

اختر الجواب او (الأجوبة) الصحيح (ة)

التمرين 1

45. اربعة محلائل مائية A و B و C و D بحيث  $\text{pH}_A = 10,8$  و  $\text{pH}_B = 5,6$  و  $\text{pH}_C = 8,3$  و  $\text{pH}_D = 3,2$ . باعتماد القيم التالية لتركيز أيونات الأوكسجينوم ب  $\text{mol.L}^{-1}$  في محلائل:  $1,6 \cdot 10^{-11}$  ،  $2,5 \cdot 10^{-6}$  ،  $5,0 \cdot 10^{-9}$  ،  $6,3 \cdot 10^{-4}$  (A)

46.  $[\text{H}_3\text{O}^+]_C = 5,0 \cdot 10^{-9}$  (D)  $[\text{H}_3\text{O}^+]_D = 6,3 \cdot 10^{-4}$  (C)  $[\text{H}_3\text{O}^+]_B = 2,5 \cdot 10^{-6}$  (B)  $[\text{H}_3\text{O}^+]_A = 5,0 \cdot 10^{-3}$  (A)  
محاليل مائية على التوالي للتقواعد  $\text{B}_1 < \text{B}_2 < \text{B}_3$  لها نفس التركيز C بحيث ان:  $\text{pH}(\text{S}_1) < \text{pH}(\text{S}_2) < \text{pH}(\text{S}_3)$ . ثابتة الحمضية للمزدوجات  $\text{BH}'/\text{BH}$  في هذه محلائل هي على التوالي  $\text{K}_{\text{A}1} < \text{K}_{\text{A}2} < \text{K}_{\text{A}3}$  تكون قيم  $\text{pK}_A$  بحيث:

$$\text{pK}_{\text{A}2} < \text{pK}_{\text{A}1} \quad (\text{D}) \quad \text{pK}_{\text{A}3} < \text{pK}_{\text{A}1} \quad (\text{C}) \quad \text{pK}_{\text{A}2} < \text{pK}_{\text{A}3} \quad (\text{B}) \quad \text{pK}_{\text{A}1} < \text{pK}_{\text{A}2} \quad (\text{A})$$

47. تحمل نصيحة محلول تجاري لحمض الكلوريدريك توضيحا حول: d الكثافة و % X النسبة المئوية الكلية لحمض الكلوريدريك و M كثته المولية ب  $(\text{g.mol}^{-1})$ . C تركيز هذا محلول معبر عنه ب  $\text{mol.L}^{-1}$  يعبر عن C بالعلاقة:

$$100 \cdot d \cdot X/M \quad (\text{D}) \quad d \cdot X/100M \quad (\text{C}) \quad 1000 \cdot d \cdot X/M \quad (\text{B}) \quad 10 \cdot d \cdot X/M \quad (\text{A})$$

$$0,16L \quad (\text{D}) \quad 1,6L \quad (\text{C}) \quad 0,25L \quad (\text{B}) \quad 2,5mL \quad (\text{A})$$

$$\text{C}_1 = 1,5 \text{ mol.L}^{-1}$$

التمرين 2

درس حرکة أكسدة أيونات اليودور (aq) بواسطة الماء الأوكسيجيني ( $\text{H}_2\text{O}_2$ ) في وسط محمض ب  $\text{H}_2\text{SO}_4$  يكمية وفيرة. تجزر ثلاثة تجارب a و b و c بين الجنول التالي

	$\text{H}_2\text{SO}_4$	ماء مقطر	$\text{H}_2\text{O}_2$ $C_2 = 0,10 \text{ mol.L}^{-1}$	محلول
a التجربة	10.0mL	0	✓ 2.0mL	18.0mL
b التجربة	10.0mL	8.0mL	✓ 2.0mL	10.0mL
c التجربة	10.0mL	9.0mL	✓ 1.0mL	10.0mL

معادلة التفاعل الحاصل:  $\text{H}_2\text{O}_2(\text{aq}) + 2\text{H}_3\text{O}^+ + 2\text{l}^- \rightarrow 4\text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{I}_2(\text{aq})$   
تحطى المحتويات جائبة تركيز ثاني اليود المكون ب  $\text{mmol.L}^{-1}$  بدلالة الزمن للتجربة الثالث.

