

التمرين 1:

$IN = \{u_n\}_{n \in IN}$ المعرفة بما يلي: $u_0 = 3$ و $u_{n+1} = \frac{4}{5-u_n}$ لكل n من

- A IN من n $u_n > 4$ B IN من n $u_n < 2$ C IN من n $1 \leq u_n \leq 4$ D IN من n $u_n \leq 1$

:Q1

$$A: u_{n+1} - u_n = \frac{(u_n - 1)(u_n - 4)}{5 - u_n} \quad B: u_{n+1} - u_n = \frac{u_n^2 + 5u_n + 4}{5 - u_n} \quad C: u_{n+1} - u_n = \frac{-u_n^2 - 5u_n + 4}{5 - u_n} \quad D: u_{n+1} - u_n = \frac{u_n^2 - 5u_n + 4}{5 - u_n}$$

:Q2

- A متبااعدة $(u_n)_n$ B متقاربة $(u_n)_n$ C تزايدية $(u_n)_n$ D تناسبية $(u_n)_n$

:Q3

2. نعتبر المتتالية العددية $(v_n)_{n \in IN}$ المعرفة بما يلي: $v_n = \ln\left(\frac{n+1}{n+2}\right)$. نضع: $S_n = v_1 + v_2 + \dots + v_n$ لكل n من IN .

- A $S_n = \ln\left(\frac{2}{n+1}\right)$ B $\lim_{n \rightarrow +\infty} (n+1)v_n = -\infty$ C $\lim_{n \rightarrow +\infty} v_n = 0$ D تزايدية $(v_n)_n$

:Q4

التمرين 2: 1. نعتبر الأعداد العقدية التالية: $a = 2$ و $b = -1 + i\sqrt{3}$ و $c = -1 - i\sqrt{3}$.

$$A: \frac{c-a}{b-a} = e^{-i\frac{\pi}{3}} \quad B: \frac{c-a}{b-a} = \cos\left(\frac{\pi}{3}\right) - i\sin\left(\frac{\pi}{3}\right) \quad C: \frac{c-a}{b-a} = \cos\left(\frac{\pi}{3}\right) + i\sin\left(\frac{\pi}{3}\right) \quad D: \frac{c-a}{b-a} = \frac{1}{2} + i\frac{\sqrt{3}}{2}$$

:Q5

2. نعتبر العدد العقدي $z = \sqrt{\sqrt{2} + 1} + i\sqrt{\sqrt{2} - 1}$

- A $z = \sqrt{2}e^{i\frac{\pi}{8}}$ B $\arg(z) \equiv \frac{\pi}{8}[2\pi]$ C $\arg(z^2) \equiv \frac{3\pi}{4}[2\pi]$ D $z^2 = 1+i$

:Q6

التمرين 3: يحتوي صندوق على 6 كرات مرقمة من 1 إلى 6 (جميع الكرات غير قابلة للتمييز بينها باللمس). نعتبر $p(k)$ احتمال سحب كرة تحمل الرقم k ($1 \leq k \leq 6$). نفترض أن $p(2) = p(4) = p(6) = b$ و $p(1) = p(3) = p(5) = a$.

$$p(A) = \frac{5}{12}$$

- ليكن A الحدث: "سحب كرة تحمل رقمًا أكبر من أو يساوي 4". نضع
- A $a = \frac{1}{12}; b = \frac{1}{4}$ B $a = \frac{1}{4}; b = \frac{1}{12}$ C $a = \frac{1}{2}; b = \frac{1}{12}$ D $a = \frac{7}{12}; b = \frac{5}{12}$

:Q7

$$\begin{cases} g(x) = 2x - x \ln x; & x > 0 \\ g(0) = 0 \end{cases}$$

التمرين 4: لتكن g الدالة العددية للمتغير الحقيقي x المعرفة على $[0; +\infty)$ بما يلي:

- A $\lim_{\substack{x \rightarrow 0 \\ x > 0}} g(x) = -\infty$ B $\lim_{\substack{x \rightarrow 0 \\ x > 0}} g(x) = 0$ C $x_0 = 0$ الدالة g متصلة على اليمين في $x_0 = 0$ D $x_0 = 0$ الدالة g غير متصلة على اليمين في $x_0 = 0$

:Q8

- A $\lim_{\substack{x \rightarrow 0 \\ x > 0}} \frac{g(x)}{x} = -\infty$ B $\lim_{\substack{x \rightarrow 0 \\ x > 0}} \frac{g(x)}{x} = 0$ الدالة g غير قابلة للاشتغال على اليمين في $x_0 = 0$ C $x_0 = 0$ الدالة g قابلة للاشتغال على اليمين في $x_0 = 0$

