

مباراة ولوج السنة الأولى لكلية طب الأسنان - دورة 25 يوليوز - 2013 - | مادة الرياضيات

التمرين الأول: (6 نقط)

نعتبر الأعداد العقدية : $B = 1 + i\sqrt{3}$ و $A = 1 + i$
أنقل إلى ورقة تحريرك رقم كل عبارة من العبارات الآتية و أجب أمامه بكلمة "صحيح" إذا كانت العبارة صحيحة و "خطأ" إذا كانت خاطئة.

$$\frac{2\pi}{3} \text{ عمدة للعدد } A \quad (1)$$

$$\sqrt{2} \text{ معيار العدد } \frac{A}{B} \text{ هو } \frac{A}{B} \quad (2)$$

$$\frac{\pi}{12} \text{ عمدة للعدد } \frac{A}{B} \quad (3)$$

$$A^3 \text{ عدد تخيلي صرف} \quad (4)$$

$$A^3 B^2 \text{ عدد حقيقي} \quad (5)$$

التمرين الثاني: (7 نقط)

أنقل إلى ورقة تحريرك رقم كل عبارة من العبارات الآتية و أجب أمامه بكلمة "صحيح" إذا كانت العبارة صحيحة و "خطأ" إذا كانت خاطئة.

$$\int_0^\pi \cos x \sin x dx = 1 \quad (1)$$

$$\int_e^{e^4} \frac{dx}{x\sqrt{\ln x}} = 2 \quad (2)$$

$$\int_1^e (x+1) \ln x dx = \frac{e^2 + 5}{4} \quad (3)$$

$$x + \ln \left(e^x + \frac{3}{2} \right) = 0 \text{ هي } \{-\ln 2\} \text{ مجموعـة الحلول في } \mathbb{R} \text{ للـمعادلة} \quad (4)$$

$$2 \ln x \geq \ln(2-x) \text{ هي المجال } [1,2] \text{ مجموعـة الحلول في } \mathbb{R} \text{ للمـترابـحة} \quad (5)$$

التمرين الثالث: (7 نقط)

نعتبر الدالة f ذات المتغير الحقيقي x المعرفة على \mathbb{R} كـ الآتي:

$$f(x) = x + (x-1)e^{2x}$$

 ولـ يكن (C) تمثـيلـها المـبيـانـي في مـعلمـ متـعـامـدـ منـظـمـ (O, \vec{i}, \vec{j})
 أنـقلـ إلىـ وـرـقـةـ تـحـرـيرـكـ رقمـ كـلـ عـبـارـاتـ الآـتـيـةـ وـ أـجـبـ آـمـامـهـ بـكـلـمـةـ "ـصـحـيـحـ"ـ إـذـاـ كـانـتـ عـبـارـةـ صـحـيـحةـ وـ "ـخـطـأـ"ـ إـذـاـ كـانـتـ خـاطـئـةـ.

$$\lim_{x \rightarrow +\infty} f(x) = +\infty \quad (1)$$

$$\lim_{x \rightarrow -\infty} f(x) = 0 \quad (2)$$

$$\lim_{x \rightarrow -\infty} \frac{f(x)}{x} = 0 \quad (3)$$

$$(4) \text{ النـقطـةـ } (0, -1) \text{ـ هيـ نـقطـةـ انـعـطاـفـ المـنـحـنـىـ } (C)$$

$$(5) \text{ معـادـلـةـ المـمـاسـ لـلـمـنـحـنـىـ } (C) \text{ـ فـيـ النـقطـةـ ذاتـ الأـفـصـولـ 0ـ هـيـ: } y = -1$$

الخميس 25 يوليوز 2013

المدة : 30 دقيقة

مباراة ولوج السنة الأولى لطب الأسنان

موضوع مادة: الفيزياء

لا يسمح باستعمال أي آلة حاسبة

الغزيراء 1 (6 نقط): صحيح أم خطأ

- انقل إلى ورقة تحريك رقم الإثبات وأجب أمامه بكلمة (صحيح) أو (خطأ).
- تناقص الطاقة المخزونة في دارة متذبذبة (LC) تدريجياً بسبب مفعول جول.
 - يستعمل التركيب على التوازي للمكثفات لتضخيم الصورة.
 - يبعد الإشعاع البنفسجي عن قاعدة المنشور بعد اجتيازه له.
 - تحدد ظاهرة تعدد الضوء الأبيض بواسطة منشور.
 - تولد الطاقة خلال كل ثقافة إشعاعي.

