



2023

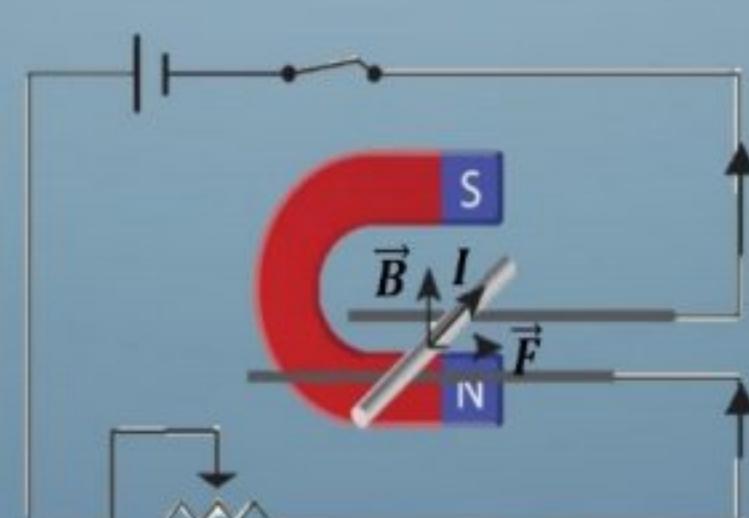
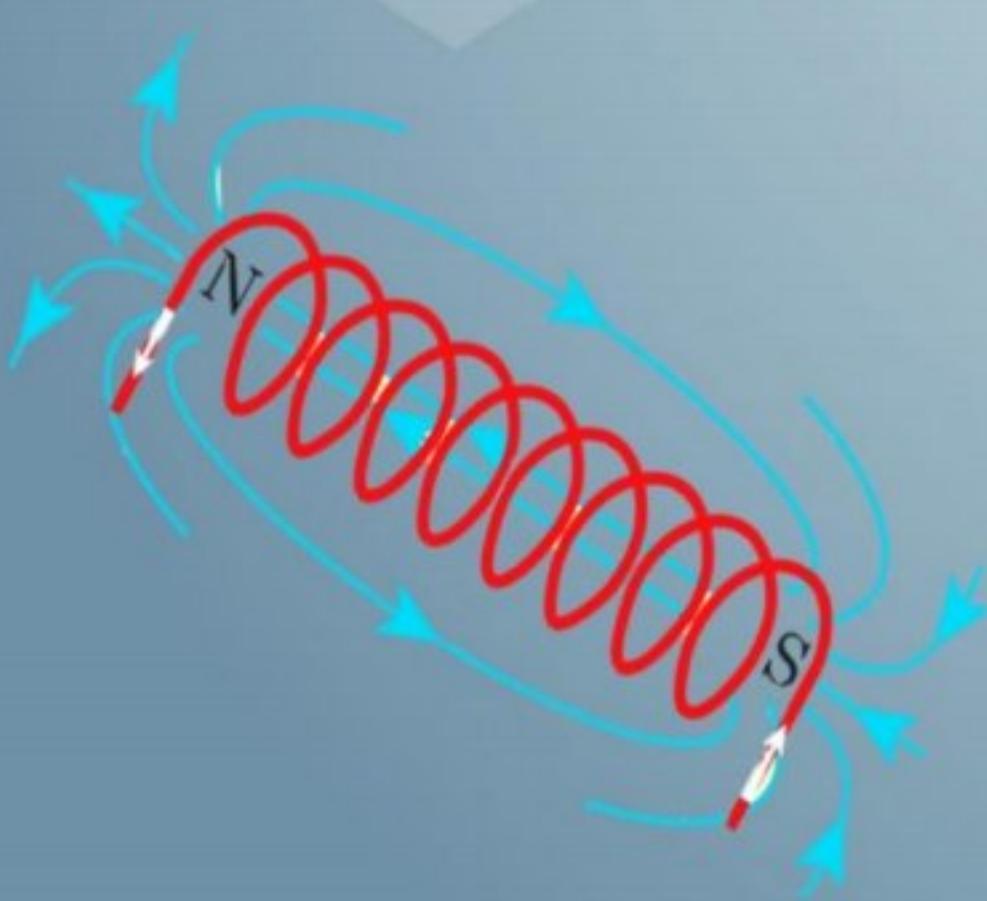


الأوراق الشاملة لمكثفة الفيزياء والكيمياء تتضمن أفكار الكتاب بشكل أسللة متنوعة

جميع قوانين الفيزياء مع الشرح

الأسئلة المتكررة في الدروات

إعداد: أ. حيدر العضل



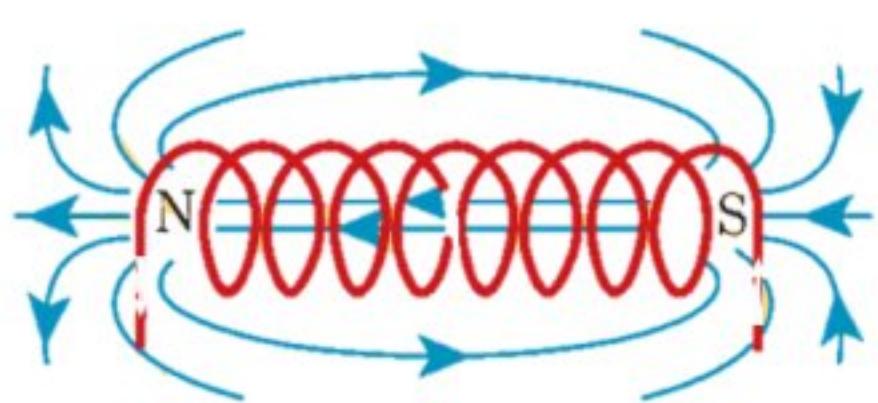
0930563409

Haidar Al-adl

Designed by: ENG.Andreh Bshara

الحقل المغناطيسي المتولد من تيار كهربائي مار في:

ملف حلزوني

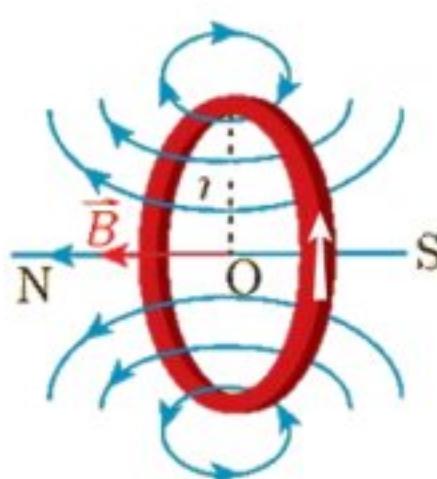


كيف نتعرف على شكل خطوط الحقل المغناطيسي تجريبياً

العوامل المؤثرة بشدة الحقل المغناطيسي في مركز الوشيعة

قانون حساب شدة الحقل المغناطيسي في مركز الوشيعة

ملف دائري

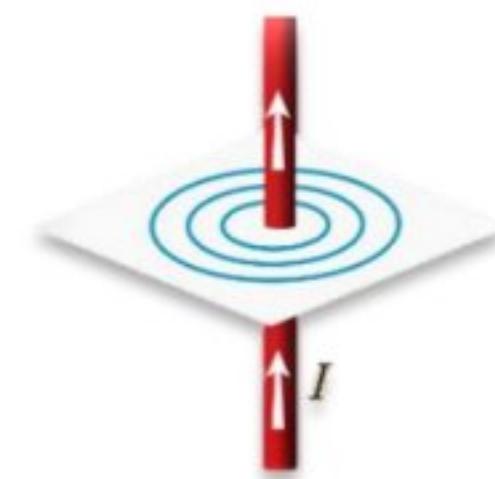


كيف نتعرف على شكل خطوط الحقل المغناطيسي تجريبياً

العوامل المؤثرة بشدة الحقل المغناطيسي في مركز الملف

قانون حساب شدة الحقل المغناطيسي في مركز الملف

سلك مستقيم وطويل



كيف نتعرف على شكل خطوط الحقل المغناطيسي تجريبياً

العوامل المؤثرة بشدة الحقل المغناطيسي

قانون حساب شدة الحقل المغناطيسي

السؤال الأول: اختر الاجابة الصحيحة.