:Q9

$$A: \int_1^e (2x - g(x)) dx = -\frac{e}{4} \quad B: \int_1^e (2x - g(x)) dx = -\frac{e^2}{2} \quad C: \int_1^e (2x - g(x)) dx = \frac{1-e^2}{4} \quad D: \int_1^e (2x - g(x)) dx = \frac{e^2 + 1}{4}$$

:Q10

التمرين الأول (6 نقط)

Q31- وضع عالق من الخميرة في وسط غني بالكليكورز. المرحلة الاستقلابية التي ستم بكمية عادلة على مستوى خلايا الخميرة، بتواجد أو في غياب ثاني الأوكسجين، هي:

- A. التخمر الكحولي. B. انحلال الكليكورز. C. التخمر البدني. D. التفسير المؤكسد.

Q32- العدد الأقصى لجزيئات ATP التي ستكون على مستوى الميتوكندري، اطلاقاً من جزيئة واحدة من حمض البيروفيك، هو:

16. D 10. C 15. B 12. A

Q33- خلال المجهود العضلي القوي الذي يدوم مدة قصيرة، يتم على مستوى الخلايا العضلية تحويل حمض البيروفيك إلى حمض لبني. خلال هذه المرحلة يتم:

- A. إنتاج جزيئتين من ATP B. اختزال NAD^+ إلى NADH, H^+ C. إكسدة NADH, H^+ إلى NAD^+ D. إنتاج جزيئة واحدة من ATP

التمرين الثاني (6 نقط)

Q34- إذا كانت نسبة القواعد الأزوتية $\frac{\text{A}+\text{G}}{\text{T}+\text{C}}$ في خيط ADN تساوي 0,7. فإن النسبة $\frac{\text{A}+\text{G}}{\text{T}+\text{C}}$ في خيط ADN الذي يتكامل معه، هي:

- 2,8. D 1,43. C 1,48. B 0,7. A

Q35- احتمال إنتاج أمشاج /Rs من طرف فرد ذي نمط وراثي Rs/rS هو: 40%. في هذه الحالة، يمكن القول إن:

- A. المورثتين مرتبطةن ارتباطاً تاماً. B. نسبة الأمشاج جديدة التركيب هو 10%. C. المسافة الفاصلة بين المورثتين هي 20 cM.

Q36- تعتبر عند نوع من الكائنات ثنائية الصيغة، ثلاثة مورثات: G1 (الحيلان A و a) و G2 (الحيلان B و b) و G3 (الحيلان D و d). يقدم الجدول الآتي التزاوجات المنجزة والتنتائج المحصل عليها.

[BD] X [bd]	[Ab] X [aB]	التزواج بين آباء النتائج المحصل عليها في الجيل F1
100% [BD]	100% [AB]	نتائج تزاوج أفراد F1 مع أفراد
200 [BD] ، 199 [Bd] 198 [bD]	399 [Ab] ، 99 [AB] 100 [ab] ، 402 [aB]	ثاني التناجي.

يتبيّن من هذه النتائج أن:

- A. الآباء الذين تم تزاوجهم من سلالات نقية.

- C. المورثتين G1 و G3 مرتبطةن.

التمرين الثالث (4 نقط)

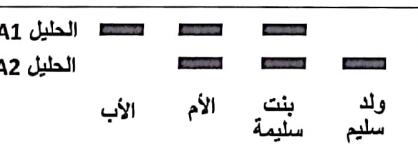
Q37- تمثل الوثيقة جانبه نتائج تحليل قطع ADN لمورثة ذات حيلين، بواسطة تقنية الهجرة الكهربائية، عند عائلة يحمل أحد الآبوبين الحيل الطافر المسؤول عن مرض وراثي.

الحيل المسؤول عن هذا المرض:

- B. محمول على صبغى لا جنسى.

- D. محمول على الصبغى الجنسى X.

C. سائد.



Q38- الهايموفيليا (L'hémophilie) مرض وراثي، ناتج عن حيل متاحي مرتبط بالجنس، والذي يتواجد في 1% من الأمشاج عند ساكنته معينة. التردد المنتظر:

- A. للذكور المصابين بهذا المرض هو 0,1%

- C. للذكور المصابين بهذا المرض هو 1%

- B. للإناث المصابات بهذا المرض هو 0,01%

- D. للإناث المصابات بهذا المرض هو 0,1%

التمرين الرابع (4 نقط)

Q39- لا تتدخل الخلايا المناعية في الاستجابة المناعية النوعية إلا إذا:

- A. اكتسبت الكفاية المناعية على مستوى الغدة السعترية.