6. تفتقن النوبية U_{92}^{238} بعد تفتقنات متتالية: x من طراز α و y من طراز β فتفقد النوبية Pb_{82}^{206} . في هذه الحالة: $x = 8$ و $y = 6$.

الغزيراء 2 (7 نقط): الدارة المختوالية (R.L.C)

عند اللحظة $t = 0$, نفرغ مكثفا ($C = 4.10^{-6} F$) مشحوناً بدانيا عبر وشيعة (L) وموصل أومي (R). نمثل بواسطة نظام معلوماتي ملائمة المحنين ($u_C(t)$ و $i(t)$) (انظر الشكل جانبه). معطيات: $2025 = 4050 = (45)^2$

انقل إلى ورقة تحريك رقم الجواب الصحيح

1. يمثل المحنن ①: أ. $u_C(t)$ ب. $i(t)$

2. يمثل المحنن ②: أ. $u_C(t)$ ب. $i(t)$

3. عند اللحظة $t = 0$, قيمة الطاقة E_1 المخزنة في الدارة (RLC) هي:

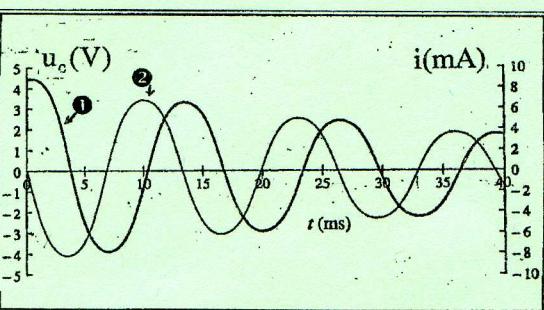
أ. $E_1 = 4,05 J$ ب. $E_1 = 405 J$ ج. $E_1 = 40,5 \cdot 10^{-6} J$

4. عند تلاقي المحنين ① و ② لأول مرة، قيمة شدة التيار الكهربائي المار في الدارة هي:

أ. $i = 6 mA$ ب. $i = 6 A$ ج. $i = -6 mA$ د. $i = -6 A$

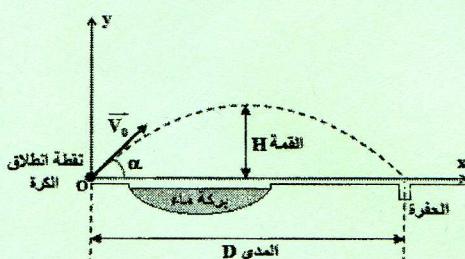
5. عند تلاقي المحنين ① و ② لأول مرة، قيمة الطاقة الكلية للدارة هي $J = 36 \cdot 10^{-6} E_2$. الطاقة المبددة في الموصل الأومي هي:

أ. $E_R = 76,5 mJ$ ب. $E_R = 76,5 \mu J$ ج. $E_R = 4,5 \mu J$ د. $E_R = 4,5 mJ$

**الغزيراء 3 (7 نقط): حركة كرة الغولف**

خلال حصة تدريبية، تدرب لاعب كرة الغولف على إدخال الكرة مباشرة في حفرة توجد

وراء بركة ماء عن طريق إرسال واحد، فنج في ذلك بالنسبة لسرعة بدانية متوجهها \vec{v}_0 (انظر الشكل جانبه). نهمل احتكاكات الهواء ونعتبر مركز القصور G للكرة في الموضع



عند $t=0$. تعبر كل من المدى D وقمة المسار H للمركز G بالنسبة لهذا الإرسال هو على التوالي:

$$H = \frac{v_0^2 \cdot \sin^2 \alpha}{g} \quad ; \quad D = \frac{2 \cdot v_0^2 \cdot \cos \alpha \cdot \sin \alpha}{g}$$

انقل إلى ورقة تحريك رقم الاقتراح وأجب أمامه بكلمة (صحيح) أو (خطأ).

1. تعبر معادلة مسار حركة مركز قصور كرة الغولف في المعلم (O,x,y) هو: $y = \frac{-g}{2 \cdot v_0^2 \cdot \cos^2 \alpha} \cdot x^2 + x \cdot \tan \alpha$

2. تعبر المدى D بدلالة إحداثيتي المتوجهة \vec{v}_0 هو: $D = \frac{2 \cdot v_{0x} \cdot v_{0y}}{g}$

3. تعبر قمة المسار H بدلالة الإحداثية v_{0y} للمتجهة \vec{v}_0 هو: $H = \frac{v_{0y}^2}{2 \cdot g}$

4. أعاد لاعب كرة الغولف إرسال الكرة بسرعة بدانية متوجهتها \vec{v}_1 تكون نفس الزاوية α مع (Ox) حيث $(v_{1y} = 2v_{0y})$ و $v_{1x} = v_{0x}$. نجح اللاعب في إدخال الكرة في الحفرة.



