



Equilíbrio iônico da água, pH e pOH

Equação de Ionização da água:



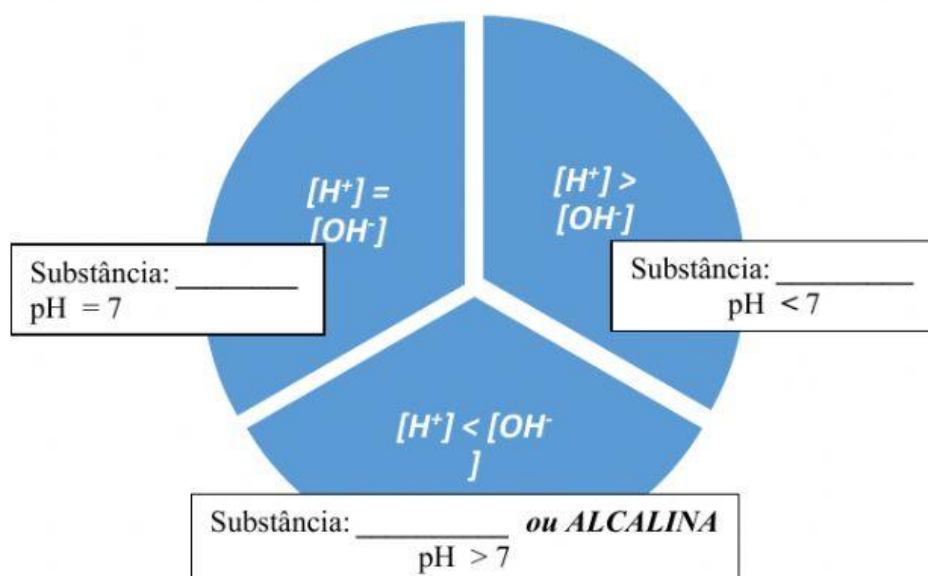
Relações Importantes (Complete com letras maiúsculas):

$$[\text{H}^+].[\text{OH}^-] = K_w = \text{_____}^{-14}$$

$$\text{pH} = -\log [\text{_____}^+]$$

$$\text{pOH} = -\log [\text{_____}^-]$$

$$\text{pH} + \text{pOH} = \text{_____}$$



Bom Estudo!!!
Profa. Ana (QuimicAna)





QUIMIFIRST – EQUILÍBRIO IÔNICO



Agora é sua vez: Calcule o valor de pH e pOH

O pOH e pH de uma solução de ácido nítrico, de concentração 0,00001 mol/L, admitindo-se ionização total do ácido.

pH = _____

pOH = _____

Agora é sua vez: Calcule o valor de pH e pOH

A concentração de íons OH^- é de 5×10^{-4} mol/L, admitindo-se ionização total da base. Calcule.
Dados: $\log 5 = 0,7$

pOH = _____

pH = _____

Bom Estudo!!!
Profa. Ana (QuimicAna)

