

امتحان الفصل الأول

(60) درجة: لكل خيار 10 د)

أولاً: مادة علم الأحياء:

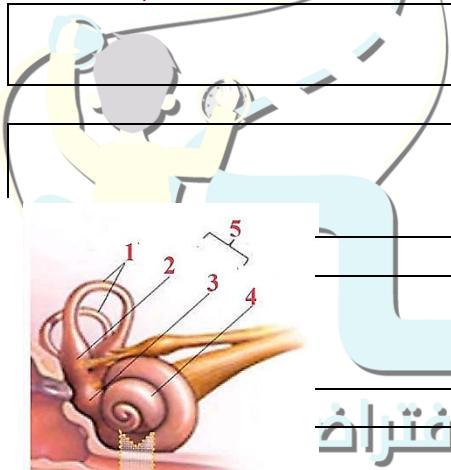
السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة :

1. يكون التنبيه الشمي :

د - ضوئياً	ج - حرارياً	ب - آلياً	أ - كيميائياً
د - 130 مليون	ج - 8 مليون	ب - 7 مليون	أ - 6 مليون
د - الترفة	ج - الحاج	ب - العانة	أ - الحرقفة
د - العصب الدهلizi	ج - المخيخ	ب - المخ	أ - الحدبة الحلقيّة
د - البشرة والأدمة معاً	ج - تحت الأدمة	ب - الأدمة	أ - في البشرة
د - الرؤية الطبيعية	ج - الحسر	ب - القداع	أ - الطمس

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

1. انقل الأرقام واكتب المسمايات على الرسم ، ما وظيفة رقم 1 (13 درجة لكل تسمية درجتان وللوظيفة 3 درجات)



ج: ① قنوات هلالية - ② قربية - ③ كيس - ④ حلزون (موقع) - ⑤ دهلiz

- الوظيفة ①: التوازن الحركي و الدوران.

2. اذكر وظيفة واحدة لكل مما يلي: (كل بند 3 درجات)

- الدهليز: التوازن الساكن.
- المفاصل: تنفيذ الحركات المطلوبة في أجزاء الجسم المختلفة.
- الجسم البليوري: المطابقة أو توضع الخيال على الشبكية.

3. حدد موقع كل مما يلي: (كل بند 3 درجات)

- الجسم الهديي: خلف القرحية.
- الغدد العرقية: أدمة الجلد.
- اللطخة الصفراء: على الشبكية مقابل الحدق.

4. ماذا ينتهي عن: (الكل إجابة 3 درجات)

- ▷ توضع خيال الجسم أمام الشبكية.
- ج: الحسر أو قصر البصر.

- ▷ اهتزاز غشاء الطبيل .

- ج: نقل الاهتزازات للمطرقة أو عظيمات السمع أو الأذن الوسطى.

- ▷ انحلال المادة ذات الرائحة في الغشاء المخاطي الأصفر بشكل جيد .

- ج: الشم.

السؤال الثالث: رتب مسار الصوت من غشاء الطبيل إلى النافذة البيضية، ثم علل سبب تصخرمه عند وصوله للنافذة البيضية. (20 درجة)

ج: غشاء الطبيل ← المطرقة (4 درجات) ← السندان (4 درجات) ← الركاب (4 درجات) ← النافذة البيضية.

التعليق: غشاء الطبيل أكبر مساحةً من غشاء النافذة البيضية (8 درجات)

السؤال الرابع: علل أربعًا مما يلي: (يكفى أن يجيب الطالب على أربعة تعاليل وكل منها 10 درجات)

1. صلابة العظام.

امتحان الفصل الأول

الدورة الشتوية

- ج:** بسبب الصلة الوثيقة بين المادتين العضوية واللاعضوية.
2. اتساع سطح قشرة المخ.

ج: بسبب كثرة التلافق على سطحه.

 3. ضعف الشم بداية الزكام، وكثير الرطوبة نهايته.

ج: لأن الأنف يكون جافاً بداية الزكام، وكتير الرطوبة نهايته.

 4. وقوع الخيال على الشبكية.

ج: بسبب المطابقة التي يقوم بها الجسم البولي.

 5. لا نشعر بقص أطراف الأظافر والشعر، لكننا نحس بشد الشعر.

ج: لأن أطراف الشعر خالية من النهايات العصبية؛ بينما جذوره تحوي نهايات عصبية حساسة للألم.

(24 درجة)

- السؤال الخامس:** قارن بين:
1. العصب الدهليزي والعصب البصري من حيث (الوظيفة ، النوع ، المنشأ ، أين ينتهي)
2.

