

**التمرين الثاني : الجزء الأول دراسة ظاهرة الحيو**

**التمرين الثاني : الجزء الثاني: دراسة ظاهرة الإنكسار والتبعد**

الثانوية التأهيلية أيت باها	لهم الله الرحمن الرحيم	الأستاذ: رشيد جنكل
نيابة أشتوكة أيت باها	عناصر الإجابة لفرض حروس رقم 1 الدورة الأولى	القسم : السنة الثانية من سلك البكالوريا
المدة : ساعتان	السنة الدراسية : 2015 / 2016	الشعبة : علوم رياضية
السؤال	عناصر الإجابة	التمرين
مرجع السؤال في الإطار المرحفي	سلم التقسيط	.
<ul style="list-style-type: none"> <li>اقتراح تبانية تركيب تجاري يسمح بابراز ظاهرة حيود الضوء</li> <li>معرفة أشكال حيود الضوء بواسطة شق (فتحة ) ، سلك رفيع أو قلب</li> <li>معرفة الطبيعة الموجية من خلال إنجاز ظاهرة الحيود</li> </ul>	0,75	رسم التركيب التجاري مع وضع الأسماء
<ul style="list-style-type: none"> <li>استثمار و استغلال شكل حيود الضوء</li> <li>معرفة تأثير بعد الفتحة على ظاهرة الحيود</li> <li>معرفة العوامل المؤثرة على ظاهرة الحيود</li> </ul>	0,25	نشاهد على الشاشة بقعة ضوئية مركزية تحيط بها حلقات ثارة ضوئية وتارة مظلمة وتقل الإضاءة كل ما يبعدنا عن الوسط تسمى هذه الظاهرة بظاهرة حيود الضوء طبيعة الضوء : طبيعة موجية لأننا استطعنا إنجاز ظاهرة الحيود
<ul style="list-style-type: none"> <li>استثمار علاقات ظاهرة الحيود</li> <li>معرفة حدود أطوال الموجات في الفراغ للطيف المرئي والألوان المطابقة لها</li> </ul>	0,25	تعبير الفرق الزاوي $\theta$ بدلالة R و D : $\operatorname{tg} \theta = \frac{R}{D}$ و باعتبار $\theta$ صغيرة جدا لدينا $\theta = \frac{R}{D}$ إذن $\operatorname{tg} \theta = \frac{R}{D}$
<ul style="list-style-type: none"> <li>معرفة و تطبيق العلاقة : <math>\lambda = v \cdot T</math></li> </ul>	0,25	استنتاج العوامل المؤثرة على ظاهرة الحيود: من خلال العلاقتين السابقتين : $\operatorname{tg} \theta = \frac{R}{D}$ و $\theta = \frac{\lambda_0}{a}$ نحصل على $R = \frac{1,22D\lambda_0}{a}$ إذن العوامل المؤثرة هي عرض الشق a و D المسافة الفاصلة بين الحاجز (الشق) والشاشة وطول الموجة $\lambda_0$
<ul style="list-style-type: none"> <li>معرفة علاقات المنشور</li> </ul>	0,25	التوصيل الى a = 165 um (الطريقة)
<ul style="list-style-type: none"> <li>استغلال علاقات المنشور</li> <li>معرفة قوانين ديكارت</li> </ul>	0,25	التعبير الحرفي : $\lambda = \frac{ad'}{2,44D}$ التطبيق العددي : $\lambda = 443 \text{ nm}$ لون الضوء المنبعث من الليزر : بنفسجي