الخميس 25 يوليوز 2013
المدة: 30 دقيقة

مباراة ولوج السنة الأولى لطب الأسنان
موضوع مادة: الكيمياء

لا يسمح باستعمال أي آلة حاسبة

الكيمياء 1 (6 نقاط): صحيح أو خطأ

أنقل إلى ورقة تحريرك رقم الاقتراح وأجب أمامه بكلمة (صحيح) أو (خطأ).

1. الأسترة والحلمة تفاعلن عكسان وبطيئان.
2. وجود أحد المتفاعلات بوفرة أو حذف أحد النواتج يزيح حالة توازن المجموعة الكيميائية في المنحى المباشر.
3. يزيد وجود حفاز في الوسط التفاعلي من قيمة نسبة التقدم النهائي للتفاعل.
4. تتعلق قيمة نسبة التقدم النهائي بثباتنة التوازن ولا تتعلق بالحالة البدنية للمجموعة الكيميائية.
5. لا تتعلق قيمة خارج التفاعل في حالة توازن مجموعة كيميائية بالحالة البدنية لهذه المجموعة.
6. ينتج، عن الحلامة القاعدية لاستر، كحول وأيون الكربوكسيلات وفق تحول كلي.

الكيمياء 2 (7 نقاط): حمض البروبانويك

أنقل إلى ورقة تحريرك رقم الجواب الصحيح من بين الأجوبة المقترحة.

نعتبر محلولاً مائياً لحمض البروبانويك $C_2H_5COOH(aq)$ تركيزه المولى $C_A = 0,15 \text{ mol.L}^{-1}$ وحجمه $V = 1 \text{ L}$ وله $pH = 2,5$ معطيات: $x_f = 3,16 \cdot 10^{-3}$; $\tau = 2,1 \cdot 10^{-2}$; $\alpha = 0,12 \cdot 10^{-2}$.

1. قيمة x_f التقدم النهائي لتفاعل هذا الحمض مع الماء هي:

- أ. $x_f = 0,15 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$
- ب. $x_f = 3,16 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$
- ج. $x_f = 2,1 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$
- د. $x_f = 0,12 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$
- هـ. $\tau = 0,21 \cdot 10^{-2}$
- زـ. $\tau = 3,16 \cdot 10^{-3}$
- يـ. $\alpha = 2,1 \cdot 10^{-2}$

2. قيمة α نسبة التقدم النهائي لتفاعل هذا الحمض مع الماء هي:

- أ. $\alpha = 0,12 \cdot 10^{-2}$
- ب. $\alpha = 2,1 \cdot 10^{-2}$
- جـ. $\alpha = 3,16 \cdot 10^{-3}$
- دـ. $\alpha = 0,21 \cdot 10^{-2}$

3. تعبير ثابتة الحمضية K_A للمزدوجة $C_2H_5COOH(aq)/C_2H_5COO^-(aq)$ هو:

$$K_A = \frac{10^{-2pH}}{C_A + 10^{-pH}} \quad \text{دـ.} \quad K_A = \frac{10^{-2pH}}{C_A - 10^{-pH}} \quad \text{جـ.} \quad K_A = \frac{10^{-2pH}}{C_A + pH} \quad \text{بـ.} \quad K_A = \frac{C_A}{C_A - pH} \quad \text{أـ.}$$

4. الإستر الناتج عن تفاعل حمض البروبانويك مع البروبان-1- أول هو:

- أـ. $C_3H_7COOCH_3$
- بـ. $C_2H_5COOC_3H_7$
- جـ. $C_2H_5COOC_2H_5$
- دـ. $C_3H_7COOCH_3$

5. الإستر الناتج عن تفاعل أندريد البروبانويك مع البروبان-1- أول هو:

- أـ. $C_2H_5COOC_3H_7$
- بـ. $C_2H_5COOC_2H_5$
- جـ. $C_2H_5COOCH_3$
- دـ. $C_3H_7COOCH_3$

كيمياء 3 (7 نقاط): الصود زنك/فضة

أنقل إلى ورقة تحريرك رقم الجواب الصحيح من بين الأجوبة المقترحة.

خلال المدة الزمنية Δt لاشغال العمود زنك/فضة، يتكون راسب الفضة على مستوى إلكترود الفضة، ويمرر العمود تياراً كهربائياً شدته I تعتبرها ثابتة خلال المدة Δt .

