



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