

Tableau d'avancement

Pour $V_B = \dots\dots\dots$

		$\text{H}_3\text{O}^+ + \text{HO}^-_{(\text{aq})}$		$\longrightarrow$	$2 \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})}$	Calculer la concentration finale de tous les ions présents et l'exprimer en mol.m^{-3} , puis calculer la conductivité de la solution finale.
EI	$x = 0 \text{ mol}$	$C_A \cdot V_A$	$C_B \cdot V_B$		Solvant	
ECT	x	$C_A \cdot V_A - x$	$C_B \cdot V_B - x$		Solvant	
EF	$x_{\text{max}} = \dots\dots\dots$	$n_f(\text{H}_3\text{O}^+_{(\text{aq})})$	$n_f(\text{HO}^-_{(\text{aq})})$		Solvant	

$$[\text{H}_3\text{O}^+] = \frac{n_f(\text{H}_3\text{O}^+)}{V_A + V_B}$$

$$[\text{HO}^-_{(\text{aq})}] = \frac{n_f(\text{HO}^-_{(\text{aq})})}{V_A + V_B}$$

$$[\text{Na}^+_{(\text{aq})}] = \frac{C_B \cdot V_B}{V_A + V_B}$$

$$[\text{Cl}^-_{(\text{aq})}] = \frac{C_A \cdot V_A}{V_A + V_B}$$

$$\sigma = \lambda_{\text{Na}^+} \times [\text{Na}^+] + \lambda_{\text{Cl}^-} \times [\text{Cl}^-] + \lambda_{\text{H}_3\text{O}^+} \times [\text{H}_3\text{O}^+] + \lambda_{\text{HO}^-} \times [\text{HO}^-]$$

Tableau de suivi de l'évolution du système chimique

V_B en mL	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
$n_f(\text{H}_3\text{O}^+)$ en mol	$9,00 \cdot 10^{-4}$	$8,00 \cdot 10^{-4}$	$7,00 \cdot 10^{-4}$	$6,00 \cdot 10^{-4}$	$5,00 \cdot 10^{-4}$	$4,00 \cdot 10^{-4}$	$3,00 \cdot 10^{-4}$	$2,00 \cdot 10^{-4}$	$1,00 \cdot 10^{-4}$	0	0	0	0	0	0	0	0	0
$n_f(\text{HO}^-_{(\text{aq})})$ en mol	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	$1,00 \cdot 10^{-4}$	$2,00 \cdot 10^{-4}$	$3,00 \cdot 10^{-4}$	$4,00 \cdot 10^{-4}$	$5,00 \cdot 10^{-4}$	$6,00 \cdot 10^{-4}$	$7,00 \cdot 10^{-4}$	$8,00 \cdot 10^{-4}$
Réactif limitant	$\text{HO}^-_{(\text{aq})}$										H_3O^+							
x_{max} en mol	$1,00 \cdot 10^{-4}$	$2,00 \cdot 10^{-4}$	$3,00 \cdot 10^{-4}$	$4,00 \cdot 10^{-4}$	$5,00 \cdot 10^{-4}$	$6,00 \cdot 10^{-4}$	$7,00 \cdot 10^{-4}$	$8,00 \cdot 10^{-4}$	$9,00 \cdot 10^{-4}$	$1,00 \cdot 10^{-3}$	$1,00 \cdot 10^{-3}$	$1,00 \cdot 10^{-3}$	$1,00 \cdot 10^{-3}$	$1,00 \cdot 10^{-3}$	$1,00 \cdot 10^{-3}$	$1,00 \cdot 10^{-3}$	$1,00 \cdot 10^{-3}$	$1,00 \cdot 10^{-3}$
σ en S.m^{-1}	$3,92 \cdot 10^{-1}$	$3,59 \cdot 10^{-1}$	$3,26 \cdot 10^{-1}$	$2,94 \cdot 10^{-1}$	$2,63 \cdot 10^{-1}$	$2,32 \cdot 10^{-1}$	$2,02 \cdot 10^{-1}$	$1,73 \cdot 10^{-1}$	$1,43 \cdot 10^{-1}$	$1,15 \cdot 10^{-1}$	$1,36 \cdot 10^{-1}$	$1,57 \cdot 10^{-1}$	$1,78 \cdot 10^{-1}$	$1,98 \cdot 10^{-1}$	$2,18 \cdot 10^{-1}$	$2,38 \cdot 10^{-1}$	$2,57 \cdot 10^{-1}$	$2,76 \cdot 10^{-1}$