

<p>الكيمياء : الموصليات وقياس المواصلة</p> <p>30 min</p> <p>I. أجب بوضع علامة T أمام صحيحاً أم خطأ؟</p> <p>1. قياسات الموصليات تتم بتيار كهربائي مستمر: خطأ صحيح 2. حملة الشحن الكهربائية لتيار في محلول هي الإلكترونات: خطأ صحيح 3. طبيعة محلول تؤثر على موصليات (أو مواصلات) المحلول: خطأ صحيح 4. تناسب الموصليات مع تركيز محلول: خطأ صحيح 5. هندسة الخلية تؤثر على موصليات محلول: خطأ صحيح 6. سرعة تحرك أيون في محلول كبيرة كلما كانت موصليته الأيونية كبيرة: خطأ صحيح</p> <p>II. مذاب غير معروف</p> <p>• المعطيات: عند 25°C, $\lambda(\text{H}_3\text{O}^+) = 34,98 \times 10^{-3} \text{ S.m}^2.\text{mol}^{-1}$. • نحصل على محلول مائي بإذابة مذاب من صيغة HA في الماء، حيث H هو الهيدروجين و A يمثل عنصر كيميائي غير معروف.. • تقيس σ موصليات محلول المحصل عليه عند 25°C, فنجد: $\sigma = 109,8 \times 10^{-3} \text{ S.m}^{-1}$. • تركيز أيونات الأكسونيوم في محلول هي: $[\text{H}_3\text{O}^+] = 2,71 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$. • معادلة ذوبان المذاب في الماء يمكن كتابتها على الشكل: $\text{AH}_{(\text{aq})} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{A}_{(\text{aq})}^- + \text{H}_3\text{O}^+$ 1) أكمل السطر الأخير من جدول التقدم أدناه.</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th>معادلة التفاعل</th> <th>$\text{AH}_{(\text{aq})}$</th> <th>$+$</th> <th>H_2O</th> <th>\longrightarrow</th> <th>$\text{A}_{(\text{aq})}^-$</th> <th>$+$</th> <th>H_3O^+</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>حالة بدئية</td> <td>$x = 0$</td> <td></td> <td>n</td> <td rowspan="3" style="text-align: center;">متغير</td> <td>0</td> <td></td> <td>0</td> </tr> <tr> <td>وسطية</td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>نهائية</td> <td>x_{max}</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table> <p>2) عبر عن كميات المادة للأيونات المتواجدة في محلول بدلالة التقدم x. 3) استنتاج العلاقة بين تركيز الأيونات المتواجدة في محلول وتركيز المذاب C. استنتاج قيمة تركيز المذاب C معتبراً عنه $\sigma = \text{mol.L}^{-1}$ ثم بـ mol.m^{-3}. 4) عبر عن الموصليات σ للمحلول بدلالة تركيز الأيونات والموصليات المولية الأيونية لكل أيون. 5) بين أن الموصليات المولية الأيونية $\lambda(\text{A}_{(\text{aq})}^-)$ تتحقق: $\lambda(\text{A}_{(\text{aq})}^-) = \frac{\sigma}{\text{C}} - \lambda(\text{H}_3\text{O}^+)$. 6) أحسب الموصليات المولية الأيونية للأيون المجهولة $\lambda(\text{A}_{(\text{aq})}^-)$. 7) باستخدام جدول القيم أدناه، حدد هذا الأيون.</p> <p style="text-align: center;">مقطف من جدول الموصليات المولية الأيونية λ للأيونات عند 25°C</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th>$\lambda (\text{S.m}^2.\text{mol}^{-1})$</th> <th>الرمز</th> <th>اسم الأيون</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>$7,81 \times 10^{-3}$</td> <td>$\text{Br}_{(\text{aq})}^-$</td> <td>برومور</td> </tr> <tr> <td>$7,68 \times 10^{-3}$</td> <td>$\text{I}_{(\text{aq})}^-$</td> <td>يودور</td> </tr> <tr> <td>$7,63 \times 10^{-3}$</td> <td>$\text{Cl}_{(\text{aq})}^-$</td> <td>كلورور</td> </tr> <tr> <td>$5,54 \times 10^{-3}$</td> <td>$\text{F}_{(\text{aq})}^-$</td> <td>فلورور</td> </tr> </tbody> </table>	معادلة التفاعل	$\text{AH}_{(\text{aq})}$	$+$	H_2O	\longrightarrow	$\text{A}_{(\text{aq})}^-$	$+$	H_3O^+	حالة بدئية	$x = 0$		n	متغير	0		0	وسطية	x						نهائية	x_{max}						$\lambda (\text{S.m}^2.