

سلم تصحيح المذاكرة الأولى العلوم والصحة العامة



العلوم :

أولاً : اختر الإجابة الصحيحة : (60 درجة) لكل بند 10 درجات

- 1- أحد العظام التالية لا تنتمي للهيكل الطرفي (الشظية _ الزند _ الكعبرة _ **الأضلاع**)
- 2- يتميز الفص الدودي بوجود أثلام: (**عرضية** - طولية - منحنية - مائلة)
- 3- أحد الأفعال التالية فعل منعكس شوكي (المشي - **التعرق** - البلع - الكتابة)
- 4- هو غلاف هيوولي شفاف يتكون من خلايا (العصب - الليف العصبي - التغصنات الشجيرية - **غمد شوان**).
- 5- بنية عصبية تقع فوق البصلة السيسائية: (**الحدبة الحلقية** - المخيخ - الأم الجافية - قناة السيساء)
- 6- الثلم الخلفي للنخاع الشوكي (ضيق وقليل العمق _ واسع وعميق _ **ضيّق و عميق** _ واسع وقليل العمق)



ثانياً : أجب عن الأسئلة التالية : (50 درجة)

١- انقل الأرقام على ورقة إجابتك و اذكر مسمى كل منها :

1- شق خلفي 2- فص جداري

3- فص جبهي 4- شق سيلفيوس

٥- فص صدغي

2- أذكر وظيفة كل مما يلي :

أ- المخ ب- المحوار

أ - الفعل الإرادي و الحس الشعوري والتعلم

ب - ينقل السيالة العصبية بعيداً عن جسم العصبون

3- حدد موقع كل مما يلي : (لكل بند 5 درجات)

أ-العصبون البيني الواصل ب- الرضفة

أ - المادة الرمادية للنخاع الشوكي

ب - مفصل الركبة

4- ماذا ينتج عن كل مما يلي : (لكل بند 10 درجات)

أ-قطع الجذر الأمامي للعصب الشوكي

أ - شلل في المنطقة المتصلة بالعصب

ب - فقدان توازن الجسم وعدم ضبط الفعاليات العضلية السريعة.

ثالثاً: علل ما يلي : (40درجة)

أ-الأعصاب الشوكية مختلطة

ج- البلع منعكس بصلي

أ - لأنها تنقل السيالة العصبية بالاتجاهين المتعاكسين معاً

أو لأن لكل عصب شوكي جذران : حسي وحركي

ب - بسبب غياب خاصية القوة العضلية أثناء النوم

ج - لأنه فعل لا إرادي مركزه المادة الرمادية للبلطة السيسائية

د - لأنه فعل لا إرادي مركزه المادة الرمادية للنخاع الشوكي

رابعاً : رتب طريق السيالة العصبية في العصبون. (15درجة) (لكل بند 3 درجات والترتيب الصحيح 3 درجات تلقائياً)

استطالات هيولية - جسم العصبون - المحوار - الأزار

خامساً : قارن بين العصب البصري والعصب الوركين من حيث المنشأ والوظيفة . (20درجة)

(لكل عصب 10 درجات)

كلمة دماغي أو كلمة شوكي 5

و كلمة حسي 5 أو كلمة مختلط 5

العصب السمعي دماغي حسي

أما العصب الوريكي شوكي مختلط

سادساً : عدد أنواع المفاصل مع الأمثلة . (15 درجة)

لكل مفصل 3 والمثال 2

مفاصل متحركة مثل المفصل العضدي الكتفي

مفاصل نصف متحركة مثل المرفق والسلاميات

مفاصل ثابتة مثل الجمجمة

الفيزياء :

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة وانقلها إلى ورقة إجابتك:

(12 درجة) 4 د لكل إجابة

١- تيار كهربائي مستقيم يولّد في نقطة تبعد عنه مسافة d حقلاً مغناطيسياً شدته تساوي B ،

تكون شدة الحقل المغناطيسي على بعد $4d$ تساوي:

a	$\frac{B}{4}$	b	$4B$	c	$\frac{B}{16}$	d	$16B$
---	---------------	---	------	---	----------------	---	-------

٢- تتحول الطاقة الحركية إلى طاقة كهربائية في:

a	المصباح الكهربائي	b	المحرك الكهربائي	c	الخلية الشمسية	d	المولد الكهربائي
---	-------------------	---	------------------	---	----------------	---	------------------

٣- تكون شدة القوة الكهربائية عظمى في تجربة السكتين إذا كانت خطوط الحقل

المغناطيسي:

a	تعامد الساق المتدحرجة	b	توازي الساق المتدحرجة	c	تصنع زاوية حادة مع الساق	d	تصنع زاوية منفرجة مع الساق
---	--------------------------	---	--------------------------	---	-----------------------------	---	-------------------------------

السؤال الثاني: أجب عن السؤالين الآتيين:

(4 درجات)

- ١- فسّر: نلجأ إلى استخدام مفتاح الصامولة عندما يصعب علينا فك الصامولة باليد.
لجعل ذراع القوة أكبر ما يمكن وبالتالي عزم القوة أكبر ما يمكن (أو بما معناه).
- ٢- قارن بين المحرك والمولد من حيث (الطاقة المقدمة له - الطاقة المأخوذة منه).

١- بسبب تغيير جهة القوة الكهرومغناطيسية

٢-

المحرك

المولد

كهربية

حركية

حركية

كهربية

الطاقة المقدمة له

الطاقة المأخوذة منه

درجتان
لكل سؤال

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

- ١- أشعة الحقل المغناطيسي المتولدة عن تيار كهربائي ماسّة لخطوط الحقل. (صح)
- ٢- يكون عزم القوة سالباً إذا استطاعت القوة تدوير الجسم بعكس جهة دوران عقارب الساعة.
خطأ، موجباً (أو بجهة دوران عقارب الساعة).

