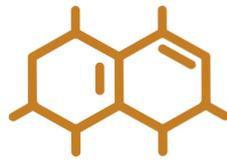


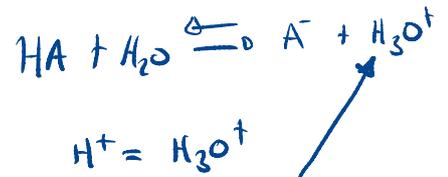
Ácidos → PH < 7



ACADEMIA TEMAS

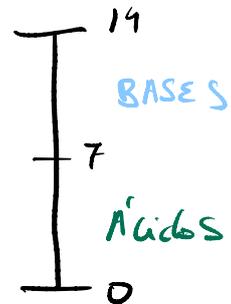
	HA	$\xrightleftharpoons{H_2O}$	A ⁻	(+) H ⁺
i	No	}	-	-
r	-x		x	x
ε	No-x		x	x

$$K_a = \frac{[A^-]' \cdot [H^+]'}{[HA]'} = \frac{\text{Productos}}{\text{Reactivos}}$$



$$PH = -\log [H^+]$$

Escala de Acidez



Bases PH > 7

	BOH	\rightleftharpoons	B ⁺	(+) OH ⁻
i	No	}	-	-
r	-x		x	x
ε	No-x		x	x

$$K_b = \frac{[B^+] \cdot [OH^-]'}{[BOH]}$$

Ácidos y Bases fuertes → Se disocian completamente

Ácidos y Bases débiles → K_a o K_b

$$POH = -\log [OH^-]$$

$$PH + POH = 14$$



¿Qué es un Ácido?
 ¿Qué es una Base?



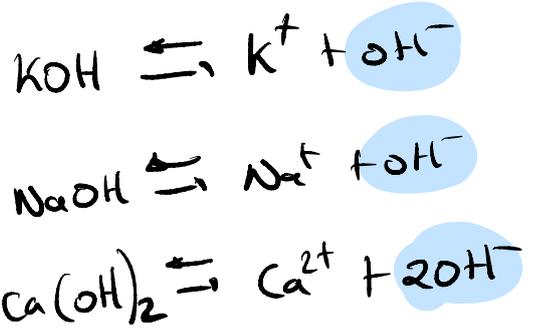
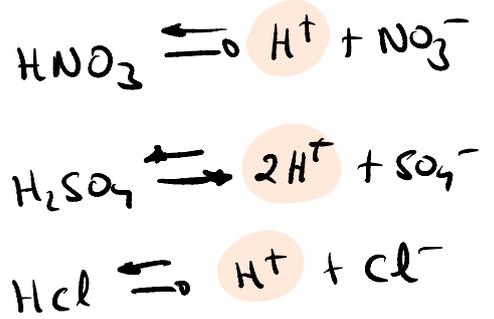
ACADEMIA
 TEMAS



Hay 3 teorías/modelos
 que nos lo explican.

Modelo de Arrhenius

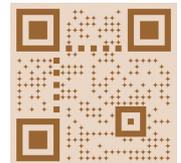
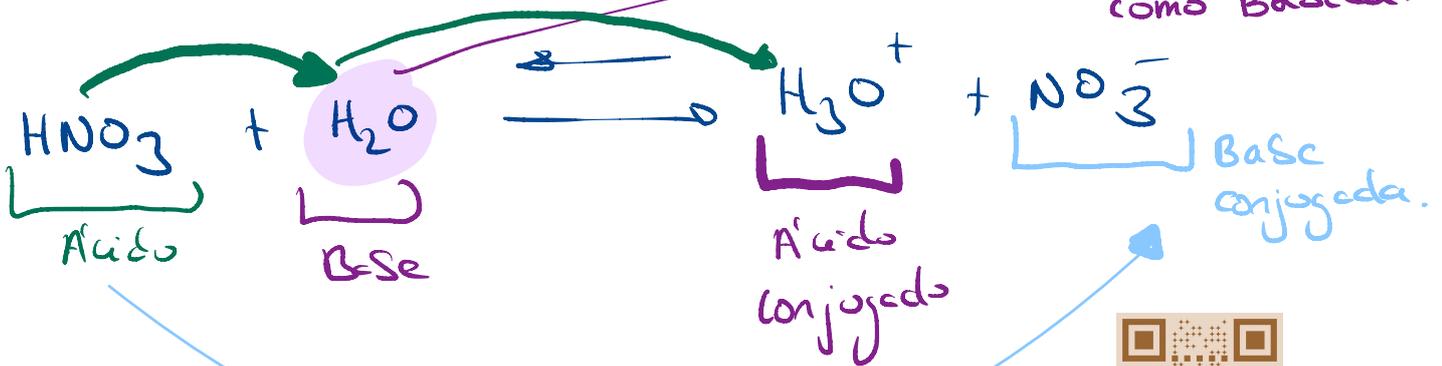
Ácido → libera H^+
 Base → libera OH^-

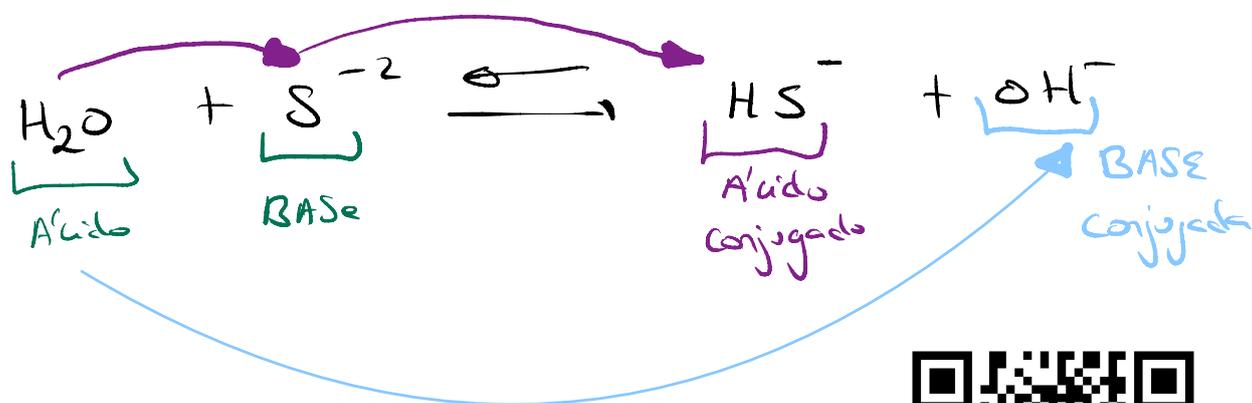


Modelo de Brønsted-Lowry

Ácido → envía un protón.

Base → recibe ese protón.





3 Modelos de Lewis

Ácido \rightarrow le falta e^-

Base \rightarrow le sobran $e^- \rightarrow$ los comparte con el Ácido.