\text{mol}^{-1})$	الرمز	اسم الأيون	$7,81 \times 10^{-3}$	$\text{Br}_{(\text{aq})}^-$	برومور	$7,68 \times 10^{-3}$	$\text{I}_{(\text{aq})}^-$	يودور	$7,63 \times 10^{-3}$	$\text{Cl}_{(\text{aq})}^-$	كلورور	$5,54 \times 10^{-3}$	$\text{F}_{(\text{aq})}^-$	فلورور	<p>السنة الدراسية: 2013 / 2014 المستوى: أولى علوم تجريبية الدورة: الأولى مدة الإنجاز: 1h 00 min</p> <p>فرضي محوري في مادة العلوم الفيزيائية رقم - 3 -</p> <p>الفيزياء : طاقة الوضع الثقالية والطاقة الميكانيكية.</p> <p>30 min</p> <p>I. أجب بوضع علامة T أمام صحيحاً أم خطأ؟</p> <p>1. أثناء سلق سلم، تزيد طاقة الوضع الثقالية: 2. طاقة الوضع الثقالية تكون دائماً موجبة: 3. مجموع الطاقة الحرارية وطاقة الوضع الثقالية تكون دائماً ثابتة:</p> <p>II. مترجل :</p> <p>• ينطلق متزلج بدون سرعة بدئية من أعلى منحدر مائل بزاوية $\alpha = 20^\circ$ بالنسبة لمستوى أفقى. بعد قطعه لمسار $10 \text{ m} = AB$, يتحرك على مسار أفقى: الجزء BC, ثم يصادف منحدر جديد مائل بزاوية $\beta = 15^\circ$ بالنسبة لمستوى أفقى فيقطع المسافة CD قبل أن يتوقف في D.</p> <p>• المعطيات: كتلة المترجل: $m = 60 \text{ kg}$, $g = 9,80 \text{ N.kg}^{-1}$. • نندج هذه الوضعية، باعتبار المترجل كجسم صلب في حركة إزاحة ونهمل الاحتكاك.</p> <p>1) إعطاء الطاقة الميكانيكية للمترجل في النقطة A ثم في النقطة D. 2) بين أن الطاقة الميكانيكية تحفظ أثناء الحركة.</p> <p>3) أستنتاج أن $\frac{\sin(\alpha)}{\sin(\beta)} = \frac{CD}{AB}$, ثم أحسب المسافة CD.</p> <p>4) نلاحظ بكل المقادير الأخرى، كيف تتغير المسافة CD عندما تتناقص زاوية الميل β؟ ماذا تصبح هذه المسافة عندما ينحدر المترجل إلى 0°؟ ما القانون الأساسي للفيزياء الذي نجده عندما تزول β إلى 0°؟</p> <p style="text-align: center;"></p> <p>III. شغل قوى الاحتكاك :</p> <p>• يتم تحرير جسم صلب من البلاستيك كتلته $m = 500 \text{ g}$, بسرعة بدئية $v_A = 2,40 \text{ m.s}^{-1}$ من على سطح لوحة أفقية ثابتة. يوقف الجسم الصلب في B بعد قطعه مسافة $AB = 1,52 \text{ m}$ وفقاً لحركة إزاحة مستقيمة.</p> <p>• نعتبر المجموعة المدرورة هي الجسم الصلب.</p> <p>1) أحسب $[E_M(B) - E_M(A)]$ محدداً الحالة المرجعية لطاقة الوضع الثقالية. 2) حدد الشغل W لقوى الاحتكاك التي تطبقها اللوحة على الكتلة. استنتاج f شدة قوة الاحتكاك. 3) إلى أي شكل من الطاقة تحول الطاقة الميكانيكية؟ ما المفعول الذي تظهر به؟</p>
معادلة التفاعل	$\text{AH}_{(\text{aq})}$	$+$	H_2O	\longrightarrow	$\text{A}_{(\text{aq})}^-$	$+$	H_3O^+																																							
حالة بدئية	$x = 0$		n	متغير	0		0																																							
وسطية	x																																													
نهائية	x_{max}																																													
$\lambda (\text{S.m}^2.\text{mol}^{-1})$	الرمز	اسم الأيون																																												
$7,81 \times 10^{-3}$	$\text{Br}_{(\text{aq})}^-$	برومور																																												
$7,68 \times 10^{-3}$	$\text{I}_{(\text{aq})}^-$	يودور																																												
$7,63 \times 10^{-3}$	$\text{Cl}_{(\text{aq})}^-$	كلورور																																												
$5,54 \times 10^{-3}$	$\text{F}_{(\text{aq})}^-$	فلورور																																												