1- يمر تيار كهربائي في ملف دائري فيتولد حقل مغناطيسي في مركزه شدته B عند مضاعفة عدد لفات الناصل لتصبح ضعفي ما كانت عليه مع بقاء شدة التيار ثابتة تصبح شدة الحقل الجديدة تساوي:

$$\frac{1}{2}B$$

(d)

4B

(c)

$$\frac{1}{4}B$$

(b)

2B

(a)

2- يمر تيار كهربائي في وشيعة طولها L فيتولد حقل شدته B عند مضاعفة طول الوشيعة إلى مثلي ما كان عليه مع بقاء عدد لفات الوشيعة ثابت تصبح شدة الحقل:

$$\frac{1}{2}B$$

(d)

4B

(c)

$$\frac{1}{4}B$$

(b)

2B

(a)

3- يكون خط الحقل المغناطيسي المتولد في مركز ملف دائري.....مع أنصاف قطر الملف:

يعامد

(d)

يوazi

(c)

يشكل زاوية منفرجة

(b)

يشكل زاوية حادة

(a)

4- الحقل المغناطيسي المتولد داخل الوشيعة يمر فيها تيار كهربائي هو:

كل ماسبق خاطئ

(d)

حقل متغير بانتظام

(c)

حقل غير منتظم

(b)

حقل منتظم

(a)

5- خطوط الحقل المغناطيسي المتولدة داخل الوشيعة يمر فيها تيار كهربائي.....مع محور الوشيعة:

تعامد

(d)

توازي

(c)

تشكل زاوية منفرجة

(b)

تشكل زاوية حادة

(a)

6- في تجربة السكتين عند مضاعفة شدة الحقل المغناطيسي إلى مثلي ما كانت عليه تصبح شدة القوة الكهرطيسية:

$$\frac{1}{2}F$$

(d)

4F

(c)

$$\frac{1}{4}F$$

(b)

2F

(a)

7- تكون القوة الكهرطيسية عظمى عندما.....خطوط الحقل المغناطيسي مع الساق المتدرج وتصبح معدومة عندما.....خطوط الحقل المغناطيسي مع الساق المتدرج.

كل ماسبق خاطئ

(d)

تشكل زاوية حادة - تتواءز

(c)

تعامد - تتواءز

(b)

تتواءز - تعامد

(a)

8- في المحرك الكهربائي يتم تحول الطاقة من إلى :

كهربائية - حركية	(d)	حركية - كهربائية	(c)	كهربائية - حرارية	(b)	كهربائية - كيميائية	(a)
------------------	-----	------------------	-----	-------------------	-----	---------------------	-----

9- يتكون المولد الكهربائي من:

سلك مستقيم وملف	(c)	ملف كهربائي ومغناطيس	(b)	مغناطيس مستقيم ومغناطيس نضوي	(a)
-----------------	-----	----------------------	-----	------------------------------	-----

10- سلك مستقيم وطويل يمر به تيار كهربائي شدته I فيتولد حقل مغناطيسي شدته B عند مضاعفة طول السلك ضعف ما كان عليه تصبح شدة الحقل المغناطيسي:

B	(d)	$\frac{B}{2}$	(c)	$3B$	(b)	$2B$	(a)
-----	-----	---------------	-----	------	-----	------	-----

11- عند تقارب قطب جنوب من وشيعة يصبح وجه الوشيعة المقابل للمغناطيس:

موجب	(d)	سالب	(c)	شمالي	(b)	جنوب	(a)
------	-----	------	-----	-------	-----	------	-----

12- أحد هذه الأمثلة يمثل محرك كهربائي:

$a + c$	(d)	دورلاب بارلو	(c)	مولدة	(b)	مروحة	(a)
---------	-----	--------------	-----	-------	-----	-------	-----

السؤال الثاني: أجب بصح أو خطأ وصح العبارة المغلوطة:

1- في تجربة التحريض الكهرومغناطيسي عند تقارب القطب الشمالي للمغناطيس من الوشيعة يصبح القطب القريب للوشيعة شمالياً.

2- يبقى التيار الكهربائي متولداً في تجربة التحريض الكهرومغناطيسي بثبات التدفق المغناطيسي.

3- في المولد الكهربائي تتحول الطاقة من كهربائية إلى حركية.

4- يكون التدفق أعظمياً عندما تكون خطوط الحقل المغناطيسي تعمد وجه الوشيعة.

5- شكل خطوط الحقل المغناطيسي المتولدة عن تيار كهربائي تعتمد على شكل الدارة.

6- يمكن لسلك يمر فيه تيار كهربائي أن يؤثر بسلك آخر يوازيه ويمر فيه تيار كهربائي آخر بقوة كهرومغناطيسية.

7- في تجربة السكتين عند تغير جهة التيار الكهربائي وجهاً للحقل المغناطيسي تتغير جهة تدرج الساق.

8- عند مرور تيار كهربائي في وشيعة تصبح تشبه المغناطيس النضوي.

السؤال الثالث: أعط تفسيراً علمياً لكل مما يلي:

1- عند ثبيت المغناطيس ضمن الوشيعة في تجربة التحريض الكهرومغناطيسي ينعدم التيار الكهربائي المترافق.

2- عند مرور التيار الكهربائي في ساق مناسب خاصة لحقل مغناطيسي مناسب تدرج الساق.

3- تغير جهة دواران دولاب بارلو بتبدل قطبي المغناطيس.

4- في تجربة أورستد انحراف الإبرة المغناطيسية عند وضعها بشكل موازي لنقل مار به تيار كهربائي.

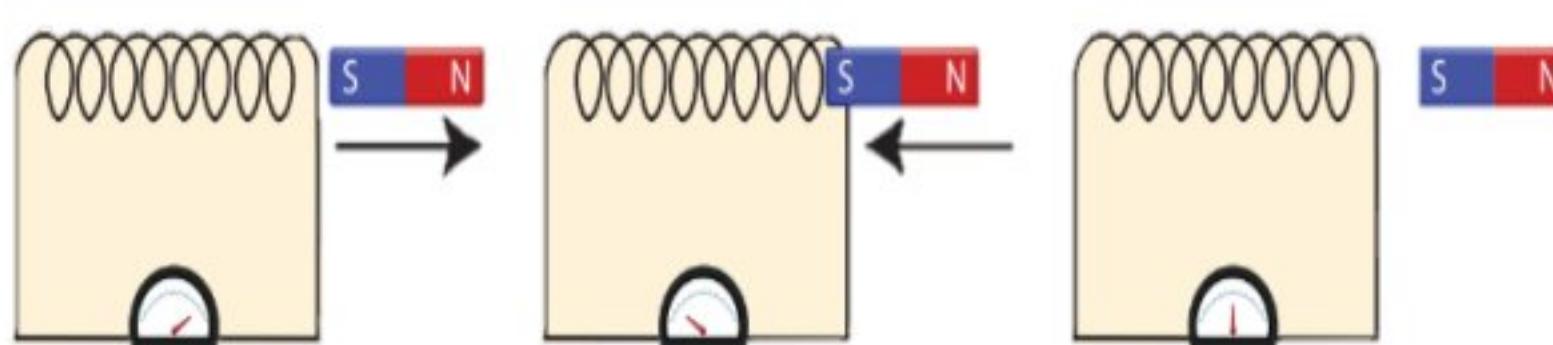
5- ازدياد زاوية انحراف الإبرة المغناطيسية عند زيادة شدة التيار الكهربائي المار بالنقل.

6- في تجربة التحريض الكهرومغناطيسي عند تبعده ثم تقترب المغناطيس من الوشيعة تتغير جهة انحراف إبرة مقياس الأمبير.

7- في تجربة التحريض الكهرومغناطيسي عند تقترب المغناطيس من أحد وجهي الوشيعة تنحرف إبرة مقياس الأمبير.