49.  $n_0(\text{H}_2\text{O}_2)$  في التجارب a و c :

$$n_0(\text{H}_2\text{O}_2) = 0,2 \quad (\text{D}) \quad n_0(\text{H}_2\text{O}_2) = 1,8 \quad (\text{C}) \quad n_0(\text{H}_2\text{O}_2) = 0,1 \quad (\text{B}) \quad n_0(\text{H}_2\text{O}_2) = 0,2 \quad (\text{A})$$

50. المتفاعل المحدد في كل تجربة a و b و c هو a (B) في a هو  $\text{H}_2\text{O}_2$  (C) في b و c هو  $\text{H}_2\text{O}_2$  (D) في b و c هو a

51. التركيز النهائي  $[\text{I}_2]$  ب  $\text{mmol.L}^{-1}$  المكون في التجربة b هو: 7,7 (D) 4,7 (C) 3,3 (B) 6,7 (A)

52. إقرار كل تجربة بالمنحنى الموفق : a (A) تناقض المنحنى 1 b (B) تناقض المنحنى 2 c (C) تناقض المنحنى 2 (D) تناقض المنحنى 1

53. العامل الحركي الذي تم إبرازه: (A) الحرارة (B) التركيز (C) درجة الحرارة (D) الحرارة

التمرين 3

معادلة تفاعل الأكسدة. اختزال الذي يحدث خلال اشتغال عمود هي:  $2\text{Ag}^{+}(\text{aq}) + \text{Ni}^{2+}(\text{aq}) \rightarrow 2\text{Ag}_{(\text{s})} + \text{Ni}_{(\text{s})}$   
خلال الاشتغال يولد العمود تيارا كهربائيا شدته:  $I = 10\text{mA}$  لمدة  $\Delta t = 30\text{min}$  نختبر أن كتلة الإلكترونين توجد بوفرة.  
نعطي:  $1F = 9,65 \cdot 10^4 \text{C.mol}^{-1}$   $M_{\text{Ag}} = 108\text{g.mol}^{-1}$

54. التبليدة الاصطلاحية للعمود: (A)  $\text{Ag}_{(\text{s})} / \text{Ag}^{+}(\text{aq}) ; \text{Ni}^{2+}(\text{aq}) / \text{Ni}_{(\text{s})}$  (B)  $\text{Ni}_{(\text{s})} / \text{Ni}^{2+}(\text{aq}) ; \text{Ag}^{+}(\text{aq}) / \text{Ag}_{(\text{s})}$  (C)  $\text{Ni}_{(\text{s})} / \text{Ni}^{2+}(\text{aq}) ; \text{Ag}^{+}(\text{aq}) / \text{Ag}_{(\text{s})}$  (D)  $\text{Ag}_{(\text{s})} / \text{Ag}^{+}(\text{aq}) ; \text{Ni}^{2+}(\text{aq}) / \text{Ni}_{(\text{s})}$

55. كمية الكهرباء المقدرة خلال  $\Delta t = 1,8 \cdot 10^4 \text{C}$  (B)  $3,10^{-1} \text{C}$  (A)

56. تقدم التفاعل  $\times$  بعد تمام  $30\text{min}$  (A)  $1,6 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$  (B)  $1,9 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$  (C)  $9,3 \cdot 10^{-5} \text{ mol}$  (D)  $9,3 \cdot 10^{-2} \text{ mol}$

57. بالنسبة للتقدم  $\Delta m = 10^{-4} \text{ mol} \times 21,6 \text{ mg} = 21,6 \text{ mg}$  (B)  $- 21,6 \text{ mg}$  (A) تغير كتلة الكترون الفضة: (A)  $+ 10,8 \text{ mg}$  (D)  $- 10,8 \text{ mg}$  (C)

التمرين 4

58. تزداد قيمة مردود تفاعل الأسترة: (A) إذا كان الكحول أوليا (B) إذا كان الكحول ثالثيا (C) إذا كان الكحول ثالثيا (D) بازالة الماء المكون

59. تزداد سرعة تفاعل الأسترة: (A) بالتسخين (B) بازالة أحد نواتج التفاعل (C) باستعمال حفار (D) باستعمال أحد المتفاعلين بوفرة

60. يريد تحضير إيثانوات البزيل (المركب E) انتظرا من  $0,1 \text{ mol}$  من كحول البنزيليك و من  $0,1 \text{ mol}$  من أندريد الحمض نعطي: الكثافة الحجمية للمركب E:  $E = 1,04 \text{ g.cm}^{-3}$  وكتته المولية:  $M(E) = 150\text{g.mol}^{-1}$