1. التبيانة الأصطلاحية للعمود زنك/فضة هي:



2. تعبير خارج التفاعل $Q_{r,i}$ للمجموعة الكيميائية في الحالة البدنية هو:

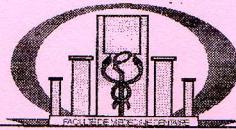
$$Q_{r,i} = \frac{\left[Zn^{2+} \right]_i}{\left[Ag^+ \right]_i^2} \quad \text{دـ.} \quad Q_{r,i} = \frac{\left[Zn^{2+} \right]_i^2}{\left[Ag^+ \right]_i} \quad \text{جـ.} \quad Q_{r,i} = \frac{\left[Ag^+ \right]_i}{\left[Zn^{2+} \right]_i} \quad \text{بـ.} \quad Q_{r,i} = \frac{\left[Zn^{2+} \right]_i}{\left[Ag^+ \right]_i} \quad \text{أـ.}$$

3. تعبير x_f التقدم النهائي للتحول الحاصل أثناء اشتغال العمود بدلالة I و Δt والفرادي F هو:

$$x_f = \frac{I \cdot \Delta t}{F} \quad \text{دـ.} \quad x_f = \frac{2 \cdot F \cdot \Delta t}{I} \quad \text{بـ.} \quad x_f = \frac{2 \cdot F \cdot \Delta t}{I} \quad \text{جـ.} \quad x_f = \frac{I \cdot \Delta t}{2 \cdot F} \quad \text{أـ.}$$

4. تعبير $(Ag)_m$ كتلة الفضة المتكونة خلال المدة Δt و I و F و $M(Ag)$ الكتلة المولية للفضة هو:

$$m(Ag) = \frac{\Delta t \cdot M(Ag)}{F \cdot I} \quad \text{دـ.} \quad m(Ag) = \frac{F \cdot I}{\Delta t} \cdot M(Ag) \quad \text{جـ.} \quad m(Ag) = \frac{I \cdot \Delta t}{2 \cdot F} \cdot M(Ag) \quad \text{بـ.} \quad m(Ag) = \frac{I \cdot \Delta t}{F} \cdot M(Ag) \quad \text{أـ.}$$



مباراة ولوح السنة الأولى لكلية طب الأسنان

الدورة: 25 يوليوز 2013

مدة الإنجاز: 30 دقيقة

المادة: العلوم الطبيعية

التمرين 4: (6 نقط)

- 1- الدلتونية صفة وراثية يتحكم فيها حليل متحي محمول على الصيغ الجنسي X. يمكن لزوج يتكون من امرأة مصابة بالدلتونية ورجل سليم أن ينجب:
 أ- ولد مصاب بالدلتونية.
 ب- بنت مصابة بالدلتونية.
 ج- بنت سليمة.
 د- ولد سليم.

أجب ب "صحيح" أو ب "خطأ" عن هذه الاقتراحات.

- 2- أنسج نوعان من التزاوج عند ذبابة الخل: التزاوج الأول ما بين ذبابة أنثى من سلالة متواحشة ذي عيون بنية وأجنحة بعروق مستعرضة [cd⁺, n⁺] وذكر من سلالة طافرة ذي عيون حمراء وأجنحة بدون عروق مستعرضة [cd, n]. أعطى هذا التزاوج جيلا F1 متجانسا ذي مظهر خارجي متواحش [cd⁺, n⁺]. التزاوج الثاني مابين ذكر من أفراد F1 وأنثى ثانية التتحي، أعطى هذا التزاوج الثاني جيلا F2 ممثل في الجدول أسفله:

[cd, n]	[cd+, n]	[cd, n+]	[cd+,n+]	
25% ذكور	25% ذكور	25% إناث	25% إناث	F1 ذكر X أنثى ثانية التتحي

أ- أجب ب "صحيح" أو ب "خطأ" عن كل اقتراح:
 أ- المورثتان مرتبطتان بالجنس.

- ب- أنتج ذكر الجيل F1 أربعة أنواع من الأمشاج بحسب متساوية.
 ج- المورثة المتحكمة في صفة لون العيون مرتبطة بالجنس.
 د- المورثة المتحكمة في صفة شكل الأجنحة غير مرتبطة بالجنس.

2- حدد الأنماط الوراثية لأباء التزاوج الثاني.
 استعمل (n⁺,n) بالنسبة لصفة شكل الأجنحة و(cd+,cd) بالنسبة لصفة لون العيون.

