

FUERZA RELATIVA ÁCIDO-BASE

ANA KAREN RAMÍREZ BARRAZA
JULIO CÉSAR BOTELLO POZOS
MARINA LUCIA MORALES GALICIA



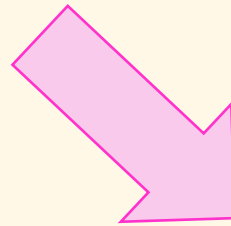


<https://pixabay.com/es/dibujos-animados-qu%C3%ADmico-qu%C3%ADmica-2030061/>

Fuerza relativa ácido- base

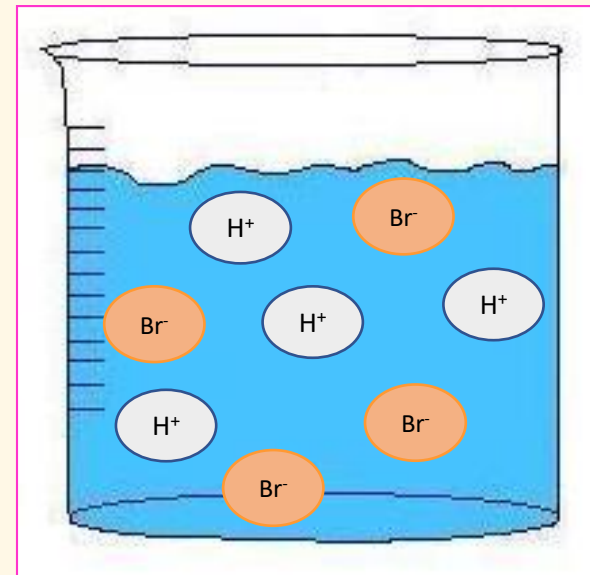
Ácidos fuertes

Tienen la capacidad de ionizarse completamente en disolución acuosa (agua).



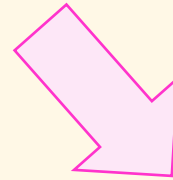
Algunos ácidos fuertes comunes	
ácido clorhídrico	HCl
ácido yodhídrico	HI
ácido perclórico	HClO ₄
ácido bromhídrico	HBr
ácido nítrico	HNO ₃

ejemplo: ácido bromhídrico



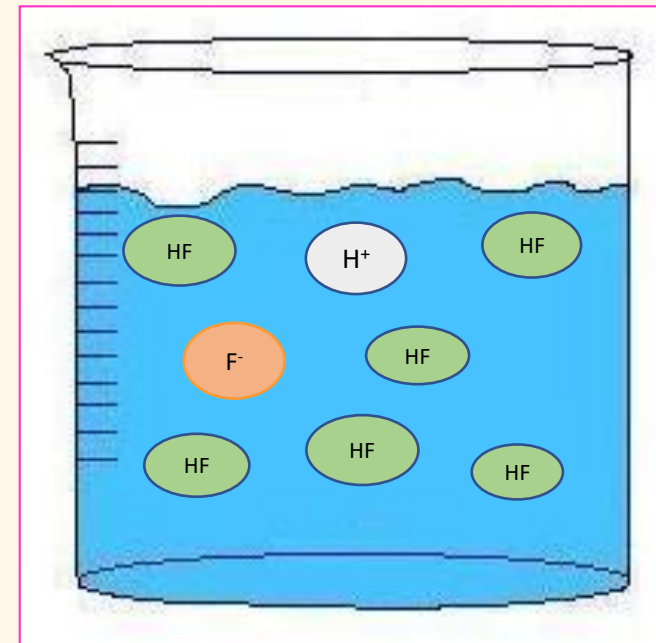
Ácido débil

Ácido que tiene la capacidad de ionizarse parcialmente en disolución acuosa (agua).



ejemplo: ácido fluorhídrico

Algunos ácidos débiles comunes	
ácido fluorhídrico	HF
ácido acético	CH ₃ COOH
ácido carbónico	H ₂ CO ₃
ácido ascórbico	C ₆ H ₈ O ₆
ácido fosfórico	H ₃ PO ₄



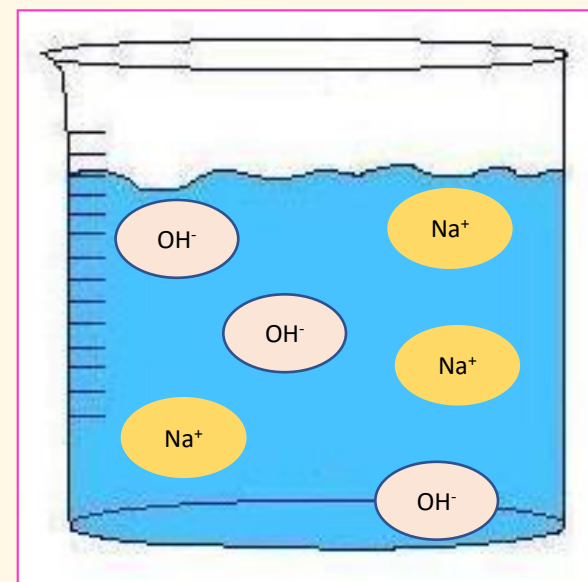
Bases fuertes

Es una base que tiene la capacidad de ionizarse completamente en disolución acuosa (agua).



Algunas bases fuertes comunes	
hidróxido de sodio	NaOH
hidróxido de potasio	KOH
hidróxido de boro	BOH
hidróxido de calcio	Ca (OH) ₂
hidróxido de bario	Ba (OH) ₂

ejemplo: hidróxido de sodio



Bases débiles

Es una base que tiene la capacidad de ionizarse parcialmente en disolución acuosa (agua).



Algunas bases débiles comunes	
hidróxido de amonio	NH_4OH
hidróxido de aluminio	$\text{Al}(\text{OH})_3$
hidróxido de hierro	$\text{Fe}(\text{OH})_2$
hidróxido de zinc	$\text{Zn}(\text{OH})_2$
amoníaco	NH_3

ejemplo: hidróxido de zinc