يساوي حجم (E) الذي يمكن الحصول عليه نظريا انتظرا: (A) 144,4mL (B) 7,2 mL (C) 14,4 mL (D) 28,8 mL

لكل سؤال جواب واحد صحيح، ضع علامة X على الشبكة في خانة الجواب الصحيح بالنسبة لكل سؤال

التمرين 1:

نعتبر العدد العقدي  $j$  بحيث:  $j = \frac{-1}{2} + \frac{\sqrt{3}}{2}i$

- السؤال 19: الكتابة الأساسية للعدد  $j$  هي: A:  $e^{-12\frac{\pi}{3}}$  B:  $e^{\frac{\pi}{3}}$  C:  $e^{-i\frac{\pi}{3}}$  D:  $e^{12\frac{\pi}{3}}$   
السؤال 20:  $j^3$  يساوي: A: -1 B: 1 C:  $\bar{j}$  D:  $j$   
السؤال 21:  $j^{2015}$  يساوي:

- السؤال 22: المجموع  $j^{2014} + j^{2013} + \dots + j + 1$  يساوي: A:  $\frac{1+j}{1-j}$  B:  $\frac{2}{1-j}$  C:  $\frac{1-\bar{j}}{1-j}$  D:  $\frac{1+\bar{j}}{1-j}$   
 (  $\bar{j}$  هو العدد المرافق للعدد  $j$  )

التمرين 2:

نعتبر الدالة العددية  $f$  للمتغير الحقيقي  $x$  المعرفة بـ:  $f(x) = e^{-x} \ln(|1 - e^x|)$

السؤال 23: مجموعة تعريف الدالة  $f$  هي:

- A:  $Df = IR^*$  B:  $Df = ]-\infty, 0]$  C:  $Df = ]-\infty, 0[$  D:  $Df = ]1, +\infty[$

السؤال 24:  $\lim_{x \rightarrow -\infty} f(x)$  تساوي:

- A:  $+\infty$  B: -1 C:  $-\infty$  D: 1

السؤال 25: من أجل كل عدد حقيقي  $x$  من  $Df$  تتحقق:  $f'(x) = 0$

- (A)  $f'(x) + f(x) = -\ln(|1 - e^x|)$  (B)  $f'(x) + f(x) = -e^{-x}$  (C)  $f'(x) + f(x) = 0$  (D)  $f'(x) + f(x) = \frac{-1}{1 - e^x}$

السؤال 26: المعادلة  $Df(x) = 0$  على  $f(x)$  لا تقبل أي حل: C: لا تقبل حللا وحيدا: D: تقبل حللا وحيدا:

قبل حللين مختلفين: A: قبل ما لا نهاية له من الحلول:

التمرين 3:

نعتبر المتاليتين العدديتين  $(v_n)_{n \in IN}$  و  $(u_n)_{n \in IN}$  المعرفتين بـ:

$$u_n = (\ln(2))^n \quad v_n = \int_1^2 \frac{(\ln(t))^n}{t} dt$$

- A:  $v_n = \frac{1}{n} u_n$  B:  $v_n = \frac{1}{n} u_{n+1}$  C:  $v_n = \frac{1}{n+1} u_n$  D:  $v_n = \frac{1}{n+1} u_{n+1}$

- السؤال 27:  $v_n$  تزايدية: C: تزايدية: D:  $\lim_{n \rightarrow +\infty} u_n = +\infty$  السؤال 28:

التمرين 4:

نعتبر متغيراً عشوائياً  $X$  ، وسيطاء:  $p = 0.4$  و  $n = 10$

السؤال 29: الأمل الرياضي E والمتغير العشوائي X هنا بحيث:

- A:  $(E = 4; V = 2.4)$  B:  $(E = 10.4; V = 0.24)$  C:  $(E = 4; V = 0.24)$  D:  $(E = 10.4; V = 2.4)$   
السؤال 30:  $p(X = 2)$  هي:

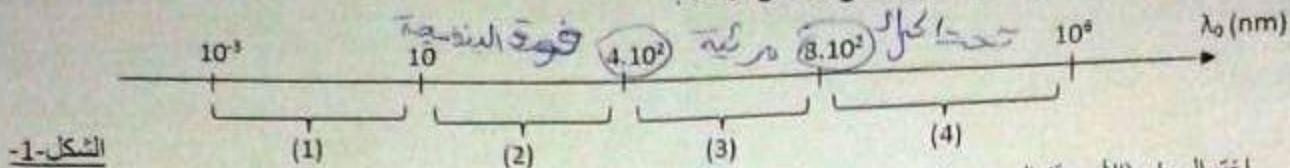
- A:  $C_8^2 \times 0.4^2 \times 0.6^8$  B:  $C_{10}^2 \times 0.4^8 \times 0.6^2$  C:  $C_{10}^2 \times 0.4^2 \times 0.6^8$  D:  $2 \times 0.4^2 \times 0.6^8$

