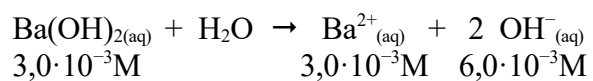


**EJEMPLO 8:** Calcula el pH de una disolución  $3,0 \cdot 10^{-3} \text{M}$  de  $\text{Ba}(\text{OH})_2$



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

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

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