

## EJERCICIOS DE NOMENCLATURA DE LOS IONES.

Nº	Fórmula	Sistemática	Tradicional
1	$\text{NO}_3^-$		
2	$\text{NH}_4^+$		
3	$\text{S}^{2-}$		
4	$\text{PO}_4^{3-}$		
5	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$		
6	$\text{SO}_3^{2-}$		
7	$\text{Br}^-$		
8	$\text{OH}^-$		
9	$\text{MnO}_4^-$		
10	$\text{ClO}_4^-$		
11	$\text{SbO}^-$		
12	$\text{AsO}_2^{3-}$		
13	$\text{CO}_3^{2-}$		
14	$\text{ClO}^-$		
15	$\text{SO}_4^{2-}$		
16	$\text{NO}_2^-$		
17	$\text{IO}_2^-$		
18	$\text{Cu}^{2+}$		
19	$\text{Co}^{3+}$		
20	$\text{Ca}^{2+}$		
21	$\text{C}^{2-}$		
22	$\text{P}^{3-}$		
23	$\text{IO}_4^-$		
24	$\text{CrO}_4^{2-}$		
25	$\text{PO}_4^{3-}$		
26	$\text{Ni}^{2+}$		
27	$\text{H}_3\text{O}^+$		
28	$\text{F}^-$		
29	$\text{Au}^+$		
30	$\text{Mg}^{2+}$		