QUIMIFIRST – EQUILÍBRIO IÔNICO

Equilíbrio iônico da água, pH e pOH

Equação de Ionização da água:

$$H_2O_{(l)} \leftrightarrow H^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)}$$

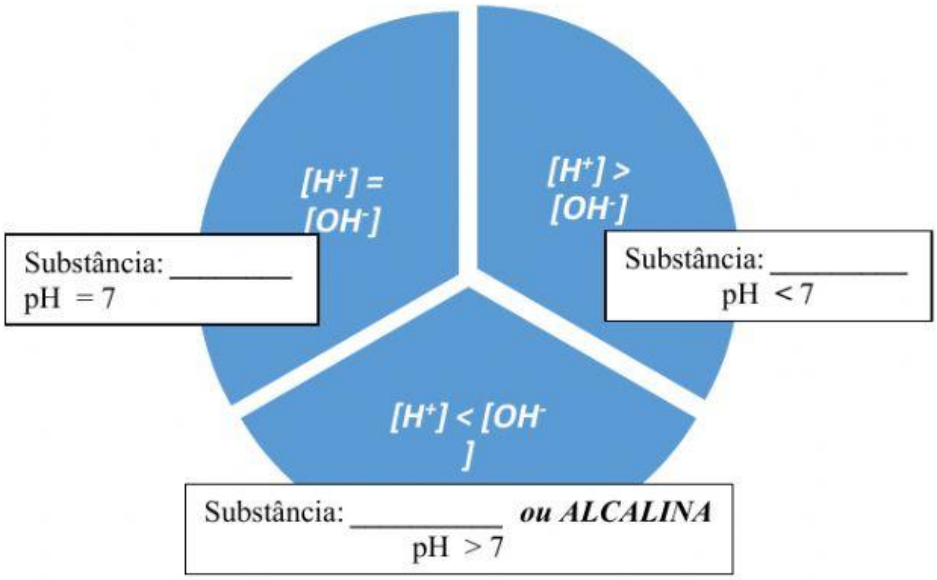
Relações Importantes (Complete com letras maiúsculas):

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

$pH = -\log [____^+]$

$pOH = -\log [___^-]$

$pH + pOH =$ _____



Bom Estudo!!!
Profa. Ana (QuimicAna)

LIVEWORKSHEETS

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)

LIVEWORKSHEETS