

النتائج

$$\begin{array}{lll} L = & m & R = 50 \, \Omega \\ S = & m^2 & U = \quad volt \end{array}$$

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

$$\sigma = 1/\rho$$

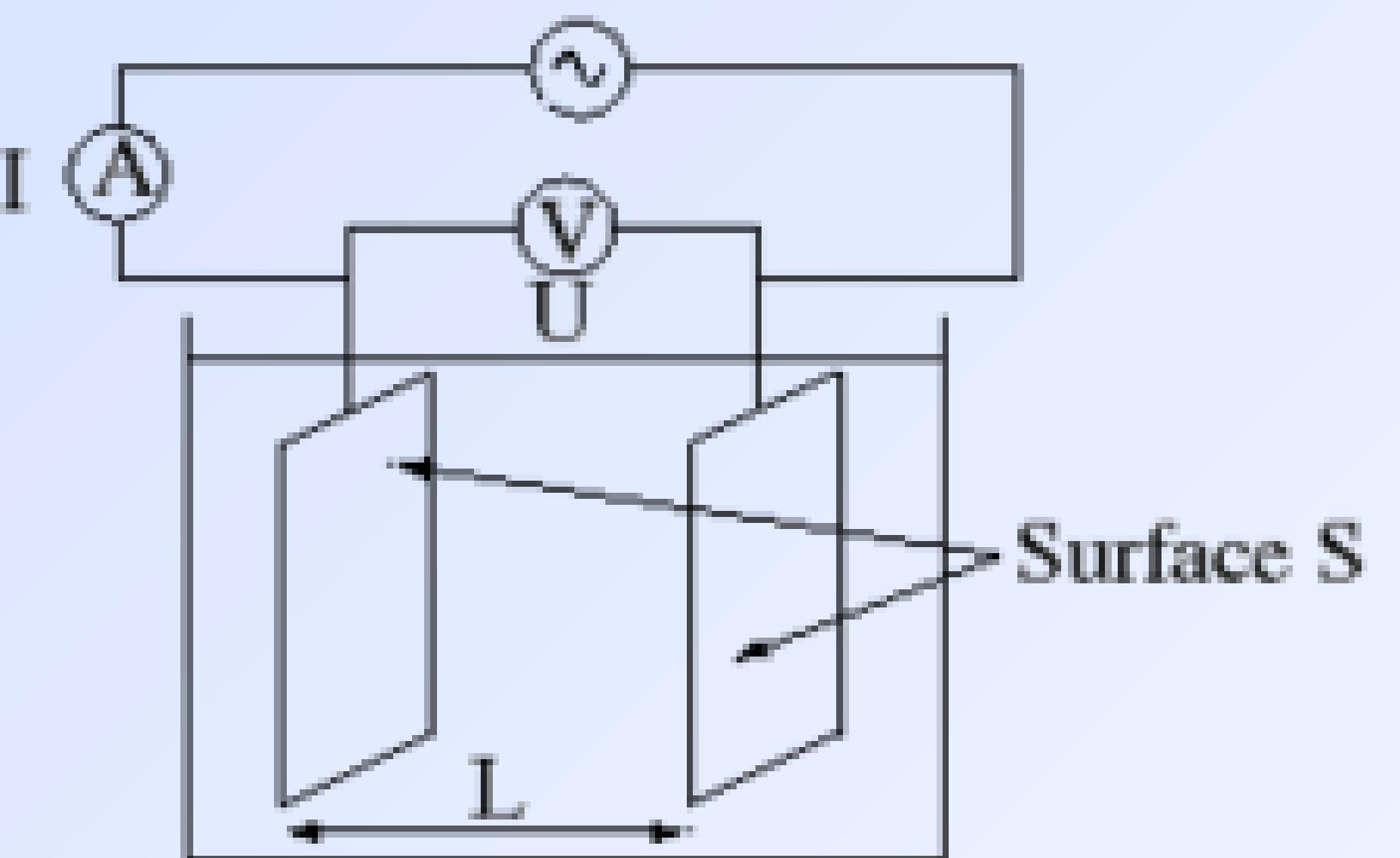
ومن ثم فإن التوصيلية يمكن حسابها من المعادلة:

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

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

$$\sigma = LI/US$$

وحتى يتم تجنب الاستقطاب الكهربى عند الأقطاب فإنه يمكن أن نستخدم مصدر جهد ثيار متعدد ذى تردد منخفض .



شكل 1 تخطيط الدائرة الكهربية التي تستخدم لتعيين توصيلية محلول كهربى

خطوات الاعمال

- .1 . إبدأ التجربة بـإليكترونوليت تركيزه %10
 - .2 . صل الدائرة كما هو موضح بالشكل 1 واجعل الجهد على مصدر الجهد عند (~6 volt)
 - .3 . قس مساحة القطب الذى سيعمر 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 لـإليكترونوليت حتى نحصل على تشعع للتيار الكهربى.
 - .8 . ارسم رسم بيانيا بين التركيز C% على محور (x) والتيار I على المحور (y)
 - .9 . علق على الرسم

الغرض من التجربة

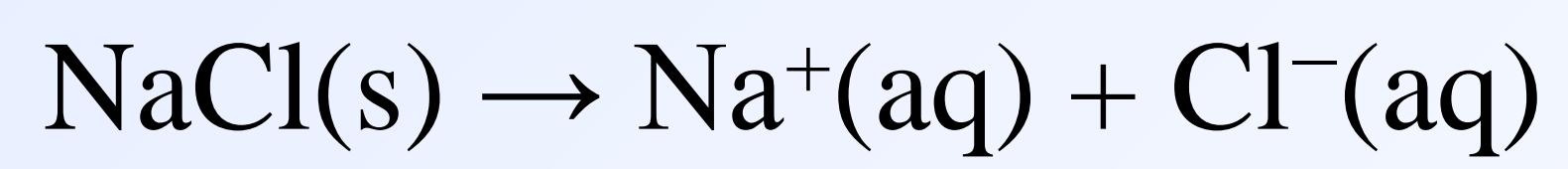
تعين التوصيلية الكهربائية لمحلول كهربى (الكترووليت) ذى تركيزات مختلفة

الأجهزة

مصدر جهد تيار مستمر - محلول كهربى ذو تركيزات مختلفة - قطبان كهربيان- أمبير - فولتميتر

نظريّة التجربة

المحلول الكهربى هو مركب يتآكل عندما يذوب فى مذيب مؤين مناسب مثل الماء، وهذه تتضمن معظم الأملاح القابلة للذوبان ، والأحماض ، والقواعد. وتكون المحاليل الكهربية، عموماً، عندما يوضع ملح فى مذيب مثل الماء ، فتتحلل المكونات الفردية نتيجة لتفاعل الحراري الديناميكى 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 التالي



وإذا تحلل جزء كبير من المذاب لتكون أيونات حرة، فيكون الألكتروليت قويًا، وإذا لم يتحلل معظم المذاب فإن الألكتروليت يكون ضعيفاً.

١٧

تركيز الأيونات في المحلول. والتركيز الأعلى من الأيونات في المحلول يؤدي إلى توصيلية كهربائية أكبر.

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

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

$$R = \rho d/A$$

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

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