

- الإجابة على أسئلة النشاط الأول -

1- جدول تقدم التفاعل (1):

معادلة التفاعل	$C_4H_9Cl(l) + 2H_2O(l) = C_4H_9OH(aq) + H_3O^+(aq) + Cl^-(aq)$				
الحالة الابتدائية	$n_0(C_4H_9Cl)$	بوفرة	0	0	0
الحالة الانتقالية	$n_0(C_4H_9Cl) - X(t)$		$X(t)$	$X(t)$	$X(t)$
الحالة النهائية	$n_0(C_4H_9Cl) - X_{max}$		X_{max}	X_{max}	X_{max}

2- عبارة الناقلية النوعية $\sigma(t)$ بدلالة تقدم التفاعل $X(t)$ والناقلات النوعية المولية $(\lambda_{H_3O^+}; \lambda_{Cl^-})$ وحجم المزيج v .
نعلم أن:

$$\begin{aligned}\sigma(t) &= \sigma_{H_3O^+} + \sigma_{Cl^-} \\ &= \lambda_{H_3O^+} \cdot [H_3O^+] + \lambda_{Cl^-} \cdot [Cl^-]\end{aligned}$$

وحسب جدول التقدم لدينا $[H_3O^+] = [Cl^-] = \frac{X(t)}{V}$ وبالتالي:

$$\begin{aligned}\sigma(t) &= \sigma_{H_3O^+} + \sigma_{Cl^-} \\ &= \lambda_{H_3O^+} \cdot [H_3O^+] + \lambda_{Cl^-} \cdot [Cl^-] \\ &= (\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{Cl^-}) \frac{X(t)}{V}\end{aligned}$$

ومنه:

$$\sigma(t) = (\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{Cl^-}) \frac{X(t)}{V} \dots\dots(01)$$

- استنتاج عبارة $X(t)$ بدلالة $\sigma(t)$ و $(\lambda_{H_3O^+}; \lambda_{Cl^-})$.

$$X(t) = \frac{\sigma(t)V}{(\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{Cl^-})}$$

3- عبارة الناقلية النوعية σ_f بدلالة كمية المادة الابتدائية $n_0(C_4H_9Cl)$ وحجم المزيج v و $(\lambda_{H_3O^+}; \lambda_{Cl^-})$

لدينا التفاعل بطيء وتام: $X_{max} = X_f = n_0(C_4H_9Cl)$
ومنه:

$$\sigma_f = (\lambda_{H_3O^+} + \lambda_{Cl^-}) \frac{n_0(C_4H_9Cl)}{V} \dots\dots(02)$$

- استنتاج العلاقة بين σ_f و $\sigma(t)$ و $X(t)$ و $n_0(C_4H_9Cl)$.

من العلاقتين (01) و (02) نستنتج أن:

$$\frac{\sigma_f}{\sigma(t)} = \frac{n_0(C_4H_9Cl)}{X(t)} \Rightarrow X(t) = \frac{n_0(C_4H_9Cl)}{\sigma_f} \cdot \sigma(t)$$

$$n_0(C_4H_9Cl) = \frac{m}{M} = \frac{\rho V}{M} = \frac{0,85.1}{92,5} = 92.10^{-4} mol$$

$$\sigma_f = 1,95s)m$$

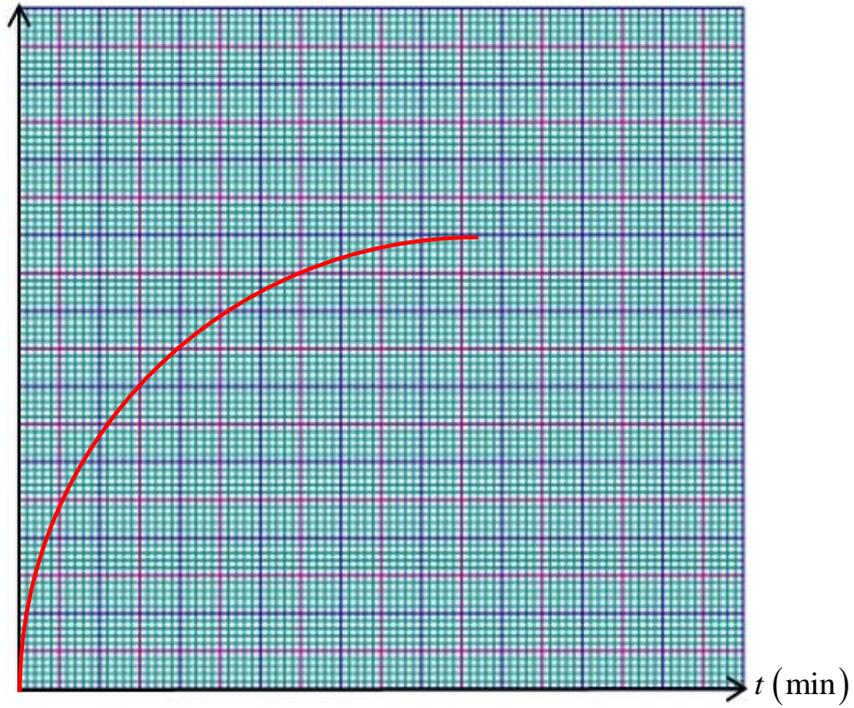
$$X(t) = 47.10^{-4} \cdot \sigma(t)$$

4- إكمال الجدول:

t (min)	0	3	6	9	13	16	19	22	25	28	31
σ ($S.m^{-1}$)	0	0,49	0,98	1,27	1,46	1,66	1,76	1,85	1,90	1,95	1,95
X (mmol)	0	2,3	4,6	5,8	6,8	7,8	8,5	8,7	8,9	9,2	9,2

5- رسم المنحنى $X = f(t)$

X (mmol)



الإستنتاج:

قياس الناقلية تمكننا من المتابعة الزمنية لتطور جملة كيميائية