لا يسمح باستعمال الآلة الحاسبة

الإثنين 27 يولوز 2015  
المدة 30 دقيقة

مبارزة ولوح السنة الأولى في الطب  
مادة الفيزياء

بين الشكل-1- طول الموجات، في الفراغ، لبعض الأشعة



اختر الجواب (الأجوبة الصحيحة)

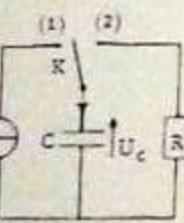
- (1) الموجات تحت الموجات تتنفس إلى: المجال (4) D; المجال (3) C; المجال (2) B; المجال (1) A
  - (2) موجات المجال (2): أقل طاقة من موجات المجال (4) B; أكثر طاقة من موجات المجال (4) A
  - (3) الموجة ذات التردد:  $\nu = 6 \text{ THz}$  تتنفس إلى: المجال (4) D; المجال (3) C; المجال (2) B; المجال (1) A
  - (4) الموجة ذات الطاقة:  $E = 3,313 \cdot 10^{-18} \text{ J}$  تتنفس إلى: المجال (4) D; المجال (3) C; المجال (2) B; المجال (1) A
- نعطي:  $c = 3.10^8 \text{ m.s}^{-1}$  (سرعة الضوء في الفراغ) و  $h = 6,626 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}$  (ثابتة بلانك)

نواة الصوديوم  $^{24}_{11}Na$  ذات عمر النصف  $t_{1/2} = 15 \text{ h}$ ، ابتعاده النشاط ينبع عن نفتها نواة  $^{24}_{12}X$ . عند اللحظة  $t_0 = 0 \text{ s}$ ، تحقق لنفسه حمام  $V_0 = 5 \text{ mL}$  من محلول الصوديوم  $^{24}_{11}Na$  تركيز  $c_0 = 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$ . وعند اللحظة  $t_1 = 4.8 \text{ h}$ ، ظهر تحليل عينة ماخونة من دم هذا الشخص، حجمها:  $v = 3 \text{ mL}$ ، وجود كمية مادة  $^{24}_{11}Na$  من الصوديوم  $n = 2.5 \cdot 10^{-9} \text{ moles}$ .

اختر الجواب الصحيح

- (5) النواة  $^{24}_{12}X$  تمثل عنصر: الألومنيوم D; الفلور C; النيون B; المعبر عن C
  - (6) كمية المادة المخونة، في الدم، من الصوديوم  $^{24}_{11}Na$ ،تساوي ب (mol): A)  $3 \cdot 10^{-6}$ ; B)  $4 \cdot 10^{-6}$ ; C)  $5 \cdot 10^{-6}$ ; D)  $6 \cdot 10^{-6}$
  - (7) كمية مادة الصوديوم  $^{24}_{11}Na$  المتبقية في دم الشخص، عند اللحظة  $t_1$ ،تساوي ب (mol): A)  $2 \cdot 10^{-6}$ ; B)  $3 \cdot 10^{-6}$ ; C)  $4 \cdot 10^{-6}$ ; D)  $5 \cdot 10^{-6}$
  - (8) النشاط الإشعاعي لمادة الصوديوم  $^{24}_{11}Na$  المتبقية في الدم، عند اللحظة  $t_1$ ،تساوي ب (Bq): A)  $3,12 \cdot 10^{12}$ ; B)  $3,12 \cdot 10^{13}$ ; C)  $3,12 \cdot 10^{14}$ ; D)  $3,12 \cdot 10^{15}$ .
  - (9) حجم دم الشخص، عند اللحظة  $t_1$ ،يساوي ب (L): A) 4,6; B) 4,8; C) 5; D) 5,2
- نعطي:  $\ln(0,8) \approx -0,224$ ,  $e^{-0,7} \approx 2$ ;  $N_A = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