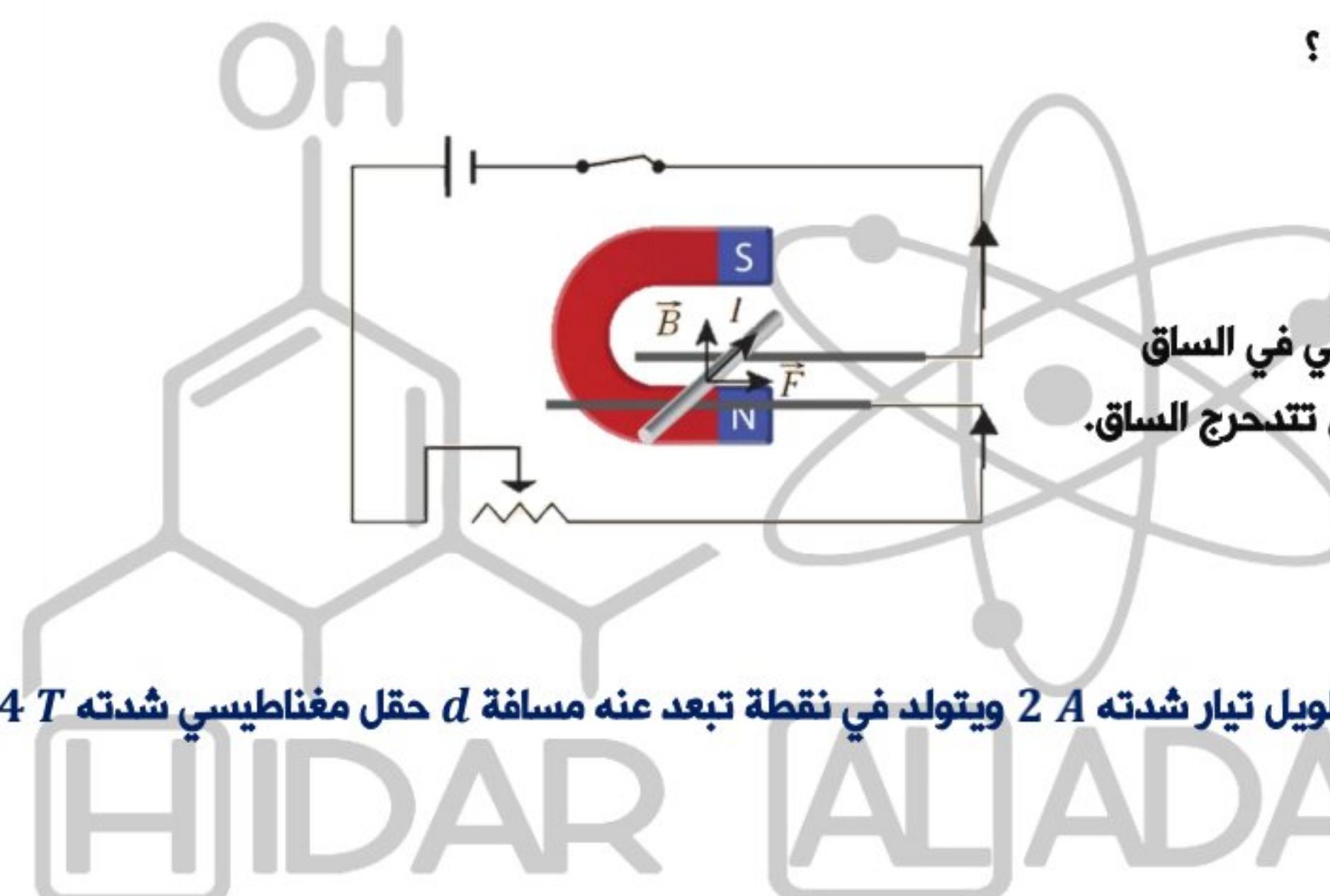
السؤال الرابع:

- 1- اكتب قانون فارادي، ثم اكتب قانون لenz.
- 2- ما هي العوامل المؤثرة على جهة القوة الكهرومغناطيسية ؟
- 3- ما هي العوامل المؤثرة على شدة القوة الكهرومغناطيسية ؟
- 4- عرف التدفق المغناطيسي، وماذا نسمى المغناطيس والoshiعة بتجربة التحرير الكهرومغناطيسي ؟
- 5- اكتب القانون المعبر عن حساب شدة القوة الكهرومغناطيسية مع شرح دلالات الرموز والواحدات.

6- في الشكل المجاور:

① ماذا نسمى هذه التجربة ؟

② ما هي نتيجة هذه التجربة ؟

7- في الشكل المجاور:

علل: عند مرور التيار الكهربائي في الساق الخاضعة للحقل المغناطيسي تتدحرج الساق.

السؤال الخامس:

حل المسائل الآتية:

A. يمر في سلك مستقيم وطويل تيار شدته A 2 ويتولد في نقطة تبعد عنه مسافة d حقل مغناطيسي شدته $0.4 T$

المطلوب:

① احسب بعد هذه النقطة.

② احسب شدة الحقل المغناطيسي عند نقصان بعد النقطة المدروسة لنصف ما كانت عليه.

B. ملف دائري نصف قطره $20 cm$ وعدد لفاته 500 لفة، يمر به تيار شدته A 4 فيتولد في مركزه حقل مغناطيسي

 والمطلوب:

① احسب شدة الحقل المغناطيسي المتولد في مركزه.

② إذا ضاعفنا عدد لفات الملف مع بقاء الشدة الثابتة، احسب شدة الحقل المغناطيسي المتولد.

C. وشيعة طولها $20\pi cm$ وطول سلكها $6\pi m$ ونصف قطرها cm 5 يمر بها تيار كهربائي فيتولد حقل مغناطيسي

شدته T 0.04، **المطلوب:**

① احسب عدد لفات الوشيعة.

② احسب شدة التيار المار في الوشيعة.

③ إذا أنقصنا شدة التيار بالوشيعة للنصف كم ستصبح شدة الحقل المغناطيسي؟

D . ساق طولها $cm 10$ يمر بها تيار كهربائي شدته $A 6$ وتعرض بكماتها لحقل مغناطيسي منتظم شدته $T 0.4$.

يعامد الساق، المطلوب:

① احسب شدة القوة الكهرطيسية المأثرة على الساق.

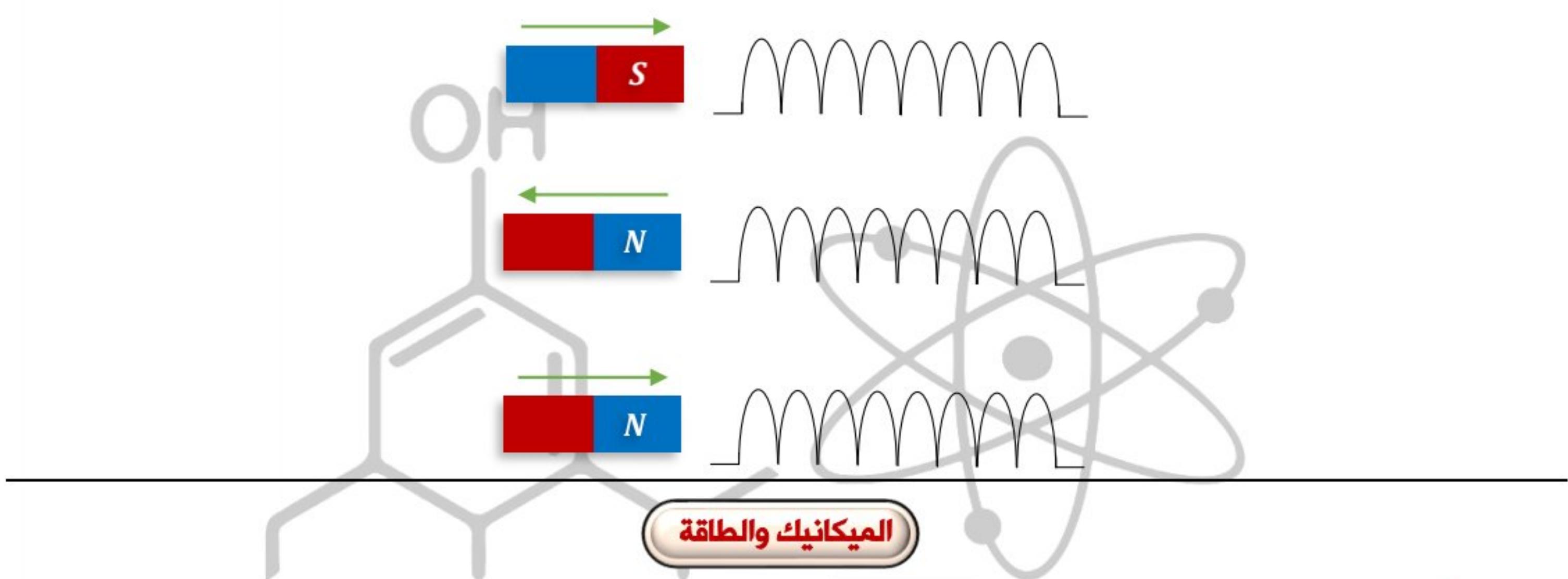
② إذا انتقلت الساق مسافة قدرها $cm 8$ خلال $s 10$ ، احسب العمل الذي تنجذبه القوة الكهرطيسية والاستطاعة الميكانيكية للساق المتحركة؟

③ احسب شدة التيار المار الذي يجعل شدة القوة الكهرطيسية $N 0.6$.

