

EXPRESSIONES

MATEMÁTICAS

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

OU

$$10^{-\text{pH}} = [\text{H}^+]$$

SE NECESSÁRIO

$$\text{pH} = 14 - \text{pOH}$$

CÁLCULO DO PH DE SOLUÇÕES

INTERPRETAÇÕES

$\text{pH} > 7 \rightarrow$ MEIO BÁSICO

$\text{pH} = 7 \rightarrow$ MEIO NEUTRO

$\text{pH} < 7 \rightarrow$ MEIO ÁCIDO

PARA O $[\text{H}^+]$

$$[\text{H}^+] = x \cdot n$$

↓ ↓
MOL/L

Nº DE H IONIZÁVEL

SENDO

$$n = \frac{K_i}{\alpha^2} \Rightarrow \text{CONSTANTE DE DE GRAU DE IONIZAÇÃO}$$

↓ ↓