<ul style="list-style-type: none"> <li>استغلال علاقات المنشور</li> </ul>	0,25	التعبير الحرفي : $N = \frac{c}{\lambda_0}$ التطبيق العددي : $\lambda = 4,78 \cdot 10^{14} \text{ Hz}$
<ul style="list-style-type: none"> <li>تحديد زاوية الابنكسار على الوجه الأول AB للمنشور : <math>i = 50^\circ</math></li> </ul>	0,25	زاوية الورود i : $i = D + A - i$ التعبير الحرفي : $i = \operatorname{sin}(i) = \operatorname{sin}(A) + \operatorname{sin}(D)$
<ul style="list-style-type: none"> <li>تعريف معامل الإنكسار</li> <li>معرفة أن تردد إشعاع أحادي اللون لا يتغير عند إنتقاله من وسط شفاف إلى آخر</li> </ul>	0,25	بتطبيق علاقات المنشور : لدينا $n \cdot \operatorname{sin}(r) = \operatorname{sin}(i)$ و $r' = A - r$ مع $n \cdot \operatorname{sin}(r') = \operatorname{sin}(i')$ $n \cdot \operatorname{sin}(A - r) = n \cdot [\operatorname{sin}(A) \cdot \cos(r) - \cos(A) \cdot \sin(r)] = \operatorname{sin}(i')$ $n \cdot [\operatorname{sin}(A) \cdot \cos(r) - \cos(A) \cdot \sin(r)] / n \cdot \operatorname{sin}(r) = \operatorname{sin}(i') / \operatorname{sin}(r) = 1/K$ $\operatorname{sin}(A) / \operatorname{tan}(r) - \cos(A) = 1/K$ $k = \frac{\operatorname{sin} i}{\operatorname{sin} i'} \quad \operatorname{tan} r = \frac{\operatorname{sin} A}{\operatorname{cos} A + \frac{1}{K}}$
<ul style="list-style-type: none"> <li>تحديد زاوية الإنكسار على الوجه الثاني AC للمنشور : <math>r = 33,12^\circ</math></li> </ul>	0,5	تحديد زاوية الإنكسار على الوجه الأول AB للمنشور : $r = 26,88^\circ$
<ul style="list-style-type: none"> <li>استغلال قوانين ديكارت للإنكسار</li> </ul>	0,25	ندين أن قيمة معامل الإنكسار n بالنسبة لهذا الشعاع هي $n = 1,7$ لدينا $n \cdot \operatorname{sin}(r) = \operatorname{sin}(i)$ إذن $n = \frac{\operatorname{sin} i}{\operatorname{sin} r}$
<ul style="list-style-type: none"> <li>تعريف معامل الإنكسار وسط شفاف</li> <li>معرفة أن تردد إشعاع أحادي اللون لا يتغير عند إنتقاله من وسط شفاف إلى آخر</li> </ul>	0,25	قيمة طول الموجة $\lambda$ للشعاع داخل المنشور : لدينا $n = \frac{c}{\lambda} = \frac{\lambda_0 N}{\lambda N} = \frac{\lambda_0}{\lambda}$ إذن $\lambda = \frac{\lambda_0 N}{n} = \frac{368,82 \text{ nm}}{1,7} = 210,5 \text{ nm}$
<ul style="list-style-type: none"> <li>معرفة الإبراز التجاري لظاهر التبعد</li> <li>معرفة أن الأوساط الشفافة مبددة للضوء بدرجات مختلفة</li> </ul>	0,25	ظاهرة التبعد ، نشاهد على الشاشة الوان الطيف الضوئي

