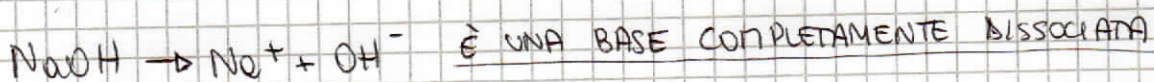


Sciogliere i grammi di CH_3COONa da sciogliere in 250 ml di acqua
 e ottenere una soluzione con lo stesso pH di una soluzione di
 $\text{NaOH } 1,00 \cdot 10^{-5} \text{ M}$. $K(\text{CH}_3\text{COOH}) = 1,85 \cdot 10^{-5}$



⇒ LA CONCENTRAZIONE DEGLI IONI IDROSSIDO = MOLARITÀ DELLA BASE

$$[\text{OH}^-] = 1 \cdot 10^{-5}$$



i	eb	/	0	0
Δ	$-1,00 \cdot 10^{-5}$	/	$1,00 \cdot 10^{-5}$	$1,00 \cdot 10^{-5}$
f	$eb - 1,00 \cdot 10^{-5}$	/	$1,00 \cdot 10^{-5}$	$1,00 \cdot 10^{-5}$

$$K_b \Rightarrow 1,85 \cdot 10^{-5} = \frac{(1,00 \cdot 10^{-5})^2}{x - 1,00 \cdot 10^{-5}} \Rightarrow 1,85 \cdot 10^{-5} = (1,00 \cdot 10^{-5})^2 (x - 1,00 \cdot 10^{-5})$$

$$\Rightarrow 1,85 \cdot 10^{-5} = 1,00 \cdot 10^{-10} (x - 1,00 \cdot 10^{-5}) \Rightarrow 1,85 \cdot 10^{-5} = 1,00 \cdot 10^{-10} x - 1,00 \cdot 10^{-15} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow \frac{1,85 \cdot 10^{-5} + 1,00 \cdot 10^{-15}}{1,00 \cdot 10^{-10}} = \frac{1,00 \cdot 10^{-10} x}{1,00 \cdot 10^{-10}} \Rightarrow 2,85 \cdot 10^{-5} = cb$$

$$m_{\text{CH}_3\text{COONa}} = 2,85 \cdot 10^{-5} \frac{\text{mol}}{\text{L}} \cdot 82,044 \frac{\text{g}}{\text{mol}} = 2,33 \cdot 10^{-3}$$