التمرين 5: حدد الاقتراح أو الاقتراحات الصحيح(ة). (4 نقط)
 1- هدف المفاواة الفاتنة هو:

- أ- حمة VIH.
 ب- خلية معفنة بحمة VIH.
 ج- المفاواة T4.
 د- المركب المنيع.

2- مضاد أجسام:

- أ- يمكن أن يُحمل من طرف لمفاواة B.
 ب- يمكن أن يُحمل من طرف لمفاواة T.
 ج- يمكن أن يُفرَّز من طرف خلية بدينية.
 د- يُفرَّز من طرف بذرمية.
 ه- يُبطل مفعول مولد مضاد.

التمرين 1: حدد الاقتراح الصحيح الوحيد. (3 نقط)

- 1- حصيلة انحلال الكليكوز من حيث النوافل المختزلة هي:

- A- 1 NADH, H⁺
 B- 3 NADH, H⁺
 C- 2 NADH, H⁺
 D- 0 NADH, H⁺

2- يتم إعادة أكسدة النوافل المختزلة H⁺, NADH في مستوى:

- A- سيتوبلازم الخلية.
 B- ماترييس الميتوكندري.
 ج- الغشاء الداخلي للميتوكندري.
 د- جهاز غولجي.

التمرين 3: يتطلب النقل الصيغي العضلي:

- A- الميوزين + ATP + Ca²⁺
 B- الميوزين + Ca²⁺
 ج- الأكتين + ATP + Ca²⁺
 د- الأكتين + الميوزين + Ca²⁺

التمرين 2: حدد الاقتراح أو الاقتراحات الصحيح (ة). (5 نقط)

- 1- تحتوي خلية ثنائية الصيغة (2n=6) على:

- A- 6 صبغيات خلال المرحلة الاستوائية I من الانقسام الاختزالي.
 ب- 6 صبغيات خلال المرحلة الاستوائية II من الانقسام الاختزالي.
 ج- 3 صبغيات خلال المرحلة الانفصالية I من الانقسام الاختزالي.
 د- 3 صبغيات خلال المرحلة الانفصالية II من الانقسام التعادلي.

2- فرد مختلف الاقتران بالنسبة لمورثتين مرتبطتين:
 أ- ينتج فقط نوعين من الأمشاج.

ب- ينتج أربعة أنواع من الأمشاج بحسب متساوية.

ج- ينتج أربعة أنواع من الأمشاج بحسب غير متساوية.

د- له نمط وراثي مكون من صفتين ذات علاقة بالمورثتين.

التمرين 3: حدد الاقتراح الصحيح الوحيد. (2 نقط)

- 1- جزيئة ARN الرسول:

- أ- تحتوي على الخبر الوراثي الكلي لجزيئة ADN.
 ب- لها نفس طول جزيئة ADN.
 ج- تحتوي على جزء من الخبر الوراثي لجزيئة ADN.
 د- تكون من نفس نكليوتيدات جزيئة ADN.

2- تعتبر طفرة الاستبدال:

- أ- بدون معنى عندما تؤدي إلى تكون ثلاثة نيكليوتيدات من نوع قف.

- ب- صامتة عندما تؤدي إلى تغيير حمض أميني باخر في السلسلة البتيدية.

ج- ذات معنى خطئ عندما لا تؤدي إلى تغيير في السلسلة البتيدية.

د- بدون معنى عندما لا تؤدي إلى تكون ثلاثة نيكليوتيدات من نوع قف.

تصحيح مبارأة ولوح السنة الأولى لكلية طب الأسنان (الرباط)

2014/2013

مادة الفيزياء

تمرين 1.

1. خطأ: تعتبر الدارة (LC) دارة مثالية ولا تتناقص الطاقة المخزونة فيها بمحضها (R).
2. صحيح: يعمل التركيب على التوازي للمكبات لتضخيم السعة C ($C_{eq} = C_1 + C_2$).
3. خطأ: يقترب الإشعاع البنفسجي من قاعدة المنشور بعد إجتازه له، لأن زاوية انحراف البنفسجي أكبر من زاوية انحراف الأحمر.
4. صحيح: دور المنشور هو تبديد الضوء.
5. صحيح: أثناء التفتقن الإشعاعي تتولد طاقة ناتجة عن النويدية المتولدة.
6. صحيح: معادلة التفتقن: $\begin{cases} 238 = 206 + 4x \\ 92 = 82 + 2x - y \end{cases} \Rightarrow \begin{cases} x = 8 \\ y = 6 \end{cases}$. حسب قانون الانحفاظ نكتب: $^{238}_{92}U \longrightarrow ^{206}_{82}Pb + x^4He + ye^{-1}$.