**التمرين الأول : دراسة الموجات فوق الصوتية**

**ال نقطه : 4,75**

**التمرين الثالث : الكيمياء : السبعة الرزمي تحول كيميائي ، سرعة التفاعل**

**ال نقطه : 7,00**

<ul style="list-style-type: none"> <li>• معرفة وإستغلال الخواص العامة للو waves</li> <li>• إبراز موجة متوالية جيبية صوتية باستعمال راسم التذبذب</li> </ul>	2ن × 0,25	<p>الفرق بين الموجات فوق الصوتية وال WAVES الصوتية</p> <p>الموحات فوق الصوتية هي موحات ميكانيكية غير مسموعة من طرف الإنسان ترددتها أكبر من 20 KHz بينما الموحات الصوتية موحات ميكانيكية مسموعة من طرف الإنسان ترددتها محصور بين 20 و 20 KHz</p>	1.						
<ul style="list-style-type: none"> <li>• تعريف الموجة الميكانيكية</li> </ul>	2ن × 0,25	<p>الموجات فوق الصوتية موحات ميكانيكية لأنها تحتاج إلى وسط مادي لانتشارها</p>	2.						
<ul style="list-style-type: none"> <li>• تعريف الموجة الطولية والموجة المستعرضة</li> </ul>	2ن × 0,25	<p>الموجات فوق الصوتية موحات طولية لأن إتجاه التشوه ( تمدد وإنضغاط طبقات الهواء ) موازي لمنحي الإنتشار</p>	3.						
<ul style="list-style-type: none"> <li>• معرفة وتطبيق العلاقة <math>\lambda = v \cdot T</math></li> <li>• تعريف الدور والتعدد وطول الموجة</li> </ul>	2ن × 0,25 2ن × 0,25	<p>حساب الدور <math>T = \frac{1}{N} \text{ s} = 12 \text{ us}</math> : <math>T = \frac{1}{N}</math></p> <p>حساب طول الموجة : <math>v = \lambda \cdot N</math> : <math>\lambda = \frac{v}{N}</math></p> <p><math>\lambda = 4,09 \cdot 10^{-3} \text{ m} = 4,09 \text{ mm} \approx 4,1 \text{ mm}</math></p>	4.						
<ul style="list-style-type: none"> <li>• تعريف الموجة المتولدة الجيبية و الدور</li> </ul>	0,25	<p>حساب عدد الأدوار الذي تحتوي عليه دفعه من الموجات المتباعدة من الخاشر خلال مدة زمنية <math>ms</math> : <math>K = \frac{\Delta t}{T} = 3000</math></p>	5.						
<ul style="list-style-type: none"> <li>• إستغلال العلاقة بين التاخر الزمني والمسافة وسرعة الإنتشار</li> </ul>	2ن × 0,25 2ن × 0,25	<p>تحديد المسافة الفاصلة بين الخاشر والحاجز :</p> <p>لدينا <math>d = 3,4 \text{ m}</math> إذن <math>\frac{d}{\tau} = \frac{2d}{T}</math></p> <p>المدة الزمنية <math>\Delta t</math> اللازمة لكي ينقض الخاشر على فريسته <math>\Delta t = 3,4 \cdot 10^{-1} \text{ s} = 0,34 \text{ s}</math></p>	6.						
<ul style="list-style-type: none"> <li>• معرفة وتطبيق العلاقة <math>\lambda = v \cdot T</math></li> </ul>	2ن × 0,5	<p>سرعة انتشار الصوت في كل من الوسطين</p> <p><math>V_{air} = \frac{\lambda}{T} = \lambda \cdot N</math></p> <p>تطبيق عددي <math>m/s</math> <math>V_{air} = 4,25 \cdot 10^{-2} \cdot 8 \cdot 10^3 = 340 \text{ m/s}</math></p> <p>سرعة الانتشار في الماء نعلم ان <math>V_{eau} = \frac{\lambda}{T} = \lambda \cdot N</math></p> <p>تطبيق عددي <math>m/s</math> <math>V_{eau} = 18,75 \cdot 10^{-2} \cdot 8 \cdot 10^3 = 1500 \text{ m/s}</math></p>	8.						
<ul style="list-style-type: none"> <li>• تعليم مختلف العمليات المنجزة خلال تتبع التطور الزمني لمجموعة واستثمار النتائج التجريبية</li> </ul>	2ن × 0,25 2ن × 0,25	<p>يمكن تتبع هذا التحول بواسطة تقنية قياس الطيف الضوئي لأن هذا التحول يستهلك وينتج أنواع كيميائية ملونة</p> <p>هذه التقنية يمكن وصفها بأنها " تقنية غير مدمرة " لأننا نقوم بقياسات دون تغيير محتوى الخليط المتفاعل</p>	1.1 2.1						
