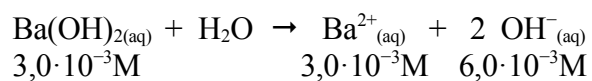


EJEMPLO 8: Calcula el pH de una disolución $3,0 \cdot 10^{-3} \text{M}$ de $\text{Ba}(\text{OH})_2$



Los hidróxidos los consideraremos totalmente disociados a no ser que nos dijeran lo contrario:

$$\text{pOH} = -\log[\text{OH}^{-}] = -\log 6,0 \cdot 10^{-3} = 2,22$$

$$\text{pH} = 14 - \text{pOH} = 14 - 2,22 = \underline{\underline{11,78}}$$