تمرين 2.

1. المكثف مشحون ($U = U_C(t=0)$) أي أن المنحنى ① يمثل $u_C(t)$.
 2. المنحنى ② يمثل $i_c(t)$.
 3. عند اللحظة $t_0 = 0$ ، قيمة الطاقة المخزونة في الدارة (RLC) هي: $E_C = \frac{1}{2}Cu_C^2 = \frac{1}{2} \times 4.10^{-6} \times \left(\frac{9}{2}\right)^2 = 40.5.10^{-6} J$.
 4. عند تلاقي المنحنيين ① و ② لأول مرة، تكون قيمة شدة التيار الكهربائي المار في الدارة هي: $i = -6mA$.
 5. عند تلاقي المنحنيين ① و ② لأول مرة، قيمة الطاقة الكلية للدارة تكتب كالتالي: $E_1 = E_2 + E_R$.
- حيث: E_1 الطاقة الكلية للدارة عند اللحظة t ، E_2 الطاقة عند اللحظة $t_0 = 0$ ، الطاقة المبذدة في الموصى الأولي بمحضها جول.
- أي: $E_R = 40.5.10^{-6} - 36.10^{-6} = 4.5.10^{-6} = 4.5\mu J$.

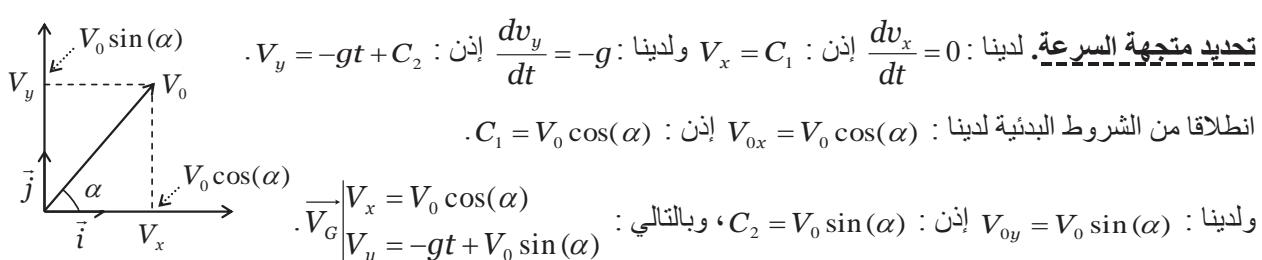
تمرين 3.

1. تخضع كرة الغolf لوزنها فقط (نهمل الاحتكاكات مع الهواء) أي أن السقوط حر.
- متوجهة التسارع. بتطبيق القانون الثاني لنيوتون نكتب: $\vec{P} = m\vec{g} = m\vec{a}_G \Rightarrow \vec{a}_G = \vec{g}$ ، نسقط العلاقة على محاور المعلم (O, x, y):
- فجد:

$$a_x = 0 : (O, \vec{i})$$

$$a_y = -g : (O, \vec{j})$$

$$\frac{dv_y}{dt} = -g \quad \text{و} \quad \frac{dv_x}{dt} = 0 : \text{إن المعادلة التفاضلية لحركة G}$$



المعادلة الزمنية للحركة. نعلم أن :
 حيث C_3 و C_4 ثوابت $\begin{cases} x = V_0 \cos(\alpha)t + C_3 \\ y = -\frac{1}{2}gt^2 + V_0 \sin(\alpha)t + C_4 \end{cases}$ إذن :
 $\begin{cases} V_x = V_0 \cos(\alpha) \\ V_y = -gt + V_0 \sin(\alpha) \end{cases}$

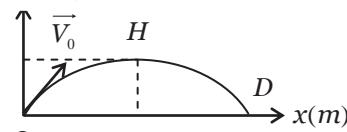
تحدد باستعمال الشروط البدئية، في اللحظة $t=0$ ، يوجد G مركز قصور كرة الغولف في أصل المعلم أي : $x_0 = y_0 = 0$ وبالتالي

$$C_3 = C_4 = 0$$

$$\text{إذن : } \overrightarrow{OG} \begin{cases} x = V_0 \cos(\alpha)t \\ y = -\frac{1}{2}gt^2 + V_0 \sin(\alpha)t \end{cases}$$

المعادلة المسار. نقصي الزمن t بين x و y ، أي : $t = \frac{x}{V_0 \cos(\alpha)}$. $y = \frac{-g}{2V_0^2 \cos^2(\alpha)}x^2 + \tan^2(\alpha)x$ ، ثم نجد :