<ul style="list-style-type: none"> <li>• معرفة إنشاء الجدول الوصفي للتفاعل</li> </ul>	0,75	<p>الجدول الوصفي للتفاعل</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th>Equation</th> <th>3 CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>OH(aq) + 2 Cr<sub>2</sub>O<sub>7</sub><sup>2-</sup>(aq) + 16H<sup>+</sup>(aq) = 3 CH<sub>3</sub>COOH(aq) + 4 Cr<sup>3+</sup>(aq) + 11 H<sub>2</sub>O(l)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Etat initial</td> <td>x = 0      <b>B<sub>1</sub></b>      <b>B<sub>2</sub></b>      excès      0      0      excès</td> </tr> <tr> <td>Etat intermédiaire</td> <td>x      <b>B<sub>1</sub>-3x</b>      <b>B<sub>2</sub>-2x</b>      excès      3x      4x      excès</td> </tr> </tbody> </table>	Equation	3 CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> OH(aq) + 2 Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup> (aq) + 16H <sup>+</sup> (aq) = 3 CH <sub>3</sub> COOH(aq) + 4 Cr <sup>3+</sup> (aq) + 11 H <sub>2</sub> O(l)	Etat initial	x = 0 <b>B<sub>1</sub></b> <b>B<sub>2</sub></b> excès      0      0      excès	Etat intermédiaire	x <b>B<sub>1</sub>-3x</b> <b>B<sub>2</sub>-2x</b> excès      3x      4x      excès	1.2
Equation	3 CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> OH(aq) + 2 Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup> (aq) + 16H <sup>+</sup> (aq) = 3 CH <sub>3</sub> COOH(aq) + 4 Cr <sup>3+</sup> (aq) + 11 H <sub>2</sub> O(l)								
Etat initial	x = 0 <b>B<sub>1</sub></b> <b>B<sub>2</sub></b> excès      0      0      excès								
Etat intermédiaire	x <b>B<sub>1</sub>-3x</b> <b>B<sub>2</sub>-2x</b> excès      3x      4x      excès								
<ul style="list-style-type: none"> <li>• معرفة إستغلال الجدول الوصفي</li> <li>• العلاقة بين التركيز وكمية المادة</li> </ul>	0,5	<p>تركيز أيونات ثنائي كرومات <math>[Cr_2O_7^{2-}]</math> في الخليط عند الحظة <math>t</math> :</p> <p>بدلاًلة نقدم التفاعل <math>x(t)</math> و حجم الخليط المتفاعل V و كمية المادة <math>n_2</math> :</p> $n(Cr_2O_7^{2-}) = n_2 - 2x, \text{ donc } [Cr_2O_7^{2-}] = \frac{n_2 - 2x}{V}$	2.2						
<ul style="list-style-type: none"> <li>• معرفة المقاييس المرتبطة بكميات المادة : التركيز ، الحجم ....</li> <li>• استثمار النتائج التجريبية</li> </ul>	1ن	<p>لتبيين أن العلاقة بين الامتصاصية A و تقدم التفاعل في لحظة <math>t</math> تكتب على الشكل التالي : <math>A = 10 - 4.A(t) \cdot 10^{-5}</math></p> $A = 150 [Cr_2O_7^{2-}], \text{ donc } A = 150 \times \frac{n_2 - 2x}{V}$ $n_2 - 2x = \frac{V}{150} \cdot A \quad \text{donc} \quad x = \frac{n_2}{2} - \frac{V}{300} \cdot A$ $\frac{n_2}{2} = \frac{c \cdot V_1}{2} = \frac{2,0 \times 10^{-2} \times 10,0 \times 10^{-3}}{2} = 1,0 \times 10^{-4} \text{ mol} = 10 \times 10^{-5} \text{ mol}$ $\frac{V}{300} = \frac{12 \times 10^{-3}}{300} = 4,0 \times 10^{-5} \text{ mol} \quad \text{Finalement, } x = (10 - 4,0A) \times 10^{-5}$	3.2						
<ul style="list-style-type: none"> <li>• معرفة تحديد القدم القصوي <math>x_{max}</math></li> <li>• معرفة تحديد المتفاعل المحد</li> <li>• استثمار النتائج التجريبية</li> </ul>	2ن × 0,5	<p>لتحسب التقدم الأقصى عند نهاية التحول (<math>x = x_{max}</math>) ، <math>A = A_{\infty}</math> ميزانيا</p> $x_{max} = (10 - 4,0A_{\infty}) \times 10^{-5} = (10 - 4,0 \times 2,39) \times 10^{-5}$ $x_{max} = 4,4 \times 10^{-6} \text{ mol}$ <p>وباعتبار ثنائي كرومات <math>Cr_2O_7^{2-}</math> متفاعل محد :</p> <p>نجد ان <math>x_{max} = n_2/2 = 1,0 \times 10^{-4} \text{ mol}</math></p> <p>و تختلف القيمة المحصل عليها تجربياً و منه نستنتج أن المتفاعل المحد الإيثانول <math>CH_3CH_2OH</math></p> <p>إنشاء جدول وصفي ؛ الطريقة : <math>x_{max} = 3,5 \cdot 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}</math></p>	4.2						

