

## 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 وسالبة.

1.2. التركيز ، درجة الحرارة وطبيعة الأيونات .

2. العوامل التي تتعلق بها قيمة المواصلة:

تركيز المحلول، الجزء المغمور من الإلكترودين، درجة حرارة المحلول، المسافة بين الإلكترودين، شدة التيار الكهربائي، مقاومة المحلول بين الإلكترودين، طبيعة الأيونات، حالة المساحة الخارجية للإلكترويدات.

3.

3.1. لا تتعلق الموصلية إلا بالعوامل المميزة للمحلول الإلكتروني: التركيز ، درجة الحرارة وطبيعة الأيونات.

3.2. لأن الموصلية تتعلق بمميزات المحلول فقط ، أما المواصلة فتتعلق بمميزات المحلول ومميزات وسيلة القياس كمساحة الإلكترودين والمسافة بينهما.

3.3. إذا أردنا إنجاز جداول بقيم المواصلة، يجب تحديد طبيعة الإلكترودين والمساحة المغمورة منهما بالمحلول و المسافة بينهما.