

$$14 - 9,6 = 4,4$$

iones Hidrogeno  
iones Hidroxi-do =

$$14 - 2,50 = 11,5$$

iones Hidrogeno = 0,1

### Actividad

$$1) \text{pOH} = 14 - 9,6 = 4,4 \quad (\text{H}^+) = 2,511 \times 10^{-10}$$

$$(\text{OH}^-) = 3,981 \times 10^{-5}$$

$$2) \text{pH} = 14 - 2,50 = 11,5 \quad (\text{H}^+) = 3,162 \times 10^{-12}$$

$$(\text{OH}^-) = 0,003 \text{ m}$$

$$3) \text{pH} = 5,6$$

$$\text{pOH} = 8,4$$

$$(\text{H}^+) = 2,5 \times 10^{-6}$$

$$(\text{H}^-) = 3,981 \times 10^{-9}$$

$$4) \text{pH} = 8,7$$

$$(\text{H}^+) = 1,775 \times 10^{-9}$$

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

$$(\text{H}^-) = 4,45 \times 10^{-6}$$