2. تعبير المدى D . احداثياتنا النقطة D هما : $y_D = 0$ و x_D . لدينا : $y_D = 0$ و x_D ، أي :



$$\cdot x_D = \frac{V_0^2 \sin(2\alpha)}{g} \text{ أو } x_D = 0$$

$$\cdot x_D = \frac{2V_{0x}V_{0y}}{g} \text{ إذن : } x_D = \frac{2V_0^2 \sin(\alpha) \cos(\alpha)}{g} = \frac{2(V_0 \cos(\alpha))(V_0 \sin(\alpha))}{g}$$

3. قمة المسار H . حيث $\frac{dy}{dt} = 0$ ومنه نجد : $y_H = \frac{V_0^2 \sin^2(\alpha)}{2g}$ و $x_H = \frac{V_0^2 \sin(2\alpha)}{2g}$

$$\cdot y_H = \frac{(V_0 \sin(\alpha))^2}{2g} = \frac{V_{0x}^2}{2g}$$

$$\cdot D = \frac{4V_{0x}V_{0y}}{g} \neq \frac{2V_{0x}V_{0y}}{g} \text{ و } D = \frac{2V_{1x}V_{1y}}{g} = \frac{2V_{0x}V_{0y}}{g}$$

مادة الكيمياء

تمرين 1.

1. تم الأسترة وفق المعادلتين التاليتين :

حمض + كحول \leftrightarrow استر + ماء (عكوس وبطيء).

أندرید الحمض + كحول \leftrightarrow استر + ماء (كلي وسريع).

2. صحيح.

3. خطأ : الحفاز يساعد على تسريع التفاعل ولا يزيد المردود.

$$4. \text{ خطأ : تعبير نسبة التقدم النهائي يكتب } \frac{x_f}{\tau} = \frac{x_f}{x_m}.$$

5. صحيح.

6. صحيح.

تمرين 2.

1. معادلة التفاعل - جدول التطور.

	$C_2H_5COOH_{(aq)}$	+	$H_2O_{(l)}$	\rightleftharpoons	$C_2H_5COO^-_{(aq)}$	+	$H_3O^+_{(aq)}$
$t = 0$	$n_0 = C_A \cdot V_A$	وغير			0		0
t_f	$C_A \cdot V_A - x_f$	وغير			x_f		x_f

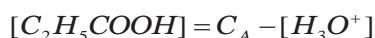
تحديد كمية المادة البدئية لحمض البروبانويك : $n_0 = C_A \cdot V_A = 0,15 \times 1 = 0,15 mol$ ، التقدم الأقصى :

كمية مادة أيون الأكسونيوم (H_3O^+) عند التوازن : $x_f = n(H_3O^+) = [H_3O^+] \cdot V = 10^{-pH} \cdot V$

$$\text{أي: } x_f = 10^{-2.5} \times 1 = 3,16 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$$

2. قيمة τ نسبة التقدم النهائي لتفاعل هذا الحمض مع الماء هي : $\tau = \frac{x_f}{x_m} = \frac{3,16 \cdot 10^{-3}}{0,15} = 2,1 \cdot 10^{-2}$ وبالتالي فهذا التحول محدود < 1 .

3. تعبير ثابتة الحمضية للمزدوجة $C_2H_5COOH_{(aq)} / C_2H_5COO^-_{(aq)}$. من الجدول نستنتج أن :