- B. قامت بثبيت مضادات أجسام نوعية.

- C. قامت ببلعمة مولد المضاد.

- D. تم انتقائها عبر الاتصال بمولد المضاد.

Q40- نختبر، عند مجموعة من الأفراد يتوفرون على عدد مختلف من المقاويم T4، فعالية إنتاج مضادات أجسام نوعية موجهة ضد المكورات الرئوية (باكتيريات تسبب في تعفنات رئوية)، بعد التأقیح ضد هذه البكتيريات. يلخص الجدول الآتي النتائج المحصل عليها.

متوسط عدد المقاويم LT4 في كل mm^3 من الدم	فعالية إنتاج مضادات أجسام نوعية
يساوي أو يفوق 500	المجموعة 1
أقل من 200	المجموعة 2

يتضح من نتائج هذا الاختبار أن:

- A. المقاويم T4 يمكن أن تتفرق إلى خلايا مفرزة لمضادات الأجسام.

- B. إنتاج مضادات الأجسام يتطلب التعاون بين المقاويم T4 والمقاويم B.

- C. تنشيط المقاويم B النوعية عند أفراد المجموعة 1 أكثر فعالية.

- D. مضادات الأجسام المفرزة عند أفراد المجموعة عن عباره عن مستقبلات غشائية للمقاويم T4.

التمرين 1 (7 نقط) : الفيتامين C
يتكون الفيتامين C (vitamine C) من حمض الأسكوربيك الحالن $C_6H_8O_6$. نذيب قرصا من الفيتامين C في الحجم $V = 200 \text{ mL}$ من الماء الحالن فتحصل على محلول مائي لحمض الأسكوربيك تركيزه المولى $\text{mol.L}^{-1} C_A = 10^{-2}$ وله $pH = 3$. قيمة x_f النقدم النهائي لتفاعل حمض الأسكوربيك مع الماء هي: Q21

- | | | | | | | | |
|---|-----------------------------|---|-------------------------------|---|---------------------------------|---|-------------------------|
| A | $x_f = 10^{-3} \text{ mol}$ | B | $x_f = 2.10^{-2} \text{ mol}$ | C | $x_f = 0.2.10^{-3} \text{ mol}$ | D | $x_f = 0.2 \text{ mol}$ |
|---|-----------------------------|---|-------------------------------|---|---------------------------------|---|-------------------------|

قيمة τ نسبة التقدم النهائي لتفاعل حمض الأسكوربيك مع الماء هي: Q22

- | | | | | | | | |
|---|------------------|---|--------------------|---|--------------------|---|------------------|
| A | $\tau = 10^{-1}$ | B | $\tau = 2.10^{-3}$ | C | $\tau = 2.10^{-2}$ | D | $\tau = 10^{-2}$ |
|---|------------------|---|--------------------|---|--------------------|---|------------------|

تعبير خارج تفاعل حمض الأسكوربيك مع الماء عند حالة توازن المجموعة الكيميائية هو: Q23

- | | | | | | | | |
|---|--|---|--|---|--|---|--|
| A | $\mathcal{Q}_{r,\text{éq}} = \frac{C_A}{C_A - pH}$ | B | $\mathcal{Q}_{r,\text{éq}} = \frac{10^{-2}pH}{C_A + pH}$ | C | $\mathcal{Q}_{r,\text{éq}} = \frac{10^{-2}pH}{C_A - 10^{-pH}}$ | D | $\mathcal{Q}_{r,\text{éq}} = \frac{10^{-2}pH}{C_A + 10^{-pH}}$ |
|---|--|---|--|---|--|---|--|

تعبير ثابتة الحمضية K_A للمزدوجة $(C_6H_8O_6) / (C_6H_7O_6^-)$ هو: Q24

- | | | | | | | | |
|---|-----------------------------------|---|----------------------------|---|-------------------------------|---|-----------------------------------|
| A | $K_A = \frac{C_A \tau^2}{1-\tau}$ | B | $K_A = \frac{\tau}{1-C_A}$ | C | $K_A = \frac{\tau^2}{1-\tau}$ | D | $K_A = \frac{1-\tau}{C_A \tau^2}$ |
|---|-----------------------------------|---|----------------------------|---|-------------------------------|---|-----------------------------------|

التمرين 2 (6 نقط) : حمض البنزويك
تفاعل حمض البنزويك C_6H_5COOH مع الماء وفق تحول كيميائي محدود.

معطيات: ثابتة الحمضية لحمض البنزويك K_A و K_e الجاء الأيوني للماء.

