

(DC1-10) التوصيلية الكهربائية لمحلول كهربى (إلكتروليت) ذى تركيزات مختلفة

النتائج

$$\begin{array}{lcl} L= & m & R= 50 \Omega \\ S= & m^2 & U= \text{volt} \end{array}$$

$C \%$	$I(A)$	$\sigma (\Omega m)^{-1}$

ويطلق على مقلوب مقاومة موصل ما مصطلح توصيلية هذا الموصل، وتعطى بالمعادلة

$$\sigma = 1/\rho$$

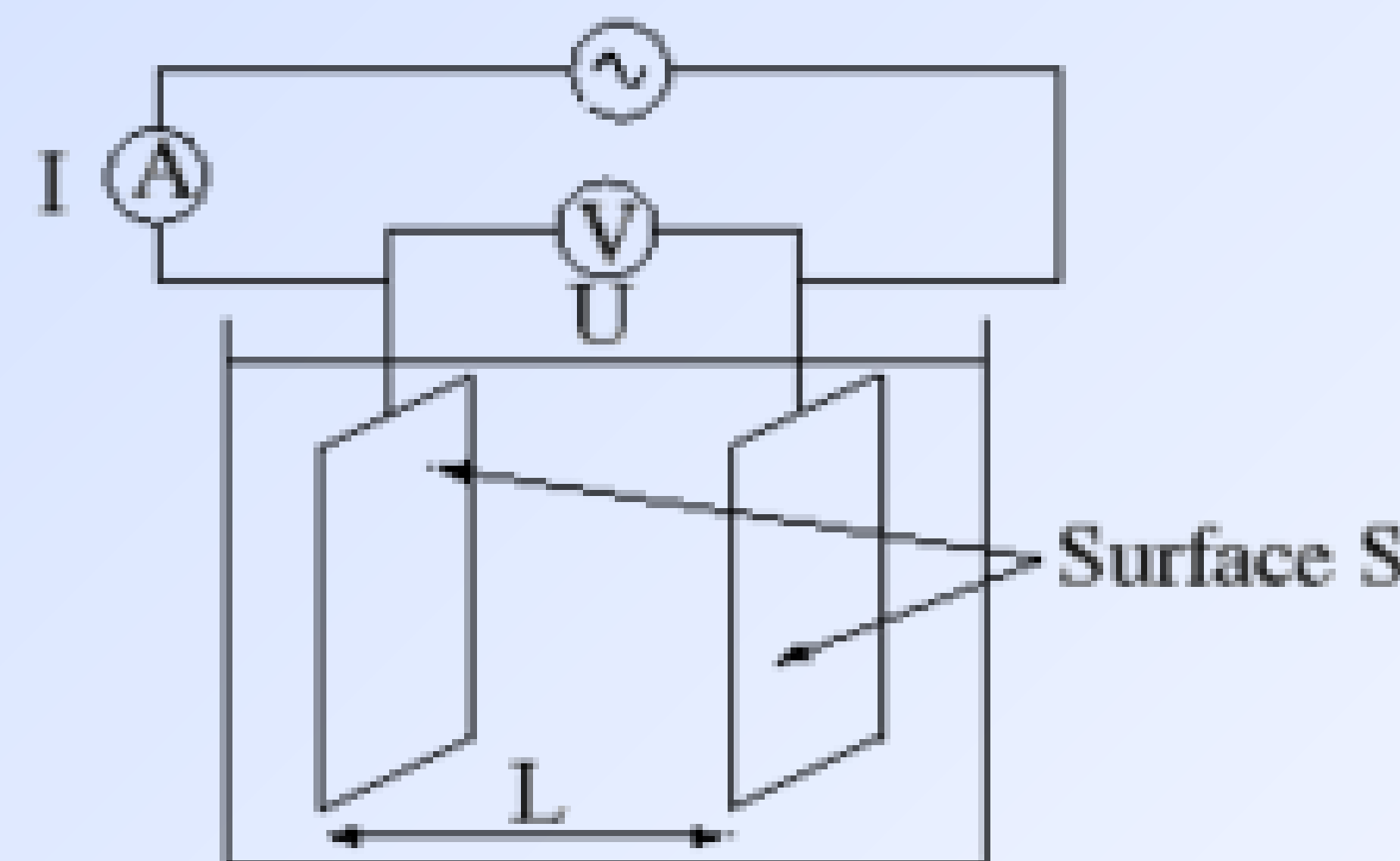
ومن ثم فإن التوصيلية يمكن حسابها من المعادلة:

$$(\sigma = dI/VA)$$

ويعتبر المحلول الكهربى موصلاً، حيث أنه يسمح للتيار الكهربى بالعبور خلاله. ولذا فإنه إذا غمر قطبان (إلكترودان) ذا مساحة متوافقة (S) وبينهما مسافة (L) وعليهما فرق جهد U ، فى محلول كهربى، فإن حجم المحلول الكهربى بين هذين القطبين يمكن اعتبارها موصل طوله (L) ومساحة مقطعه (S). ومن ثم فإننا يمكن الحصول على موصل ذى أطوال ومساحات مختلفة بتغيير المسافة (L) والمساحة المتوافقة (S) عند تركيز معين وبحيث تعطى التوصيلية لمثل هذا المحلول الكهربى بالمعادلة

$$\sigma = LI/US$$

وحتى يتم تجنب الإستقطاب الكهربى عند الأقطاب فإنه يمكن أن نستخدم مصدر جهد تيار متردد ذى تردد منخفض .



