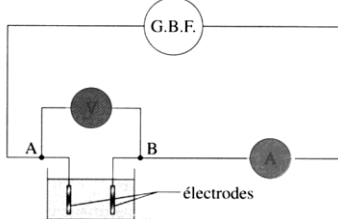
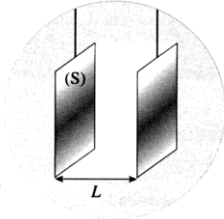


التنقيط	الحل	السؤال										
	<p style="text-align: right;"><b>التمرين الأول :</b></p> <p style="text-align: center;"><math>KI \rightarrow K^+(aq) + I^-(aq)</math>      -1 معادلة التفاعل :</p> <p style="text-align: right;">-2</p> <p><math>\sigma = \lambda(K^+(aq)) * [K^+(aq)] + \lambda(I^-(aq)) * [I^-(aq)]</math></p> <p style="text-align: center;"><math>= (\lambda(K^+(aq)) + \lambda(I^-(aq))) * C</math></p> <p><math>\lambda(I^-(aq)) = \frac{\sigma}{C} - \lambda(K^+(aq))</math> , <math>\lambda(I^-(aq)) = \frac{15,03 \times 10^{-3}}{1,00} - 7,34 \times 10^{-3}</math></p> <p><math>\lambda(I^-(aq)) = 7,68 \text{ mS.m}^2.\text{mol}^{-1}</math></p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;">   </div> <p style="text-align: right;"><b>التمرين الثاني :</b></p> <p style="text-align: right;">-2</p> <p style="text-align: center;">حساب التركيز المولي <math>C_0</math> للمحلول <math>S_0</math></p> <p><math>C_0 = \frac{n_0}{V}</math>      <math>n_0 = \frac{m}{M} = \frac{1,195}{101,0} = 1,183 \times 10^{-2} \text{ mol}</math></p> <p><math>C_0 = \frac{1,183 \times 10^{-2} \text{ mol}}{1 \text{ L}} = 1,183 \times 10^{-2} \text{ mol/L}</math></p> <p>3- التجهيز التجريبي اللازم لتحضير المحلول <math>S_1</math> بتمديد المحلول <math>S_0</math> ماصة عيارية 20.0mL و حوجة عيارية 250.0mL و بيشر . البروتوكول التجريبي :  نسكب كمية من المحلول <math>S_0</math> في البيشر .  نسحب بماصة عيارية 20.0mL من محتوى البيشر .  نسكب محتوى الماصة في حوجة عيارية 250.0mL .  نضيف الماء المقطر إلى الحوجة على عدة مرات مع الرج المتواصل .  نكمل بالماء المقطر إلى غاية العيار .  -4 حساب التراكيز :  لدينا <math>C_0 \cdot V_0 = C_1 \cdot V_1</math> ; <math>C_1 = C_0 \cdot \frac{V_0}{V_1}</math></p> <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>المحلول</th> <th><math>S_1</math></th> <th><math>S_2</math></th> <th><math>S_3</math></th> <th><math>S_4</math></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td><math>C(10^{-4} \text{ mol/L})</math></td> <td>9.46</td> <td>5.92</td> <td>1.183</td> <td>0.591</td> </tr> </tbody> </table> <p style="text-align: right;">-5 تحديد التركيز <math>C_5</math>  نقسم القيمة <math>G_5</math> على سلم الرسم <math>S \times 10^{-5}</math> فنجدها 5.4 cm  نمدد أفقيا إلى البيان ثم نسقط على محور الفواصل فنجد  <math>C_5 = 4,8 \times 10^{-4} \text{ mol/L}</math></p>	المحلول	$S_1$	$S_2$	$S_3$	$S_4$	$C(10^{-4} \text{ mol/L})$	9.46	5.92	1.183	0.591	
المحلول	$S_1$	$S_2$	$S_3$	$S_4$								
$C(10^{-4} \text{ mol/L})$	9.46	5.92	1.183	0.591								