraoxosulfato (VI):
Ion yodato:	Ion mercurio (II):
Ion oxonio:	Ion permanganato:
Ion yoduro:	Ion trioxocarbonato (V):
Ion dihidrogenofosfato:	Ion dicromato:

# Cajón de Ciencias

## Soluciones

**Escribe todos los iones que se pueden obtener de la disociación de los siguientes compuestos:**

En disociación, forman iones los ácidos y las bases (todos los hidróxidos son bases). Los ácidos tenderán a perder hidrógenos (uno o varios, según cuántos tengan). En el caso de los oxoácidos, el grupo formado por el elemento central y el oxígeno nunca se separa. Los hidróxidos se disocian separándose el metal por un lado y todo el grupo OH por otro.

Ácido sulfúrico:	$\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{H}^+, \text{HSO}_4^-, \text{SO}_4^{2-}$
Ácido selenioso:	$\text{H}_2\text{SeO}_2 \rightarrow \text{H}^+, \text{HSeO}_2^-, \text{SeO}_2^{2-}$
Ácido clorhídrico:	$\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+, \text{Cl}^-$
Ácido sulfhídrico:	$\text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{H}^+, \text{HS}^-, \text{S}^{2-}$
Hidróxido de aluminio:	$\text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Al}^{3+}, \text{OH}^-$
Ácido carbónico:	$\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{H}^+, \text{HCO}_3^-, \text{CO}_3^{2-}$
Ácido nítrico:	$\text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}^+, \text{NO}_3^-$
Dióxido de carbono:	$\text{CO}_2 \rightarrow$ no forma iones, porque no es ácido ni base
Ácido permangánico:	$\text{HMnO}_4 \rightarrow \text{H}^+, \text{MnO}_4^-$
Ácido perclórico:	$\text{HClO}_4 \rightarrow \text{H}^+, \text{ClO}_4^-$

**Nombra los iones siguientes según la nomenclatura sistemática:**

$\text{OH}^-$	ion hidróxido
$\text{HCO}_3^-$	ion hidrogenotrioxocarbonato (IV)
$\text{MnO}_4^-$	ion tetraoxomanganato (VII)
$\text{Cu}^+$	ion cobre (I)
$\text{CO}_3^{2-}$	ion trioxocarbonato (IV)
$\text{SO}_4^{2-}$	ion tetraoxosulfato (VI)
$\text{H}_2\text{PO}_4^-$	ion dihidrogenotetraoxocarbonato (V)
$\text{SiO}_4^{4-}$	ion tetraoxosilicato (IV)
$\text{NH}_4^+$	ion amonio
$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	ion heptaoxocromato (VI)
$\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$	ion heptaoxosulfato (VI)
$\text{NO}_3^-$	ion oxonitrato (I)
$\text{IO}_3^-$	ion oxoyodato (I)
$\text{K}^+$	ion potasio
$\text{Cl}^-$	ion cloro (I)
$\text{ClO}_3^-$	ion oxoclorato (V)
$\text{Pb}^{2+}$	ion plomo (II)
$\text{CN}^-$	ion cianuro (es un ion proveniente del HCN, el cianuro de hidrógeno)
$\text{SCN}^-$	ion cianosulfato
$\text{NO}_2^-$	ion oxonitrato (III)
$\text{IO}^-$	ion oxoyodato (I)
$\text{Li}^+$	ion litio

## Cajón de Ciencias

### Formula los siguientes iones:

Ion clorito:	$\text{ClO}^-$
Ion amonio:	$\text{NH}_4^+$
Ion oro (I):	$\text{Au}^+$
Ion seleniuro:	$\text{Se}^{4-}$
Ion peróxido:	$\text{O}_2^{2-}$
Ion hidróxido:	$\text{OH}^-$
Ion yodato:	$\text{IO}_3^-$
Ion oxonio:	$\text{H}_3\text{O}^+$
Ion yoduro:	$\text{I}^-$
Ion dihidrogenofosfato:	$\text{H}_2\text{PO}_4^-$
Ion nitrógeno (III):	$\text{N}^{3+}$
Ion dioxoyodato (III):	$\text{IO}_2^-$
Ion trioxoclorato (V):	$\text{ClO}_3^-$
Ion plata:	$\text{Ag}^+$
Ion perclorato:	$\text{ClO}_4^-$
Ion hidrogenotetraoxosulfato (VI):	$\text{HSO}_4^-$
Ion mercurio (II):	$\text{Hg}^{2+}$
Ion permanganato:	$\text{MnO}_4^-$
Ion trioxocarbonato (V):	$\text{CO}_3^{2-}$
Ion dicromato:	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$