

TALLER

1) Calcula el pOH la concentración de iones hidrogeno Si la solución tiene un pH igual a 9.6

$$pH = 9.6 \quad = 14 - 9.6$$

$$pOH = 14$$

$$3.98 \times 10^{-5}$$

$$R = 4,4$$

2) Calcula el pH la concentración de iones hidroxido Si la solución tiene un pOH de 2.50

$$pH = 14$$

$$pOH = 2.50$$

$$R = 11,5$$

$$= 14 - 2.50 = 3.76 \times 10^{-12}$$

3) Calcula el pH , pOH y $[\text{OH}^-]$, si la solución tiene un pH (deca a d) es de $2.4 \times 10^{-6} \text{ M}$

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

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

$$\text{pH} = 5.6$$

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

$$\text{pH} = \log [\text{H}^+] = 4.45 - 14$$

$$\text{pH} = \log 4.45 \times 10^{-6} \text{ M} = 4.3$$