نعتبر الدارة الكهربائية المبينة في الشكل-2- حيث مقاومة الموصل الأولي:  $R = 1 \text{ k}\Omega$  والمكثف مفرغ بدنيا. عند اللحظة  $t_0 = 0 \text{ s}$ ، نضع قاطع التيار K في الموضع (1)؛ وعند اللحظة  $t_1 = 50 \text{ s}$ ، نزورج K إلى الموضع (2). خلال التفريغ، يتحقق التوتر الكهربائي  $U$  العلاقة التالية:



الشكل-2-

اختر الجواب الصحيح

- (10) خلال عملية تفريغ المكثف، التوتر  $U$ : يتزايد وتبقى إشارته سالبة B; يتناقص وتبقى إشارته سالبة A
  - (11) خلال عملية تفريغ المكثف، شدة التيار الكهربائي: يتزايد وتبقى إشارته سالبة B; يتناقص وتبقى إشارتها سالبة A
  - (12) سعة المكثف تساوي ب (μF): A) 100; B) 200; C) 300; D) 400.
  - (13) التوتر  $U(t_1)$  يساوي: ب (V): A) 3; B) 4; C) 5; D) 6
  - (14) مولد التيار الكهربائي يزود دارة شحن المكثف بتيار كهربائي شنته تساوي ب (μA): A) 10; B) 20; C) 30; D) 40
- نعطي:  $e^{-1,6} \approx 0,2$

تقطع سيارة تسير على طريق مستقيم، المسافة:  $d = 224 \text{ m}$  خلال المدة الزمنية:  $\Delta t = 18 \text{ s}$  في مرحلتين متاليتين. حركة المرحلة الأولى مستقيمة متتسقة باتظام تسارها:  $a_1 = 2 \text{ m.s}^{-2}$ ، وبدون سرعة بدنية. في حين أن حركة المرحلة الثانية مستقيمة منتقطة

اختر الجواب الصحيح

- (15) تزايد سرعة السيارة خلال الثنائيتين الأخيرتين من المرحلة الأولى تساوي ب ( $\text{m.s}^{-1}$ ): A) 2; B) 3; C) 4; D) 5
- (16) المدة الزمنية للمرحلة الأولى تساوي بالثانوية: A) 6; B) 8; C) 10; D) 12
- (17) مسافة المرحلة الأولى تساوي بالمتر: A) 12; B) 36; C) 64; D) 100
- (18) سرعة السيارة في المرحلة الثانية تساوي ب ( $\text{m.s}^{-1}$ ): A) 12; B) 16; C) 20; D) 24

حدد (ي) الاقتراح الصحيح, من بين الاقتراحات المقدمة في كل سؤال.

التمرين الأول (5 نقاط)

- Q31- في نهاية مرحلة احلال الكليكور على مستوى الجبالة الشفافة، توجد معظم الطاقة المنحدرة من الكليكور في جزء A. ATP . B. الحمض اللبني. C. NADH<sub>H+</sub> D. حمض البروبيك.
- Q32- المترافق النهائي للتنفس الخلوي الذي يحتوي على معظم الالكترونات وأيونات H<sup>+</sup> التي عبرت سلسلة بوائق الالكترونات هو: A. ثاني الأوكسجين. B. ATP. C. الماء. D. NADH<sub>H+</sub>.
- Q33- التفسير الموكد هي العملية التي يتم من خلالها ترسيب ATP عند مرور الالكترونات الناتجة عن أكسدة FADH<sub>2</sub> و NADH<sub>H+</sub> إلى ADP . O<sub>2</sub> . CO<sub>2</sub> . C. D.
- Q34- يتكون الليف العضلي من ساركوميرات متالية بحد كل واحد منها: A. حزان Z. B. شريطان A. C. شريطان I. D. منطبقان H.