شكل 1 تخطيط للدائرة الكهربائية التى تستخدم لتعيين توصيلية محلول كهربى

خطوات العمل

1. إبدأ التجربة بإليكتروليت تركيزه 10%
2. صل الدائرة كما هو موضح بالشكل 1 واجعل الجهد على مصدر الجهد عند (6 ~ volt)
3. قس مساحة القطب الذى سيغمر فى المحلول
4. دع المسافة بين القطبين (3 ~ cm)
5. شغل الدائرة وارصد وسجل التيار المقابل واحسب التوصيلية عند هذا التركيز.
6. سجل النتائج فى جدول
7. كرر ماسبق مع تركيزات مختلفة للإليكتروليت حتى نحصل على تشبع للتيار الكهربى.
8. ارسم رسماً بيانياً بين التركيز $C\%$ على محور (x) والتيار I على المحور (y)
9. علق على الرسم

الغرض من التجربة

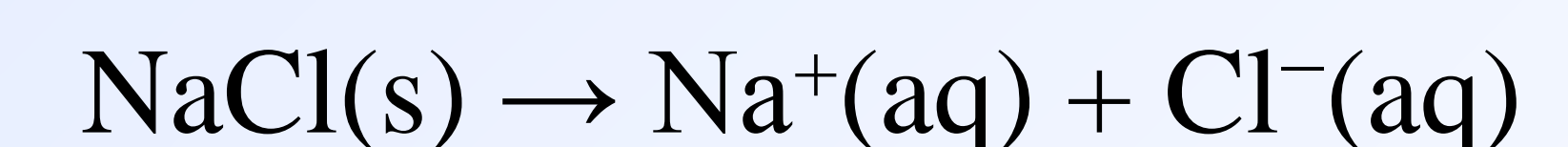
تعيين التوصيلية الكهربائية لمحلول كهربى (إلكتروليت) ذى تركيزات مختلفة

الأجهزة

مصدر جهد تيار مستمر – محلول كهربى ذو تركيزات مختلفة – قطبان كهربيان – أميتر – فولتميتر

نظرية التجربة

المحلول الكهربى هو مركب يتأين عندما يذوب فى مذيب مؤين مناسب مثل الماء، وهذه تتضمن معظم الأملاح القابلة للذوبان، والأحماض، والقواعد. وتتكون المحاليل الكهربائية، عموماً، عندما يوضع ملح فى مذيب مثل الماء، فتتحلل المكونات الفردية نتيجة للتفاعل الحرارى الديناميكي بين جزيئات المذيب والملح. وهذه العملية تسمى الإذابة. وعلى سبيل المثال، عندما يوضع ملح المائدة (كلوريد الصوديوم) $NaCl$ فى الماء، فإن الملح (جسم صلب) يتحلل إلى مركباته الأيونية، طبقاً لتفاعل التحلل التالى



وإذا تحلل جزء كبير من المذاب لتكوين أيونات حرة، فيكون الأليكتروليت قوياً، وإذا لم يتحلل معظم المذاب فإن الأليكتروليت يكون ضعيفاً.

وتتأثر توصيلية الإليكتروليت بالعوامل الآتية:

تركيز الأيونات فى المحلول. والتركيز الأعلى من الأيونات فى المحلول يؤدي إلى توصيليه كهربية أكبر.

نوع المادة التى تذوب فى الماء. ومهما كان نوع المادة، وهل هو إليكتروليت قوى مثل (potassium nitrate, KNO_3) أو إليكتروليت ضعيف مثل (acetic acid, CH_3COOH) أو ليست محلولاً كهربياً مثل (sugar, alcohol, oil)، فإنه سوف يؤثر على توصيلية الماء لأن تركيز الأيونات فى المحلول سوف تكون مختلفة فى كل حالة. لاحظ أن المحاليل الكهربائية الضعيفة لا تكون أيونات بسهولة، بينما المحاليل غير الكهربائية لا تكون أيونات فى المحلول.

درجة الحرارة : كلما ارتفعت درجة الحرارة كلما كانت قابلية ذوبان المادة أكبر ومن ثم فإنها تكون ذات توصيلية أكبر.

تعطى مقاومة سلك موصل بالمعادلة

$$R = \rho d/A$$

حيث (d) و (A) الطول ومساحة مقطع السلك وتعرف (ρ) بأنها المقاومة (أو المقاومة النوعية)، وهى إحدى ثوابت المادة. ومن قانون أوم ($R = V/I$)، لذا

$$V/I = \rho d/A$$