E . قارن بين المولد الكهربائي والمحرك الكهربائي من حيث الطاقة المقدمة والطاقة الناتجة.

السؤال السادس:

حدد وجه الوشيعة المقابل للمغناطيس في الأشكال التالية وعلى أي قانون تم الاعتماد.



السؤال الأول:

املأ الفراغات التالية:

1- ينعدم عزم القوة إذا كان حامل القوة أو محور الدوران، ويكون العزم موجباً إذا سببت القوة دوراناً للجسم ويكون العزم سالباً إذا سبب القوة دوراناً للجسم

2- ينص مبدأ مصونية الطاقة على أن الطاقة لا ولا بل تحول من شكل لآخر

3- إن مركز ثقل قطعة مستقيمة متجانسة يقع في وهو ذاته مركز أما مركز ثقل المربع أو المستطيل أو الدائرة يقع في نقطة أما في اسطوانة متجانسة يقع مركز الثقل

4- يتناسب عزم القوة مع شدة القوة و

5- طول ذراع القوة: هو البعد بين حامل القوة ومحور الدوران.

6- العزوجة هي قوتان جهة، شدة، حامل، ومحصلتها تسبب للجسم حركة

7- تحول الطاقة في المكواة من إلى حرارية، أما الطاقة الكيميائية الناتجة من أكسدة الطعام في جسم الإنسان تتحول إلى 9

السؤال الثاني:

أجب عن الأسئلة التالية:

- 1- اذكر شرطى التوازن، ثم عدد أنواع التوازن مع ذكر مثال على كل نوع.
- 2- سيارتان تسيران على طريق أفقية كتلة السيارة الأولى $Kg 1000$ وكتلة السيارة الثانية ضعفي كتلة السيارة الأولى

المطلوب:

- A . إذا كانت السيارات تملكان نفس السرعة، أي من السيارات تملك طاقة حركية أكبر ولماذا ؟
- B . إذا ازدادت سرعة السيارة الأولى ضعفي ما كانت عليه كم ستصبح الطاقة الحركية الجديدة ؟
- C . ماهي العوامل المؤثرة على الطاقة الحركية مع كتابة القانون وذكر دلالات الرموز والوحدات.
- D . كيف يكون الضياع بالطاقة بالأجهزة الكهربائية.

- 3- باب قابل للدوران حول محور مار بطرفه، يؤثر عليه بقوة فيدور الباب المطلوب:

- A . اذكر طريقتين لزيادة عزم القوة المؤثرة على الباب.
- B . اكتب قانون عزم القوة مع ذكر دلالات الرموز والوحدات.
- C . علل: لماذا يتم وضع قبضة الباب بعيداً عن محور الدوران.

- 4- نطبق على مقود سيارة مزدوجة، المطلوب:

- A . عرف المزدوجة.
- B . اذكر طريقتين لزيادة عزم المزدوجة.
- C . علل: المزدوجة لا تسبب حركة انسحابية للجسم.

- 5- اكتب قانون الطاقة الكامنة الثقالية مع ذكر دلالات الرموز والوحدات، وما هي العوامل المؤثرة بها ؟



- 6- في الشكل المرسوم جانباً كرة معلقة بخيط المطلوب:

- A . حدد نوع توازن الكرة مع التعليل.
- B . حدد القوة المؤثرة بالكرة.
- C . علل: تبقى الكرة متوازنة.

- 7- ULL: يعد النفط من مصادر الطاقة غير المتجددة، وتعد المياه من مصادر الطاقة المتجددة.

السؤال الثالث:

اختر الإجابة الصحيحة:

- 1- يسير جسم بسرعة V ويملك طاقة حركية E_K عند مضاعفة السرعة ثلاثة أمثال ما كانت عليه تصبح الطاقة الحركية:

$\frac{1}{3} E_k$	(d)	$3E_k$	(c)	$\frac{1}{9} E_k$	(b)	$9 E_k$	(a)
-------------------	-----	--------	-----	-------------------	-----	---------	-----

- 2- قوة شدتها F وعزمها Γ نزيد الشدة ثلاثة أمثال ما كانت عليه فيصبح العزم:

$\frac{1}{3} \Gamma$	(d)	$\frac{1}{9} \Gamma$	(c)	9Γ	(b)	3Γ	(a)
----------------------	-----	----------------------	-----	-----------	-----	-----------	-----

- 3- ساق متجانسة تدور في مستوى شاقولي حول محور أفقي مار من أحد طرفيها فإنها تمر في أثناء دورانها دورة كاملة بتوازن:

قلق ومستقر	(d)	قلق فقط	(c)	مستقر فقط	(b)	مطلق فقط	(a)
------------	-----	---------	-----	-----------	-----	----------	-----

4- يملك جسم طاقة كامنة ثقالية $J = 400$ على ارتفاع $m = 10$ وعند سقوطه لارتفاع h تصبح طاقته الكامنة الثقالية $J = 240$
فإن h يساوي:

5.5 m	(d)	6 m	(c)	4 m	(b)	5 m	(a)
-------	-----	-----	-----	-----	-----	-----	-----

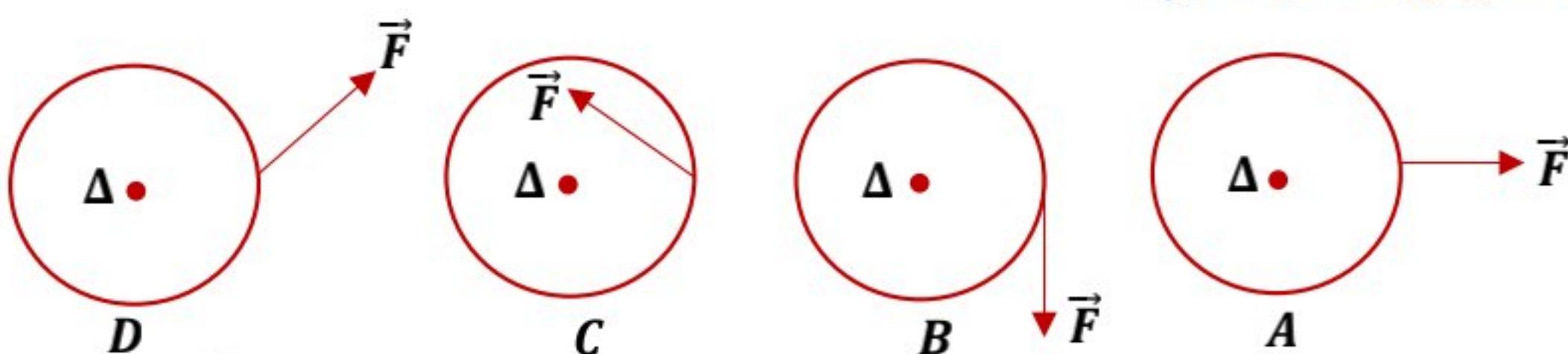
5- آلة تستهلك طاقة قدرها $J = 2000$ وعند قياس الطاقة الناتجة كانت $J = 1800$ فـإن كفاءة تحويل الطاقة:

80 %	(d)	60 %	(c)	40 %	(b)	90 %	(a)
------	-----	------	-----	------	-----	------	-----

6- إن الجول يكافئ بالوحدات الدولية:

$Kg \cdot m^2 \cdot s^{-2}$	(d)	$Kg \cdot m \cdot s$	(c)	$m \cdot N$	(b)	$Kg \cdot m$	(a)
-----------------------------	-----	----------------------	-----	-------------	-----	--------------	-----

7- في الأشكال التالية يزداد طول الذراع:



\overleftarrow{CDAB}	(d)	\overleftarrow{DBAC}	(c)	\overleftarrow{BCDA}	(b)	\overleftarrow{ABCD}	(a)
------------------------	-----	------------------------	-----	------------------------	-----	------------------------	-----

8- قوة شدتها F وطول ذراعها d وعزمها Γ عند مضاعفة القوة أربعة مرات ما كانت عليه وانقص الذراع لنصف ما كان عليه

يصبح العزم الجديد:

$\frac{\Gamma}{2}$	(d)	Γ	(c)	4Γ	(b)	2Γ	(a)
--------------------	-----	----------	-----	-----------	-----	-----------	-----

9- أحد هذه الأمثلة توازن توازن مطلقاً:

بندول الساعة	(d)	أرجوحة توازن	(c)	أرجوحة	(b)	بلبل	(a)
--------------	-----	--------------	-----	--------	-----	------	-----

10- نطبق على محيط قرص قطره $20 cm$ قوة تعمد القطر شدتها $N = 100$ فيكون عزماً:

60 m. N	(d)	40 m. N	(c)	10 m. N	(b)	20 m. N	(a)
---------	-----	---------	-----	---------	-----	---------	-----

السؤال الرابع:

حل المسائل التالية:

A. جسم كتلته $g = 4 Kg$ يسقط من ارتفاع $m = 5$ سقطاً حرّاً دون سرعة ابتدائية. المطلوب:

① احسب ثقل الجسم.

② احسب الطاقة الكامنة الثقالية والطاقة الحركية والطاقة الكلية عند ذلك الارتفاع.

③ احسب سرعة الجسم عند منتصف المسافة.

④ احسب ارتفاع الجسم عندما تكون السرعة $s^{-1} = 4 m \cdot s^{-1}$.

⑤ ما نوع الطاقة التي يمتلكها الجسم لحظة وصوله لسطح الأرض؟ ثم احسبها.

⑥ احسب العمل الذي صرف على الجسم لرفعه للارتفاع السابق.

B. جسم ثقله $N = 500$ يسقط سقطاً حرّاً عندما يصبح على ارتفاع $m = 4 m$. المطلوب:

① احسب الطاقة الكامنة الثقالية والطاقة الحركية إذا علمت أن الطاقة الكلية $J = 5000$.

② احسب الارتفاع الذي كان الجسم عليه قبل أن يسقط.

C . مسطرة أفقية طولها $m 2$ قابلة للدوران حول محور مار بمركز ثقلها، نعلق على طرفها الأول جسمًا ثقله $N 50$ وبنفس الطرف نعلق جسمًا كتلته $Kg 2$ ويبعد مسافة $cm 30$ عن محور الدوران **المطلوب:**

① احسب قيمة الثقل الواجب تعليقه بالطرف الثاني في نقطة تبعد $cm 80$ عن محور الدوران لكي تتوزن المسطرة.

② نستبدل الثقل الثاني بجسم آخر ثقله $N 40$ ونضعه على بعد $cm 10$ عن المحور، هي تبقى المسطرة متوازنة.

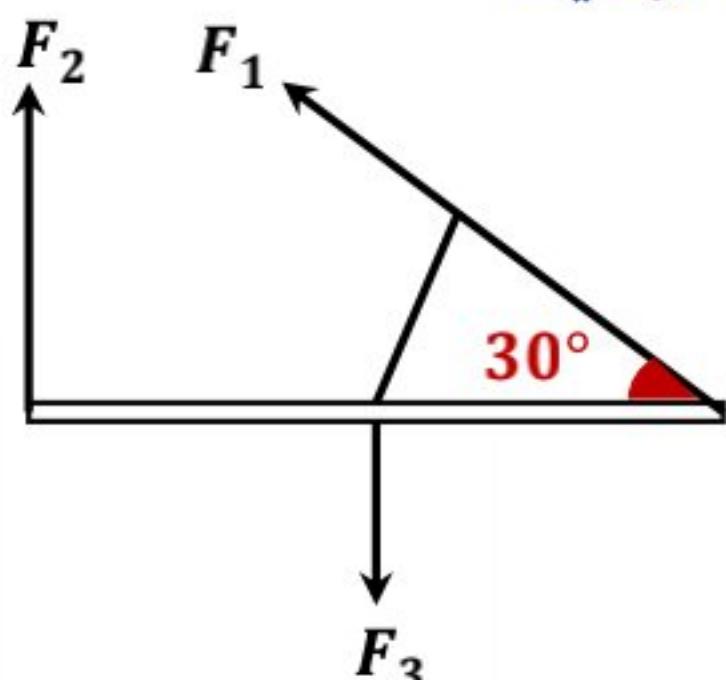
D . في الشكل المجاور ساق أفقية متجانسة AB طولها $m 2$ قابلة للدوران حول محور مار بمركزها، تأثر عليها

بالقوى الموضحة بالشكل، $F_1 = 200 N$, $F_2 = 100 N$, $F_3 = 150 N$. **المطلوب:**

① احسب طول ذراع كل من القوى السابقة.

② احسب عزم كل من القوى السابقة.

③ هل الساق متوازنة أم لا؟ مع التعليل.



E . يؤثر على طرفي مسطرة بمزدوجة شدة كل من قوتها $N 40$ ونصف طول المسطرة $cm 10$ **المطلوب:**

① احسب عزم المزدوجة.

② إذا زدنا طول الذراع إلى ضعفي ما كان عليه احسب العزم الجديد.

F . في لعبة شد الحبل يتالف الفريق الأول من لاعبين شدة قوة كل منهما على الترتيب $N 200$, 300 , 200 ، ويتألف الفريق الثاني من ثلاثة لاعبين شدة كل منهم على الترتيب $N 100$, 250 , 150 . **المطلوب:**

① احسب شدة محصلة كل من الفريقين.

② هل الحبل متوازن مع التعليل.

G . جسم يملك طاقة كامنة $J 500$ عند ارتفاع $m 10$ ويسقط سقطاً حرّاً **المطلوب:**

① احسب ثقل الجسم.

② احسب E_K و E عند ذلك الارتفاع.

③ احسب E_K عند ارتفاع $m 5$ ثم احسب v .

السؤال الخامس:

صحح العبارات الآتية.

1- طول ذراع المزدوجة هو البعد بين نقطتين تأثير القوتين.

2- الطاقة الحركية ثابتة أثناء سقوط الجسم.

3- عزم القوة هو فعلها الانسحابي في الجسم.

السؤال السادس:

1- تعطى الطاقة الميكانيكية لجسم بال العلاقة الآتية: $E = E_P + E_K$, **المطلوب:**

(a) اكتب دالة الرمزين E_K , E_P في العلاقة السابقة.

(b) اكتب نص مبدأ مصونية الطاقة.

