

Actividad

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

$$\text{pH} = 9.6$$

$$14 - 9.6 = 4.4$$

$$\text{pOH} = ?$$

$$\text{pOH} = 4.4$$

$$[\text{H}^+] = ?$$

$$[\text{H}^+] = 2.511 \times 10^{-10}$$

$$[\text{OH}^-] = ?$$

$$[\text{OH}^-]$$

- 2 Calcula el pH la concentración de iones de hidrogeno y hidroxido si la solución tiene un p^H de 2.50

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

$$14 - 2.50$$

$$\text{pH} = 11.5$$

$$\text{iones de hidrogeno} = \text{sh. ft} + \log - \text{Ph}$$

$$= 3.16 \times 10^{-12}$$

$$-115$$

iones de hidroxido

$$\text{OH} = 0.003 \text{ m}$$

3 $[\text{H}^+] = 2.4 \times 10^{-6} \text{ m}$

$$\text{pH} = 5.619$$

$$[\text{OH}^-] = 9.168 \times 10^{-9}$$

$$\text{pOH} = 7.19$$

4

$$\text{pH} = -5.351 + 14$$

$$\text{OH} = 5.351$$

$$[\text{H}^+] = 2.296 \times 10^{-9}$$

$$\text{pOH} = 5.351$$