(6 درجات)	للمخيخ	ينقل معلومات التوازن	دماغي حسي	العصب الدهليزي
(6 درجات)	المخ	ينقل السائلة للباحة	دماغي حسي	العصب السمعي

3. قشر الكظر و البنكرياس من حيث (نوع الغدة ، وجود القنوات ، المفرزات).

(6 درجات)	غير موجودة	خارجية	قشر الكظر
(6 درجات)	موجودة	مختلطة	البنكرياس

(16 درجة لكل سؤال 4 درجات)

السؤال السادس: دراسة حالة:
راجع طفل X الطبيب مع والديه وكان يعاني من ضعف النمو، رغم أن غدته النخامية سليمة

1. ما سبب حالته برأيك؟

ج: ضعف إنتاج الغدة الدرقية.

2. ما اسم الحالة المسئولة عن معالجة تلك الحالة، وما الغذاء المسؤول عن ترقيتها؟

ج: التирوكسيلين، اليود.

3. اذكر وظيفة ثانية لتلك الحالة.

ج: تنظيم حرارة الجسم، عمليات الاستقلاب

4. اذكر حالة أخرى تفرزها نفس الغدة.

ج: الكالسيتونين.

مع أنس أهدى التعليمية الافتراضية

ثانياً: مادة الفيزياء

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة وانقلها إلى ورقة إجابتك:

- 1- تيار كهربائي مستقيم يولد في نقطة تبعد عنه مسافة d حقلًا مغناطيسيًا شدته تساوي B ، تكون شدة الحقل المغناطيسي على بعد $4d$ تساوي:

2 درجات	B/4	a
---------	-----	---

- 2- تحول الطاقة الحركية إلى طاقة كهربائية في:

امتحان الفصل الأول

2 درجات	المحرك الكهربائي	b
2 درجات	تكون شدة القوة الكهرومغناطيسية عُظمى في تجربة السككين إذا كانت خطوط الحقل المغناطيسي:	3
2 درجات	تعامد الساق المتدرج	a

(4 درجات)

السؤال الثاني: أجب عن أحد السؤالين الآتيين:

- 1- فسر: تغيير جهة دوران دولاب بارلوب بتبديل قطبي المغناطيس.
 2- قارن بين المحرك والمولد من حيث (الطاقة المقدمة له - الطاقة المأخوذة منه).

درجات لكل سؤال	1- بسبب تغيير جهة القوة الكهرومغناطيسية		
	المولد	المحرك	-2
	حركة	كهربائية	الطاقة المقدمة له
	كهربائية	حركة	الطاقة المأخوذة منه

السؤال الثالث: ضع عبارة (ص) أمام العبارة الصحيحة وعبارة (خطأ) أمام العبارة الخاطئة وصححها: (4 درجات)

- 1- ص
 2- خطأً، متوازيان.

20 درجة

السؤال الرابع: حل المسألتين الآتيتين:

مسألة أولى: في تجربة السككين الأفقيتين، طول الساق المعدنية (المتواضعة على السككين) 4 cm ، ويتم فيها تيار كهربائي شدته $2A$ وتعرض بأكملها لحقل مغناطيسي منظم شدته 0.27 يعamد الساق فتتأثر بقوة كهرومغناطيسية شدتها $0.016N$ فتنتقل مسافة قدرها 2 cm خلال 2 s . المطلوب:

5 درجات: درجتان للقانون - درجتان للتطبيق - درجة لجواب مع الواحدة.	1 حساب العمل:
	$W = F \cdot \Delta x$ $W = 16 \times 10^{-3} \times 2 \times 10^{-2}$ $W = 32 \times 10^{-5}\text{ J}$
5 درجات: درجتان للقانون - درجتان للتطبيق - درجة لجواب مع الواحدة.	2 حساب الاستطاعة:
	$P = \frac{W}{t}$ $P = \frac{32 \times 10^{-5}}{2}$ $P = 16 \times 10^{-5}\text{ Watt}$

مسألة ثانية: مسطرة متجانسة طولها 50 cm ، يمكنها أن تدور بحرية حول محور أفقي يمر من منتصفها، نوّر على طرفيها بقوتين متساويتين كما في الشكل، فتدور بتأثير مزدوجة عزمها $N \cdot 10\text{ m}$. المطلوب حساب:

5 درجات: درجتان للقانون - درجتان للتطبيق - درجة لجواب مع الواحدة.	1 حساب شدة القوة المشتركة.
	$\Gamma = d \cdot F \Rightarrow F = \frac{\Gamma}{d}$ $F = \frac{10}{50 \times 10^{-2}} = \frac{10}{5 \times 10^{-1}}$ $F = 20N$
نزيد شدة القوة المشتركة لتصبح مثلي ما كانت عليها مع بقاء ذراعها نفسه، احسب عزم هذه المزدوجة	2

امتحان الفصل الأول

الدورة الشتوية

في هذه الحالة.