الحركة الاهتزازية والأمواج

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

1- أحد هذه الأمثلة يعد من الحركات الاهتزازية:

حركة أرجوحة	(d)	عقارب الساعة	(c)	تدحرج كرة	(b)	فتح باب	(a)
-------------	-----	--------------	-----	-----------	-----	---------	-----

2- تعد الأمواج الصوتية:

$a + c$	(d)	أمواج ميكانيكية	(c)	أمواج عريضة	(b)	أمواج طويلة	(a)
---------	-----	-----------------	-----	-------------	-----	-------------	-----

3- تعد الأمواج المتشكّلة على سطح الماء:

$c + b$	(d)	أمواج ميكانيكية	(c)	أمواج عريضة	(b)	أمواج طويلة	(a)
---------	-----	-----------------	-----	-------------	-----	-------------	-----

4- جسم يهتز بتوتر 10 Hz فيكون دوره مقدراً بالثانية:

0.5	(d)	0.1	(c)	0.2	(b)	10	(a)
-----	-----	-----	-----	-----	-----	----	-----

5- تتشكل سلسلة من الانضغاطات والتخلخلات في الأمواج:

$a + c$	(d)	الميكانيكية	(c)	العربيضة	(b)	الطويلة	(a)
---------	-----	-------------	-----	----------	-----	---------	-----

6- يقدر الاهتزاز بالوحدات الدولية:

m^{-1}	(d)	s^{-1}	(c)	$m \cdot s$	(b)	s	(a)
----------	-----	----------	-----	-------------	-----	-----	-----

7- عند زيادة تواتر المنبع فإن سرعة الانتشار:

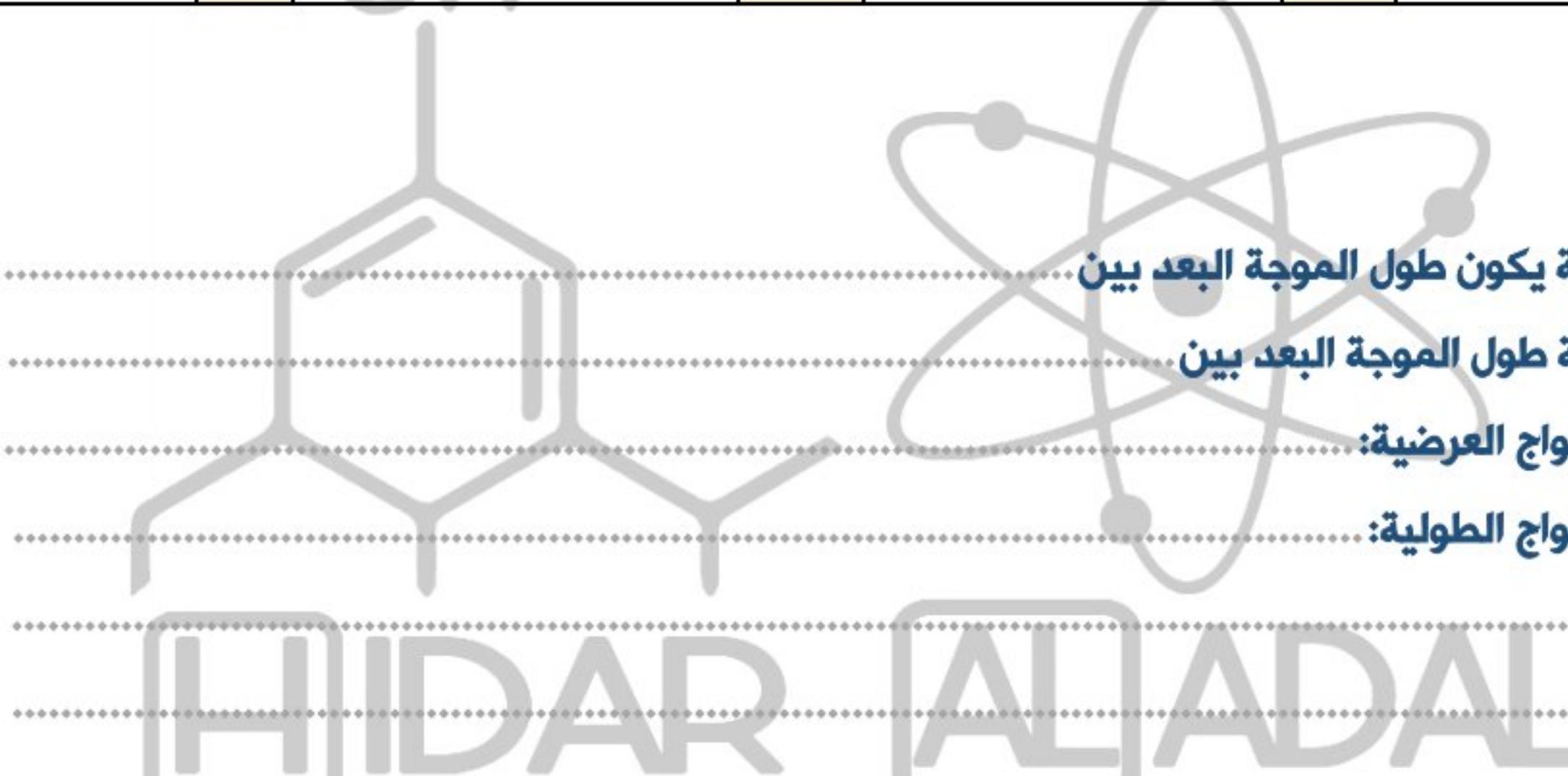
تزداد ثم تنقص	(d)	تبقي ثابتة	(c)	تنقص	(b)	تزداد	(a)
---------------	-----	------------	-----	------	-----	-------	-----

8- سرعة انتشار الموجة تتعلق بـ:

نوع الوسط	(d)	الدور	(c)	التواتر	(b)	شكل الوسط	(a)
-----------	-----	-------	-----	---------	-----	-----------	-----

السؤال الثاني:

املاً الفراغات التالية:



- 1- في الأمواج الطويلة يكون طول الموجة البعد بين.....
- 2- في الأمواج العرضية طول الموجة البعد بين.....
- 3- من الأمثلة عن الأمواج العرضية:.....
- 4- من الأمثلة عن الأمواج الطويلة:.....
- 5- الحركة الاهتزازية:.....
- 6- سعة الاهتزاز:.....
- 7- الحركة الدورية:.....
- 8- الدور:.....
- 9- التواتر:.....
- 10- طول الموجة:.....

السؤال الثالث:

- 1- قارن بين الأمواج العرضية والأمواج الطويلة من حيث اهتزاز جزيئات الوسط وتشكل السلسل وطول الموجة.
- 2- قارن بين الأمواج الميكانيكية والأمواج الكهرطيسية مع ذكر أمثلة.
- 3- علل: انتشار الأمواج في الأوساط الصلبة أسرع من الأوساط السائلة.

السؤال الرابع: حل المسائل التالية:

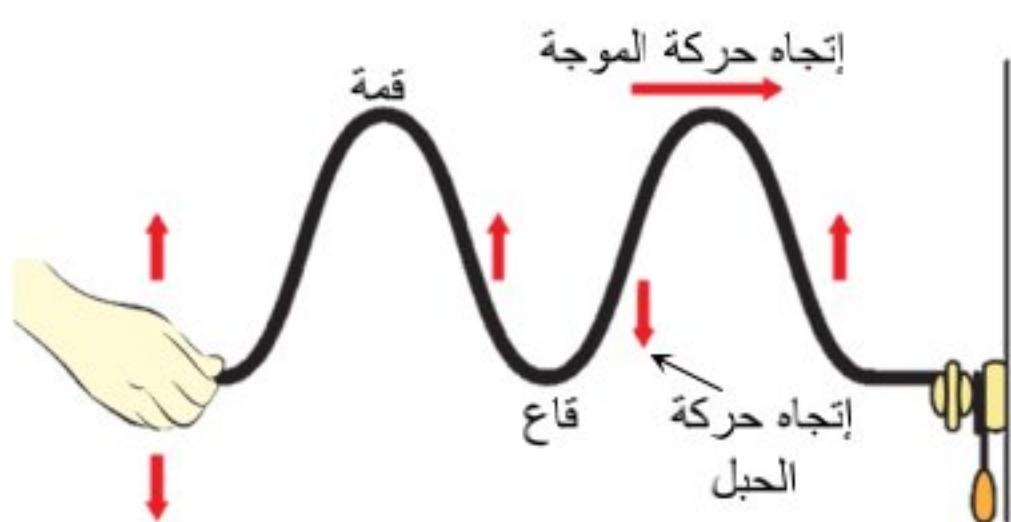
1- جسم يهتز بتوتر 500 Hz . المطلوب:

① احسب دور الاهتزاز.

② احسب عدد المهتزات خلال 2 min .