<ul style="list-style-type: none"> <li>• معرفة إستثمار النتائج التجريبية</li> <li>• معرفة المقادير المرتبطة بكثيارات المادة : التركيز ، الحجم ....</li> </ul>	1ن	<p><math>n_0 - 3x_{\max} = 0</math></p> $n_0 = 3x_{\max} = 3 \times 4,4 \times 10^{-6} = 1,3 \times 10^{-5} \text{ mol}$ $m_0 = n_0 \times M(\text{éthanol})$ $V=2\text{mL}$ $m_1 = m_0 \times \frac{1,0}{2,0 \times 10^{-3}} = n_0 \times M(\text{éthanol}) \times 500 = 1,3 \times 10^{-5} \times 46 \times 500$ $m_1 = 0,30 \text{ g}$ <p>في حجم <math>V=1\text{L}</math> هذه القيمة أصغر القيمة <math>0,5\text{g}</math> وبالتالي السائق لم يفرق القانون</p>	5.2
<ul style="list-style-type: none"> <li>• معرفة تعبير السرعة الحجمية وتحديد تعبييرها بواسطة معطيات تجريبية أو إستثمار نتائج تجريبية</li> </ul>	0,5ن	<p>لتبين أن تعبير السرعة الحجمية للتحول تكتب على الشكل التالي :</p> $v = - \frac{4,10^{-5}}{V} \cdot \frac{dA}{dt}$ $\text{نعلم ان } \frac{dx}{dt} = -4 \cdot 10^{-5} \cdot dA/dt \text{ مع } v = \frac{1}{V} \cdot \frac{dx}{dt}$ <p>إذن تعبير السرعة الحجمية للتحول هو :</p>	1.3
<ul style="list-style-type: none"> <li>• معرفة إستغلال تعبير السرعة الحجمية</li> <li>• تفسير كيفياً تغير السرعة الحجمية</li> <li>• معرفة أن السرعة الحجمية تتزايد عموماً مع تزايد تركيز المتفاعلات وارتفاع درجة الحرارة</li> </ul>	0,5ن 0,25ن 0,25ن	<p>قيمة السرعة الحجمية عند اللحظة <math>t=0</math> هي</p> $v = - \frac{4,10^{-5}}{12,10^{-3}} \cdot \frac{2,50-2,38}{0-2,5} = 1,6 \cdot 10^{-4} \text{ mol/L.min}$ $= 2,67 \cdot 10^{-6} \text{ mol/L.s}$ <p>السرعة الحجمية للتفاعل تتناقص مع مرور الزمن والعامل المتحكم في ذلك هي تناقص التراكيز البدنية للمتفاعلات</p>	2.3
<ul style="list-style-type: none"> <li>• معرفة زمن نصف التفاعل</li> <li>• تحديد زمن نصف التفاعل بواسطة معطيات تجريبية أو إستثمار النتائج التجريبية</li> </ul>	0,5 0,25	<p>عند <math>t_{1/2}</math> فإن <math>x(t_{1/2}) = x_{\max}/2</math></p> $A(t_{1/2}) = -[x(t_{1/2})/10^{-5} - 10]/4$ $= -(2,2 \cdot 10^{-6}/10^{-5} - 10)/4 = 2,445$ <p>وبعملية الإسقاط نجد مبيانياً أن قيمة زمن النصف <math>t_{1/2} = 3,75 \text{ min}</math></p>	3.3

### حظ سعيد للجميع



الله ولـي التوفيق

أوبرت اينشتاين « الجنون هو أن تفعل ذات الشيء مره أخرى وتتوقع نتيجة مختلفة »

من إنجاز د.رشيد جنك