تعبير pH المحلول المحصل عليه هو: Q25

- | | | | |
|---|--|---|--|
| A | $pH = pK_A + \log \left([C_6H_5CO_2]_{\text{éq}} / [C_6H_5CO_2H]_{\text{éq}} \right)$ | B | $pH = pK_A + \log \left([C_6H_5CO_2H]_{\text{éq}} / [C_6H_5CO_2^-]_{\text{éq}} \right)$ |
| C | $pH = pK_A + \log \left([C_6H_5CO_2^-]_{\text{éq}} / [C_6H_5CO_2H]_{\text{éq}} \right)$ | D | $pH = pK_A + \log \left([C_6H_5CO_2^-]_{\text{éq}} / [C_6H_5COH]_{\text{éq}} \right)$ |

ناعير حجا $V_1 = 30 \text{ mL}$ لمحلول حمض البنزويك C_6H_5COOH ذي التركيز $C_1 = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ بواسطة محلول مائي لبیدروکسید الصودیوم تركيزه C_2 . نحصل على التكافؤ عند إضافة الحجم $V_2 = 15 \text{ mL}$.

تعبير ثابتة التوازن K المقرونة بمعادلة التحول الكيميائي الحالن أثاء المعايرة هو: Q26

- | | | | | | | | |
|---|---------------|---|-----------------------|---|-----------------------|---|-------------------------|
| A | $K = K_A K_e$ | B | $K = \frac{K_A}{K_e}$ | C | $K = \frac{K_e}{K_A}$ | D | $K = \frac{1}{K_A K_e}$ |
|---|---------------|---|-----------------------|---|-----------------------|---|-------------------------|

قيمة ثابتة التوازن K هي $6.3.10^9$. يمكن اعتبار هذا التحول: Q27

- | | | | | | | | |
|---|------|---|--------|---|------|---|----------|
| A | كليا | B | محدودا | C | بطيء | D | جواب آخر |
|---|------|---|--------|---|------|---|----------|

قيمة التركيز C_2 هي: Q28

- | | | | | | | | |
|---|------------------------------------|---|--------------------------------------|---|------------------------------------|---|--------------------------------------|
| A | $C_2 = 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ | B | $C_2 = 5.10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ | C | $C_2 = 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ | D | $C_2 = 2.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ |
|---|------------------------------------|---|--------------------------------------|---|------------------------------------|---|--------------------------------------|

التمرين 3 (7 نقط) : دراسة عمود

توفر على محلول مائي لنترات الفضة تركيزه $0,10 \text{ mol.L}^{-1}$ ومحلول مائي لكبريتات النحاس II تركيزه $0,50 \text{ mol.L}^{-1}$ وسلك من الفضة والإلكترود من النحاس وقطرة ملحية من نترات البوتاسيوم. يمكن تكوين عمود بتجميع المزدوجتين $Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$ و $Ag^+_{(aq)} / Ag_{(s)}$. نعتبر المعادلة التالية $Cu_{(s)} + 2Ag^+_{(aq)} \rightleftharpoons Cu^{2+}_{(aq)} + 2Ag_{(s)}$. ذات ثابتة التوازن $K = 2,0.10^{15}$. نصل إلكترودي العمود باستعمال موصلات كهربائية. يشتعل هذا العمود لمدة 10 h بتزويد الدارة بتيار كهربائي شدته ثابتة قيمتها 320 mA .

معطيات: $M(Cu) = 63,5 \text{ g.mol}^{-1}$ و $1F = 96500 \text{ C.mol}^{-1}$

خارج التفاعل $\mathcal{Q}_{r,i}$ للمجموعة الكيميائية في الحالة البدئية هو: Q29

- | | | | | | | | |
|---|----------------------------|---|-------------------------|---|-------------------------|---|--------------------------|
| A | $\mathcal{Q}_{r,i} = 0,02$ | B | $\mathcal{Q}_{r,i} = 1$ | C | $\mathcal{Q}_{r,i} = 5$ | D | $\mathcal{Q}_{r,i} = 50$ |
|---|----------------------------|---|-------------------------|---|-------------------------|---|--------------------------|

علم على الشبكة، الاقتراح (الاقتراحات) الصحيح (الصحيحة) من بين ما يلي: Q30

- | | |
|---|--|
| A | عندما يشتعل العمود، تزداد قيمة خارج التفاعل. |
| B | القطب السالب للعمود هو إلكترود النحاس. |
| C | كمية مادة الإلكترونات المارة عبر الدارة خلال مدة اشتغال العمود هي $0,12 \text{ mol}$ |
| D | خلال مدة اشتغال العمود تتناقص كتلة إلكترود النحاس بـ $7,62 \text{ g}$ |