

حل التمرين 01

.1

1.1. يتكون محلول إلكتروليتي من مذيب (الماء) نذيب فيه إلكتروليت ، وهو مركب يتفكك عند ذوبانه في الماء إلى أيونات موجبة وسلبية.

1.2. التركيز ، درجة الحرارة وطبيعة الأيونات .

2. العوامل التي تتعلق بها قيمة المواصلة:

تركيز محلول، الجزء المغمور من الإلكتروودين، درجة حرارة محلول، المسافة بين الإلكتروودين، شدة التيار الكهربائي، مقاومة محلول بين الإلكتروودين، طبيعة الأيونات، حالة المساحة الخارجية للإلكتروودات.

.3

3.1. لا تتعلق الموصولة إلا بالعوامل المميزة للمحلول إلكتروليتي: التركيز ، درجة الحرارة وطبيعة الأيونات.

3.2. لأن الموصولة تتعلق بمميزات محلول فقط ، أما الموصولة فتتعلق بمميزات محلول ومميزات وسيلة القياس كمساحة الإلكتروودين والمسافة بينهما.

3.3. إذا أردنا إنجاز جداول بقيم الموصولة، يجب تحديد طبيعة الإلكتروودين والممساحة المغمورة منهمما بالمحلول و المسافة بينهما.