

التمرين 06

تتوفر على عينات من محاليل مختلفة التركيز لكلورور الصوديوم. نغمر في كل محلول نفس إلكترودين ونطبق بينهما توترا متناوبا جييا ترددده 500 Hz. نقيس التوتر U بين الإلكترودين وشدة التيار I المار في المحلول. نحصل على النتائج كالتالي :

$1,0 \cdot 10^{-4}$	$5,0 \cdot 10^{-4}$	$1,0 \cdot 10^{-3}$	$5,0 \cdot 10^{-3}$	c (mol.L ⁻¹)
6,9	6,9	6,9	5,9	U(V)
0,44	2,3	4,6	19,5	I(mA)

بالاحتفاظ بنفس الشروط التجريبية، نقيس مواصلة جزء من محلول كلورور الصوديوم ذي تركيز مجهول. فنجد القيمة 1,2 mS.

1. أنشئ تبيانة للتركيب التجريبي المستعمل للقيام بهذه القياسات.
2. ما هي الاحتياطات اللازم اتخاذها للحصول على هذه القياسات؟
3. أعد نقل الجدول السابق وأضف إليه سطرا خاصا بالمواصلة. أحسب القيم المقابلة وارسم المبيان $G=f(c)$.
4. حدد القيمة المجهولة لتركيز كلورور الصوديوم.