

12- 10.000 31624 mm Hg 0,0103 4280478  
atm

# Ejercicios

1. Calcule el pOH la concentración de  $H^+$  y  $OH^-$  la solución tiene un pH a 9,6

$$pOH = 14 - 9,6$$

$$pOH = 4,4$$

$$H^+ = \text{shift log } -9,6$$

$$H^+ = 3,981 \times 10^{-10}$$

$$OH^- = \text{shift log } -4,4$$

$$OH^- = 2,511 \times 10^{-5}$$

$$2,511 \times 10^{-5}$$

2. Calcula el pH de  $H^+$  y  $OH^-$  si la solución tiene un pOH 2.50

$$pH = 14 - 2.50$$

$$pH = 11.5$$

$$H^+ = \text{Shif} \log - 2.50$$

$$H^+ = 316.227 \times 10^{-2} M$$

$$OH^- = \text{Shif} \log - 11.5$$

$$OH^- = 316.227 \times 10^{-11} M$$

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

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

$$pH = 5.6 - 14$$

$$pOH = \text{Shif} \log - 8.4$$

$$OH^- = 3.981 \times 10^{-9}$$

$$-\log(2.4 \times 10^{-6})$$

4. Calcula el pOH y  $OH^-$  si la solución tiene  $OH^-$  de  $4.45 \times 10^{-6} M$

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

$$pH = -8.7 \text{ } 8.643$$

$$pOH = 5.357 - 14.$$