 Γ' تتناسب طرداً مع F وبالتالي :

$$\begin{aligned} F' &= \frac{F}{2} \Rightarrow \Gamma' = \frac{\Gamma}{2} \\ \Gamma' &= \frac{10}{2} \Rightarrow \Gamma' = 5m.N \end{aligned}$$

5 درجات: درجتان للقانون - درجتان للتطبيق - درجة للجواب مع الواحدة.

ثالثاً: الكيمياء:

(6 درجات)

السؤال الأول: اختير الإجابة الصحيحة وانقلها إلى ورقة إجابتك:

1- محلول حمض كلور الماء HCl حجمه $500ml$ تركيزه $0.2 mol.l^{-1}$ فيكون عدد مولاته مساوياً:

2 درجات

0.1mol

a

-2- الحمض الذي يتآكل كلياً في الماء:

حمض الأزوت

c

-3- نوع التفاعل الممثل بالمعادلة الآتية: $2NH_3 \rightarrow 2H_2 + N_2$ هو اتحاد

a

(4 درجات)

السؤال الثاني: أجب عن السؤالين الآتيين:

1- فسر: الماء المقطر غير ناقل للتيار الكهربائي، بينما الماء العذب ينقل التيار الكهربائي.

2- أتمم التفاعل الآتي وحدد نوعه: $Al + AgNO_3 \rightarrow \underline{\quad} + \underline{\quad}$

درجات لكل سؤال

1- لأن الماء العذب يحوي على عدد كبير نسبياً من الأيونات حرفة الحركة على عكس الماء المقطر.

2- $Al + 3AgNO_3 \rightarrow Al(NO_3)_3 + 3Ag$ (إزاحة)

السؤال الثالث: ضع عبارة (ص) أمام العبارة الصحيحة وعبارة (خطأ) أمام العبارة الخاطئة وصححها: (4 درجات)

-1- ص.

-2- خطأ، حمض الخل.

20 درجة

السؤال الرابع: حل المسألة الآتية:

مسألة أولى: لديك محلول مائي لحمض كلور الماء حجمه $200 ml$ ويحوي $3.65 g$ من الحمض. المطلوب حساب:

5 درجات	1 معادلة تأكيد حمض كلور الماء علمًا أن تام التأكيد $HCl \rightarrow H^+ + Cl^-$
	حساب M : $M = 36.5 = 365 \times 10^{-1} g.mol^{-1}$
5 درجات: درجتان للقانون - درجتان للتطبيق - درجة للجواب مع الواحدة.	حساب التركيز الغرامي للمحلول. $C_{g\ell^{-1}} = \frac{m}{V}$ $C_{g\ell^{-1}} = \frac{365 \times 10^{-2}}{2 \times 10^{-1}} = 182.5 \times 10^{-1} g.\ell^{-1}$

امتحان الفصل الأول

حساب التركيز المولى 3

$$C_{mol.\ell^{-1}} = \frac{C_{g.\ell^{-1}}}{M}$$

$$C_{mol.\ell^{-1}} = \frac{182.5 \times 10^{-1}}{365 \times 10^{-1}}$$

$$C_{mol.\ell^{-1}} = \frac{1}{2} = 0.5 mol.\ell^{-1}$$

ويمكن الحل من خلال استخدام القانونين:

$$C_{mol.l^{-1}} = \frac{n}{V} \quad \text{و} \quad n = \frac{m}{M}$$

حساب حجم الماء المقطر الواجب إضافته 4

$$V' = V_2 - V_1 = V_2 - 50$$

$$C_1 \cdot V_1 = C_2 \cdot V_2$$

$$(5 \times 10^{-1}) \cdot (50) = (5 \times 10^{-2}) \cdot V_2$$

$$V_2 = \frac{50}{10^{-1}}$$

$$V_2 = 500 ml$$

حساب V_2 :في V_2 نعرض:

$$V' = 500 - 50 = 450 ml$$

نحو إلى اللتر:

$$V' = 450 \times 10^{-3} \Rightarrow V' = 45 \times 10^{-2} \ell$$

انتهت حل الأسئلة

5 درجات: درجتان للقانون - درجتان للتطبيق
- درجة للجواب مع الواحدة.