



## ACTIVIDAD

Clasifica los siguientes compuestos, según sus fórmulas en ácidos o bases.

Recuerda que la fórmula química de los ácidos inorgánicos siempre empieza con hidrógeno; químicamente un **ácido** es una sustancia que en solución acuosa puede producir iones hidrógeno ( $H^+$ ). Dependiendo de que contenga oxígeno o no, los ácidos se dividen en **hidrácidos** y **oxiácidos**.

Las fórmulas químicas de las bases, también denominadas **hidróxidos**, representan la unión de un elemento metálico con el radical hidroxilo ( $OH^-$ ). Después de la teoría de Arrhenius, se supo que algunas sustancias que no contenían iones hidroxilo, como el amoníaco ( $NH_3$ ) o el carbonato de sodio ( $Na_2CO_3$ ) presentan propiedades iguales a las bases.

$Mg(OH)_2$	$HNO_3$	$NH_4OH$	$H_3PO_4$	$Al(OH)_3$	$HBr$
$NaHCO_3$	$LiOH$	$H_2Se$	$CH_3COOH$	$HF$	$NH_3$
$Ba(OH)_2$	$KOH$	$H_2SO_4$	$Ca(OH)_2$	$HClO_4$	$HI$

Bases o álcalis

Ácidos