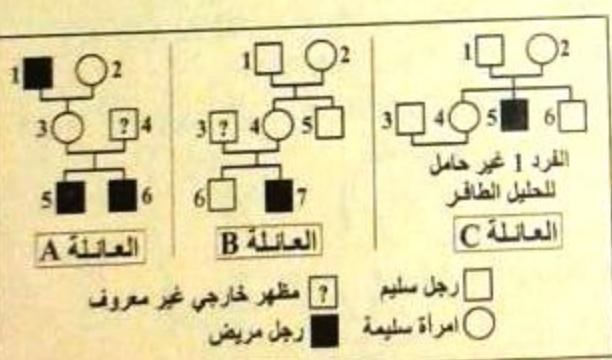
- Q35- المسار الاستقلالي الأساسي الذي يسمح بتجدد ATP اللازم للتخلص العضلي، خلال المجهود الذي يدوم مدة طويلة، هو: A. الفوسفوكرياتين. B. التنفس الخلوي. C. التحمر اللبني. D. احلال الكليكور.
- التمرين الثاني (5 نقاط)
- Q36- ينتج عن عدم افتراق الصبغيات المتماثلة خلل في توزيع الصبغيات أثناء تشكيل الامشاج، مما يؤدي إلى شذوذات على مستوى: A. عدد الامشاج. B. شكل الصبغيات. C. عدد الصبغيات. D. شكل الامشاج.
- Q37- تخضع سلسلة من النيكليلوتيدات للترجمة، عندما تكون على شكل: A. ADN. B. ARNm. C. ARNr (ريبي). D. ARNt . D

- Q38- تؤدي الطفرات الجينية، التي تتميز باستبدال نيكيلوتيد باخر، دائما إلى تغيير: A. متالية الأحماض الأمينية للبروتين الذي ترمز إليه هذه المورثة. C. وظيفة البروتين الذي ترمز إليه هذه المورثة. D. في حالة الهجونة الثانية، يسمح التزاوج الاختياري من تحديد: A. ما إذا كان فرد ذو مظهر خارجي متحمٍ متسلّل الاقتراض. C. ما إذا كان فرد ذو مظهر خارجي سائد مختلف الاقتراض.
- Q39- مكنت بعض التزاوجات عند نهاية الخل من الحصول على نسب التركيبات الجديدة الآتية والتي تهم 4 مورثات مختلفة محولة على الصفي 2 . ترتيب المورثات الأربع على الخريطة العاملية للصفي 2 هو: b-cn-pr-vg . B. b-pr-cn-vg . A. pr-cn-vg-b . D. cn-pr-b-vg . C

التمرين الثالث (5 نقاط)

تمثل الوثيقة الآتية شجرات نسب لثلاث عائلات، بعض أفرادها مصابين بمرض وراثي يتجلى في عدم إفراز إنزيم glucose-6-phosphate déshydrogénase

- Q41- شجرة النسب التي تبين بأن الحليل المسؤول عن المرض متحمٍ، هي: A. شجرة نسب العائلة A. B. شجرة نسب العائلة C. C. شجرة نسب العائلة B. D. ولا واحدة من شجرات النسب الثلاث.

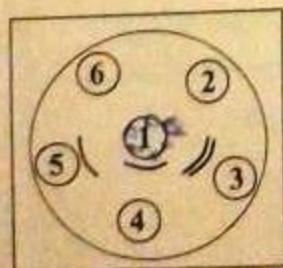


- Q42- انطلاقاً من شجرة نسب العائلة C ، يمكن أن نستخلص أن: A. المورثة المدرسبة محولة على الصفي X. B. المورثة المدرسبة محولة على صبيغي لا جنسي. C. الفرد 5 يتوفّر على حليلين طافرين. D. الفرد 6 يتوفّر على حليل طافر.

التمرين الرابع (5 نقاط)

- Q43- يمكن نقل القدرة على رفض تعقيم الجلد بكيفية سريعة، من حيوان آخر من نفس السلالة غير محسّن، بواسطة: A. المقاوليات B. منصصات التوى. C. اللقاحات الكبيرة. D. المقاوليات T.

Q44- داخل علبة بيترى تحتوي على مادة هلامية تصمم بالانتشار المواد، يتم إحداث 6 حفر. نصع في الحفرة الوسطى خليطاً من مولدات المضاد ونضع في الحفر المحجوبة امتصالاً تحتوي على مضادات أجسام. يتم الكشف عن المركب المنبع عن طريق تقنية اللذين، حيث يظهر هذا الأخير على شكل قوس الترس. تمثل الوثيقة جانب النتائج المحصل عليها.



- انطلاقاً من النتائج المحصل عليها يمكن أن نستخرج أن: A. المصل 2 والمصل 6 يحتويان على نفس مضادات الأجسام. B. المصل 4 والمصل 5 يحتويان على نفس مضادات الأجسام. C. المصل 5 يحتوي على نوع واحد من مضادات الأجسام ، نوعي لأحد مولدات المضاد المتواجد في الحفرة 1. D. الأمصال 3 و 4 و 5 تحتوي على نوع واحد مشترك من مضادات الأجسام ، نوعي لأحد مولدات المضاد المتواجد في الحفرة 1.