(20 درجة)

السؤال الرابع: حل المسألتين الآتيتين:

- مسألة 1: في تجربة السكتين الأفقيتين، طول الساق المعدنية (المتوضعة على السكتين) 4 cm ، ويمرّ فيها تيار كهربائي شدته 2 A وتتعرض بأكملها لحقل مغناطيسي منتظم شدته 0.2 T يُعامد الساق فتتأثر بقوة كهرومغناطيسية شدتها 0.016 N فتنتقل مسافة قدرها 2 cm خلال 2 s . المطلوب:
- ١- احسب العمل الذي تنجزه القوة الكهرومغناطيسية على الساق المتحركة.
 - ٢- احسب الاستطاعة الميكانيكية للساق المتحركة.

1 حساب العمل:

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

$$W = F \cdot \Delta x$$

$$W = 16 \times 10^{-3} \times 2 \times 10^{-2}$$

$$W = 32 \times 10^{-5} J$$

2 حساب الاستطاعة:

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

$$P = \frac{W}{t}$$

$$P = \frac{32 \times 10^{-5}}{2}$$

$$p = 16 \times 10^{-5} Watt$$

مسألة 2: قوة عزمها $12m.N$ وذراعها $3m$. المطلوب:

١- احسب شدة هذه القوة.

٢- نزيد شدة القوة لتصبح مثلي ما كانت عليه، احسب عزم القوة في هذه الحالة.

1 شدة القوة

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

$$\Gamma = d \cdot F \Rightarrow F = \frac{\Gamma}{d}$$

$$F = \frac{12}{3}$$

$$F = 4N$$

2 نزيد شدة القوة المشتركة لتصبح مثلي ما كانت عليها مع بقاء ذراعها نفسه، احسب
عزم هذه المزدوجة في هذه الحالة.

5 درجات: درجتان للقانون –
درجتان للتطبيق –

Γ تتناسب طردياً مع F وبالتالي:

$$F' = 2 \cdot F \Rightarrow \Gamma' = 2 \cdot \Gamma$$

$$\Gamma' = 2 \cdot (12) \Rightarrow \Gamma' = 24 m.N$$

درجة للجواب مع
الواحدة.

الكيمياء

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة وانقلها إلى ورقة إجابتك: (12 درجة) 4 د لكل إجابة

١- محلول حمض كلور الماء HCl حجمه 500ml تركيزه 0.2 mol.l^{-1} فيكون عدد مولاته مساوياً:							
		0.1 mol	b	0.2 mol	c	0.25 mol	d
٢- الحمض الذي يتأين كلياً في الماء:							
حمض الخل	b	حمض النمل	c	حمض الآزوت	d	حمض الكربون	
٣- نوع التفاعل المُمثل بالمعادلة الآتية: $N_2 + 2H_2 \rightarrow 2NH_3$ هو:							
a	اتحاد	b	تفكك	c	إزاحة	d	تبادل ثنائي

السؤال الثاني: أجب عن السؤالين الآتيين: (4 درجات) 2 د لكل سؤال

- ١- فسّر: الماء المقطر غير ناقل للتيار الكهربائي، بينما الماء العذب ينقل التيار الكهربائي.
- ٢- أتمم التفاعل الآتي وحدد نوعه: $Al + AgNO_3 \rightarrow \text{_____} + \text{_____}$

١- لأن الماء العذب يحوي على عدد كبير نسبياً من الأيونات حرة الحركة على عكس الماء المقطر.

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

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

- ١- يتأين هيدروكسيد الصوديوم الماء تأيناً تاماً. (صح)
- ٢- يتأين هيدروكسيد الصوديوم الماء تأيناً تاماً. يُستعمل حمض الكبريت في حفظ الأغذية. (خطأ، حمض الخل.)

السؤال الرابع: حل المسألة الآتية:

(20 درجة)

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

- ١- اكتب معادلة تأين حمض كلور الماء علماً أنه تام التأيّن.
- ٢- التركيز الغرامي للمحلول.
- ٣- التركيز المولي للمحلول.
- ٤- حجم الماء المقطّر الواجب إضافته إلى 50 ml من المحلول السابق لنحصل على محلول لحمض الكبريت تركيزه 0.05 mol.l^{-1} .

علماً أن: $H: 1, Cl: 35.5$

1 معادلة تأين حمض كلور الماء علماً أن تام التأيّن



درجتان

حساب M :

$$M = 36.5 = 365 \times 10^{-1} \text{ g.mol}^{-1}$$

2 حساب التركيز الغرامي للمحلول.

$$C_{g\ell^{-1}} = \frac{m}{V}$$

$$C_{g\ell^{-1}} = \frac{365 \times 10^{-2}}{2 \times 10^{-1}} = 182.5 \times 10^{-1} \text{ g.l}^{-1}$$

6 درجات: 3 درجات للقانون – درجتان

للتطبيق – درجة واحدة للجواب مع

الواحدة.

3 حساب التركيز المولي

6 درجات: 3 درجات للقانون –درجتان
للتطبيق – درجة واحدة للجواب مع
الواحدة.

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

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

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

ويمكن الحل من خلال استخدام القانونين:

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

4 حساب حجم الماء المقطر الواجب إضافته

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

حساب V_2 :

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

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

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

$$V_2 = 500 \text{ ml}$$

نعوض V_2 في V' :

$$V' = 500 - 50 = 450 \text{ ml}$$

نحول إلى اللتر:

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

انتهى السلم