

Ácidos

Resultan de la combinación de óxidos no metálicos con agua; con propiedades opuestas a los hidróxidos o bases.



Los ácidos presentan las siguientes propiedades



Tienen un sabor agrio.



Presentan un olor penetrante.



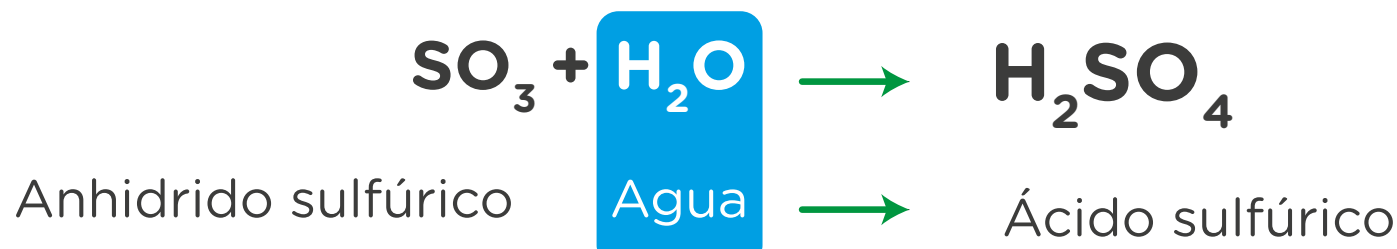
Reaccionan con los hidróxidos para producir sales.



Son corrosivos.

Ácidos oxácidos

Se obtiene por la reacción química de un óxido ácido o anhídrido y el agua.



Ejemplos

Ácido nítrico

Se usa para fabricar explosivos y fertilizantes



Ácido sulfúrico

Se usa para fabricar pinturas y plásticos



Ácidos hidrácidos

Se obtienen de la combinación química del hidrógeno con los no metales de los grupos VIA (azufre, selenio, telurio) y VIIA (flúor, cloro, bromo, yodo), por lo tanto, no poseen oxígeno en sus moléculas.



Ejemplos

Ácido clorhídrico

Es conocido también como ácido muriático



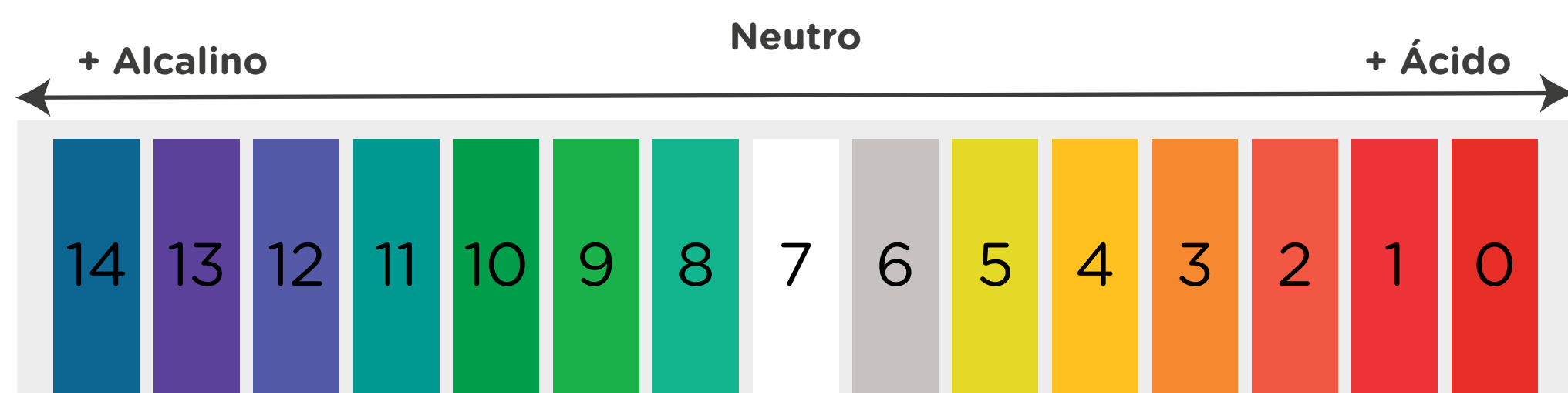
Ácido sulfhídrico

Es un gas con un olor característico a huevos podridos



La escala de pH

Es utilizada para describir el grado de acidez de las sustancias. Esta se expresa en una recta numérica que va de 0 hasta el 14 de nivel de pH.



Para medir el pH de las sustancias estas tienen que estar disueltas en agua, y a esta se le introduce la cinta indicadora de pH.