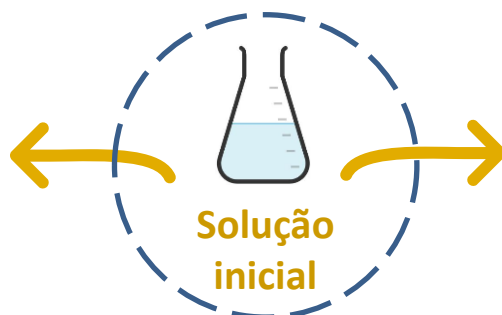


# Reações ácido-base

Como alterar o pH de uma solução

Para baixar o pH

Adiciona-se  
um ácido



Para elevar o pH

Adiciona-se  
uma base

## Equações Químicas

Ácido clorídrico (aq) + Hidróxido de sódio (aq) → Cloreto de sódio (aq) + Água (l)



Ácido (aq)

+

Base (aq)

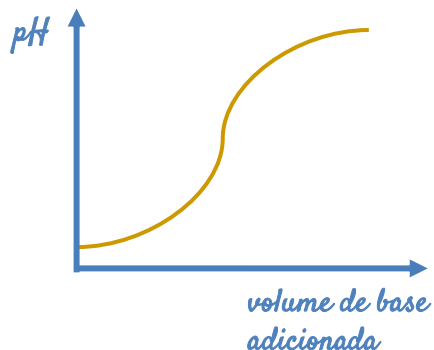
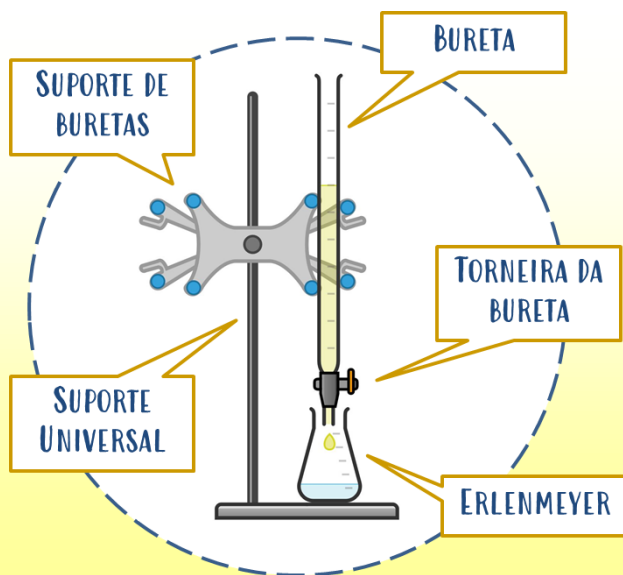
→

Sal (aq)

+

Água (l)

Se a base for um hidróxido, forma-se sempre um sal e água.  
Se a solução resultante for neutra ocorre uma neutralização.



Variação do valor de pH de uma solução por adição de uma solução básica a uma solução ácida, em função do volume de solução básica adicionada.