

Mohammed Sobhi

حل التمرين 01

www.pc-lycee.com

- 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 والمسافة بينهما.

www.pc-lycee.com

www.pc-lycee.com