

$$\text{pOH} = -\log [\text{OH}^-] = 0.8$$

iones Taller

1. Calcula el pOH, la concentración de los iones hidrogeno y iones hidroxido si la solución tiene un pH igual a 9.6

$$\text{pOH} = 14 - 9.6 = 4.4$$

$$[\text{H}^+] = 2.51 \times 10^{-10} \text{ M}$$

$$[\text{OH}^-] = 3.98 \times 10^{-5} \text{ M}$$

2. Calcula el pH, la concentración de iones hidrogeno y iones hidroxido si la solución tiene un pOH de 2.50

$$\text{pH} = 14 - 2.50 = 11.5$$

$$[\text{H}^+] = 3.162 \times 10^{-12} \text{ M}$$

$$[\text{OH}^-] = 3.162 \times 10^{-3} \text{ M}$$

3) Calcula el pH, pOH y  $(OH^-)$  si la solución tiene de  $2.4 \times 10^{-6} M$

$$pH = 14 - 5.619 = 8.381$$

$$[H^+] = 2.4 \times 10^{-6} M$$

$$[OH^-] = 4.159 \times 10^{-9}$$

$$pH = -\log 2.4 \times 10^{-6} = 5.619$$

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

4) Calcula pH, pOH y  $(H^+)$  si la solución tiene de  $4.45 \times 10^{-6} M$

$$pH = 14 - 6.64 = 7.36$$

$$pOH = 6.64$$

$$[H^+] = 4.365 \times 10^{-8}$$

$$[OH^-] = 4.45 \times 10^{-6} M$$

$$pOH = -\log [OH^-] = 6.648$$