

Ejercicios

$$pH = 9,6$$

$$pH = 9,6 + 14 = pOH$$

$$pOH = 4,4$$

$$H^+ = ~~2.511 \times 10^{-10}~~ 2.511 \times 10^{-10} \text{ m}$$

$$OH^- = ~~3.981 \times 10^{-5}~~ 3.981 \times 10^{-5} \text{ m}$$

2

$$pOH = 2,50$$

$$pOH = -2,50 + 14 = pH$$

$$pH = 11,5$$

$$H^+ = ~~3.162 \times 10^{-12}~~ 3.162 \times 10^{-12} \text{ m}$$

$$OH^- = ~~0.003~~ 0.003 \text{ m}$$

3

$$H^+ = 2.4 \times 10^{-6} \text{ m} \rightarrow \text{En estos casos se usa sob } -\log \text{ y el enunciado } (-\log(2.4 \times 10^{-6}))$$

$$pH = ~~5.619~~ 5.619$$

$$pOH = -2.61 + 14$$

$$pOH = ~~8.381~~ 8.381$$

$$OH^- = ~~4.168 \times 10^{-9}~~ 4.168 \times 10^{-9}$$

$$CH = \cancel{4.5 \times 10^{-6}} 5.351$$

$$Ph = \cancel{4.5 \times 10^{-6}} -5.351 + 14$$

$$Ph = \cancel{4.5 \times 10^{-6}} 8.649 \text{ m}$$

$$H = \cancel{4.5 \times 10^{-6}} \text{ m} \quad 2.290 \times 10^{-9}$$

$$Pch 5.351$$

Profesora si llega haber eso así está chambeado fue porque usted me explico mal. La quiero.