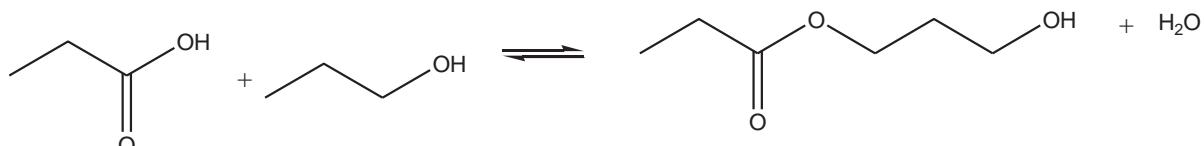


$$K_A = \frac{[C_2H_5COO^-][H_3O^+]}{[C_2H_5COOH]} \quad \text{إذن}$$

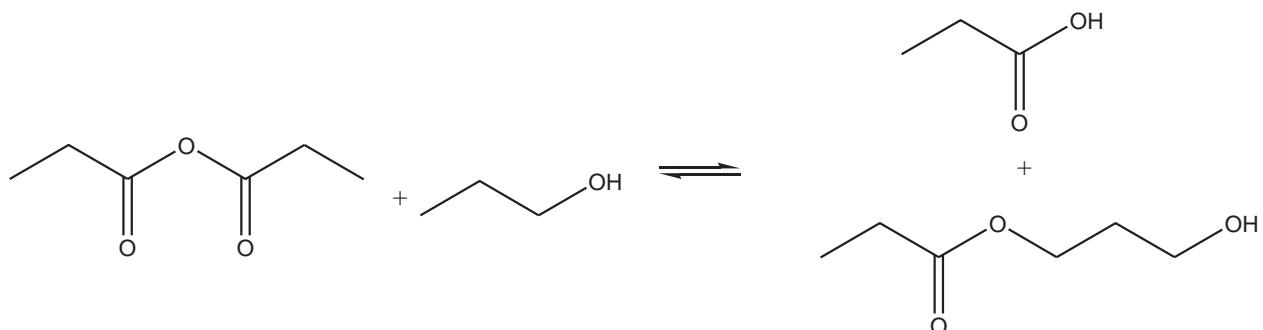
$$K_A = \frac{[H_3O^+][H_3O^+]}{C_A - [H_3O^+]} \quad \text{ومنه نستنتج أن:}$$

$$K_A = \frac{[H_3O^+]^2}{C_A - [H_3O^+]} = \frac{10^{-2pH}}{C_A - 10^{-pH}} \quad \text{إذن:}$$

4. يتفاعل حمض البروبانويك مع البروبان - 1 - أول حسب المعادلة :

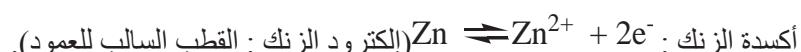


5. يتفاعل أندريد البروبانويك مع البروبان - 1 - أول حسب المعادلة :



تمرين 3.

1. انطلاقاً من المعطيات، يتكون راسب الفضة على المستوى إلكترود الفضة، نكتب إذن المعادلات المحدثة بجوار كل إلكترود.



وبالتالي التبيانية الاصطلاحية للعمود : $\ominus Zn(s) | Zn^{2+}(aq) || Ag^+(aq) | Ag(s) \oplus$

2. أثناء اشغال العمود تكون المعادلة الحصيلة على الشكل :

$$Zn_{(S)} + 2Ag^+_{(aq)} \longrightarrow 2Ag_{(S)} + Zn^{2+}_{(aq)} \quad . Q_{r,i} = \frac{[Zn^{2+}]_i}{[Ag^+]_i^2} \quad \text{ويكون خارج التفاعل :}$$

3. ننشأ جدول التطور :

	$Zn_{(S)}$ +	$2Ag^{+}_{(aq)}$	\longrightarrow	$Zn^{2+}_{(aq)}$ +	$2Ag_{(S)}$
الحالة البدئية	$n_i(Zn)$	$n_i(Ag^+)$	0	0	
الحالة بعد مرور Δt	$n_i(Zn) - x_f$	$n_i(Ag^+) - 2x_f$	x_f	$2x_f$	

إنطلاقاً من الجدول نكتب :

$$x_f = \underline{\underline{}}$$

$$x_f = \underline{\underline{}} \quad \text{إذن}$$

4 . حساب كتلة الفضة المتكونة خلال المدة Δt ، لدينا :

$$m(Ag) = M(Ag) \frac{Q}{F} = \frac{I \cdot \Delta t}{F} \cdot M(Ag) \quad \text{ومنه}$$

Matière	Exercice	Les questions	Vrai/faux	A	B	C	D	E
Physique	I	Q1	faux					
		Q2	vrai					
		Q3	faux					
		Q4	vrai					
		Q5	vrai					
	II	Q1		x				
		Q2			x			
		Q3			x			
		Q4			x			
		Q5			x			
	III	Q1	vrai					
		Q2	vrai					
		Q3	vrai					
		Q4	faux					
Chimie	I	Q1	vrai					
		Q2	vrai					
		Q3	faux					
		Q4	vrai					
		Q5	vrai					
	II	Q1		x				
		Q2			x			
		Q3				x		
		Q4			x			
		Q5			x			
	III	Q1			x			
		Q2				x		
		Q3					x	
		Q4		x				
SVT	I	Q1				x		
		Q2				x		
		Q3					x	
	II	Q1		x				
		Q2			x		x	
	III	Q1				x		
		Q2			x			
	IV	Q1		vrai	Faux	vrai	faux	--
		Q2		faux	Vrai	faux	faux	--
	V	Q1				x		
		Q2			x		x	x