

ACTIVIDAD

1) Calcula el pOH, la concentración de iones hidroxido si la solución tiene un pH igual a 9.6

$$pOH = 14 - 9.6$$

$$pOH = 4.4$$

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

$$pH = 14 - 2.50$$

$$pH = 11.5$$

3) Calcula el pH y $[OH^-]$ si la solución tiene $[H^+]_{H^+}$ es de $2.4 \times 10^{-6} M$

$$1) pH = -\log [H^+]$$

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

$$pH = 5.61$$

$$2) pOH = 14 - 5.61$$

$$pOH = 8.39$$

4 Calcula pH , pOH y $[\text{H}^+]$ si la solución tiene $[\text{OH}^-]$ es de $4,45 \times 10^{-6} \text{ M}$

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

$$\text{pH} = -\log [4,45 \times 10^{-6}]$$

$$\text{pH} = 5,3$$

$$\Delta \text{pOH} = 14 - 5,3$$

$$\text{pOH} = 8,7$$