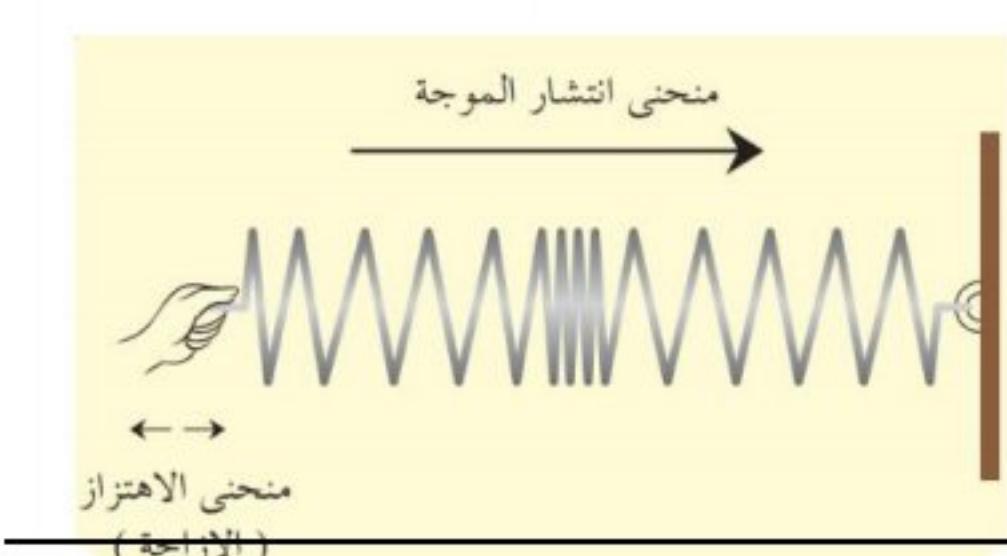
2- موجة سرعتها 50 m.s^{-1} ودورها 5 المطلوب:

- ① احسب طول الموجة.
- ② احسب تواتر الموجة.
- ③ احسب المسافة التي تقطعها الموجة خلال 2 min.

**السؤال الخامس:**

يبين الشكل المجاور أمواج تنتشر في حبل، المطلوب:

- (a) ما نوع الأمواج المنتشرة في الحبل مع التعليل.
 (b) ماذا تمثل المسافة بين قمتين متتاليتين مع التعليل.



2- يبين الشكل المجاور أمواجاً تنتشر على طول نابض من، المطلوب:

- (a) ما نوع الأمواج المنتشرة على طول هذا النابض؟
 (b) ماذا تمثل المسافة بين تخاللين متتاليين.

الكيمياء
الكيمياء اللاعضوية

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة:

1- العنصر الذي يستطيع إزاحة معدن الزنك:

- | | | | | | | | |
|-----------|-----|--------|-----|--------|-----|------------|-----|
| المغنتيوم | (d) | النحاس | (c) | الحديد | (b) | الهيدروجين | (a) |
|-----------|-----|--------|-----|--------|-----|------------|-----|

2- العنصر الذي لا يستطيع إزاحة معدن الفضة في سلسلة الإزاحة:

- | | | | | | | | |
|--------|-----|-------|-----|------------|-----|-----------|-----|
| النحاس | (d) | الذهب | (c) | الهيدروجين | (b) | المغنتيوم | (a) |
|--------|-----|-------|-----|------------|-----|-----------|-----|

3- هي التغيرات الكيميائية التي تتفاعل فيها مجموعة مواد مؤدية لتشكيل مادة واحدة هي تفاعلات:

- | | | | | | | | |
|-------------|-----|-------------|-----|---------|-----|--------|-----|
| تبادل ثنائي | (d) | تبادل أحادي | (c) | الاتحاد | (b) | التفكك | (a) |
|-------------|-----|-------------|-----|---------|-----|--------|-----|

4- الصيغة الكيميائية لأكسيد الفضة:

- | | | | | | | | |
|--------------|-----|----------------|-----|-----------------------|-----|-------------------------|-----|
| AgO | (d) | AgO_2 | (c) | Ag_2O | (b) | Ag_2O_2 | (a) |
|--------------|-----|----------------|-----|-----------------------|-----|-------------------------|-----|

5- الصيغة الأيونية لكبريتات الزنك:

- | | | | | | | | |
|-------------------------------------|-----|-------------------------------|-----|-------------------------------------|-----|-------------------------------|-----|
| $\text{Zn}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$ | (d) | $\text{Zn}^+ + \text{SO}_4^-$ | (c) | $\text{Zn}^{2-} + \text{SO}_4^{2+}$ | (b) | $\text{Zn}^- + \text{SO}_4^+$ | (a) |
|-------------------------------------|-----|-------------------------------|-----|-------------------------------------|-----|-------------------------------|-----|

6- الصيغة الأيونية لخلات المغنتيوم:

- | | | | | | | | |
|---|-----|---|-----|---|-----|---|-----|
| $2\text{CH}_3\text{COO}^+ + \text{Mg}^{2-}$ | (d) | $\text{CH}_3\text{COO}^+ + \text{Mg}^-$ | (c) | $2\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Mg}^{2+}$ | (b) | $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{Mg}^+$ | (a) |
|---|-----|---|-----|---|-----|---|-----|

7- الحمض القوي بين هذه الحموض:

- | | | | | | | | |
|--------------|-----|-------------------------|-----|--------------------------|-----|----------------|-----|
| HCl | (d) | H_3PO_4 | (c) | CH_3COOH | (b) | HCOOH | (a) |
|--------------|-----|-------------------------|-----|--------------------------|-----|----------------|-----|

8- إن الأيون المسؤول عن لون الملح:

- | | | | | | |
|-------------|-----|---------------|-----|---------------|-----|
| كل الأيونين | (c) | الأيون السالب | (b) | الأيون الموجب | (a) |
|-------------|-----|---------------|-----|---------------|-----|

9- إن الأساس الأقوى بين الأسس التالي:

- | | | | | | | | |
|---------------|-----|------------------------|-----|--------------------------|-----|--------------------------|-----|
| NaOH | (d) | NH_4OH | (c) | $\text{Mg}(\text{OH})_2$ | (b) | $\text{Ca}(\text{OH})_2$ | (a) |
|---------------|-----|------------------------|-----|--------------------------|-----|--------------------------|-----|

10- أحد هذه الأملاح قليل الذوبان بالماء:

<chem>NaCl</chem>	(d)	<chem>PbSO4</chem>	(c)	<chem>(CH3COO)2Mg</chem>	(b)	<chem>Na2CO3</chem>	(a)
-------------------	-----	--------------------	-----	--------------------------	-----	---------------------	-----

11- أحد هذه الأملاح ذواب بالماء:

<chem>Ca3(PO4)2</chem>	(d)	<chem>CuCl</chem>	(c)	<chem>NaNO3</chem>	(b)	<chem>MgCO3</chem>	(a)
------------------------	-----	-------------------	-----	--------------------	-----	--------------------	-----

12- محلول لحمض كلور الماء حجمه 100 ml يحوي 3.65 g من الحمض فيكون تركيزه الغرامي مقدراً بـ: $g \cdot l^{-1}$
(H: 1 , Cl: 35.5)

3.65	(d)	36.5	(c)	3.65	(b)	365	(a)
------	-----	------	-----	------	-----	-----	-----

13- ويكون التركيز المولى للحمض السابق مقدراً بـ: $mol \cdot l^{-1}$

0.2	(d)	2	(c)	0.1	(b)	1	(a)
-----	-----	---	-----	-----	-----	---	-----

14- عند تهذيد محلول الماء يتغير:

حجم المادة المذابة	(d)	حجم محلول	(c)	عدد مولات المادة المذابة	(b)	كتلة المادة المذابة	(a)
--------------------	-----	-----------	-----	--------------------------	-----	---------------------	-----

15- المركب الناتج عن تفاعل أكسيد الكالسيوم مع الماء:

نترات الكالسيوم	(d)	أكسيد الهيدروجين	(c)	الكالسيوم	(b)	هيدروكسيد الكالسيوم	(a)
-----------------	-----	------------------	-----	-----------	-----	---------------------	-----

16- عند ضخ غاز الهيدروجين عديم اللون في أنبوب يحوي غاز النشادر عديم اللون يتشكل دخان:

أخضر من كلوريد الأمونيوم	(c)	أسود من فلوريد النشادر	(b)	أبيض من كلوريد الأمونيوم	(a)
--------------------------	-----	------------------------	-----	--------------------------	-----

17- المادة التي تستخدم في صناعة السماد هي:

هيدروكسيد المغنتيوم	(d)	هيدروكسيد الصوديوم	(c)	حمض الأزوت	(b)	حمض الخل	(a)
---------------------	-----	--------------------	-----	------------	-----	----------	-----

السؤال الثاني:

املأ الفراغات التالية:

1- الملح ينقل التيار الكهربائي بحالة لأن ولا ينقل التيار الكهربائي في حالة لأن

2- عملية ذوبان المادة المنحلة في محل مناسب هي تحول

3- الحموض: هي مواد تعطي عند احلالها وتلون ورقة عباد الشمس باللون

4- الأسس: هي مواد تعطي عند احلالها بالماء وتلون ورقة عباد الشمس باللون

5- إن الغاز المنطلق من تفاعل تفكك كربونات الكالسيوم هو غاز ويكتشف عنه باستخدام

6- المادة المستخدمة في معالجة حموضة المعدة أما المستخدمة في صناعة المدخرات الرصاصية والمستخدمة في معالجة حموضة التربة

7- عند إضافة نترات الرصاص إلى يوديد البوتاسيوم يتشكل راسب أصفر من

8- عند تهذيد محلول يزداد وينقص ويبيق ثابت.

السؤال الثالث:

- 1- **علل:** يعد حمض كلور الماء حمضاً قوياً وحمض الكربون حمضاً ضعيفاً.
 - 2- **علل:** الأساس القوي ناقل جيد للتيار الكهربائي والأساس الضعيف ناقل سيئ للتيار الكهربائي.
 - 3- **علل:** اختلاف لون الأملاح فيما بينها.
 - 4- اكتب المعادلة الكيميائية المعبرة عن تفاعل نترات الفضة مع حمض كلور الماء ثم اكتب المعادلة الأيونية، والأيونية المختصرة.
 - 5- اكتب طريقتين لتحضير ملح كلوريد الصوديوم.
 - 6- عدد أنواع المحاليل المائية مع الشرح، واذكر مثال لكل منها.
 - 7- **علل:** الماء يذيب معظم الأملاح لكنه لا يذيب الزيوت.
 - 8- **علل:** ماء وزيت محلول غير متجانس.
 - 9- املأ الجدول التالي:

٩- املأ الجدول التالي:

الاستخدام	لون مشعر	الناقلية الكهربائية (مع التعليل)	قوي أم ضعيف (مع التعليل)	عدد الوظائف	الصيغة الأيونية	الصيغة الكيميائية	المادة
	لون مشعر عباد الشمس						حمض الكبريت
							حمض الخل
							حمض الأزوت
							حمض الكربون
							هيدروكسيد الأمونيوم
							هيدروكسيد الصوديوم
							هيدروكسيد الكالسيوم

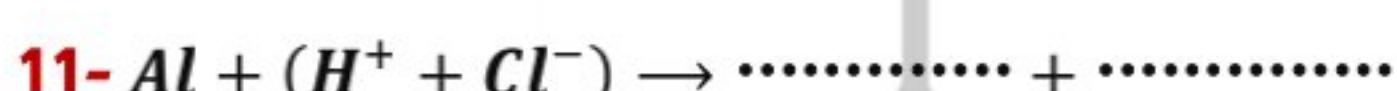
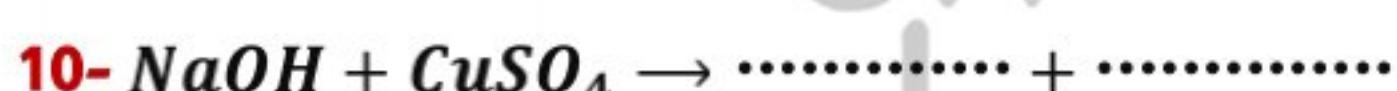
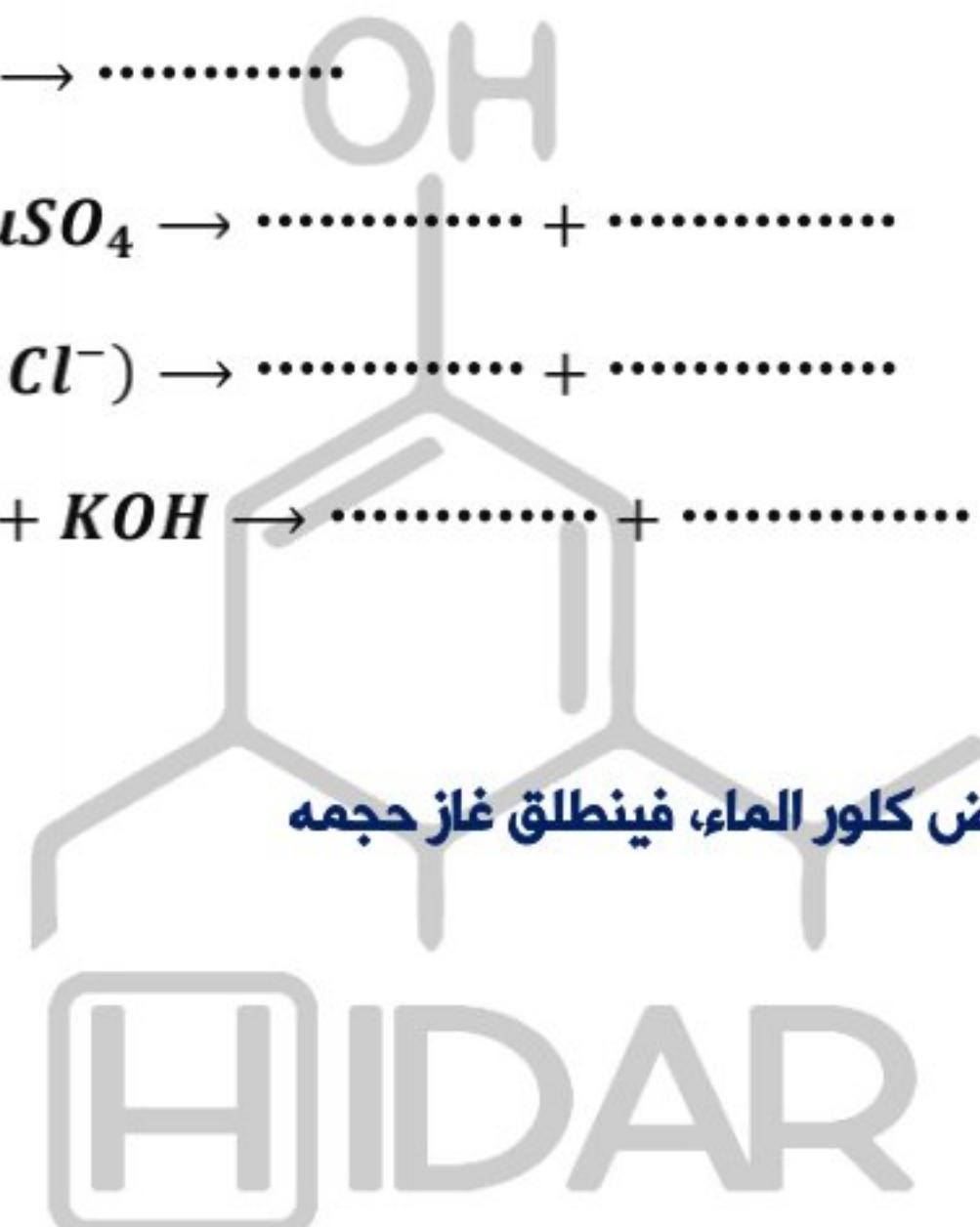
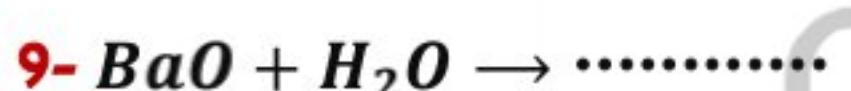
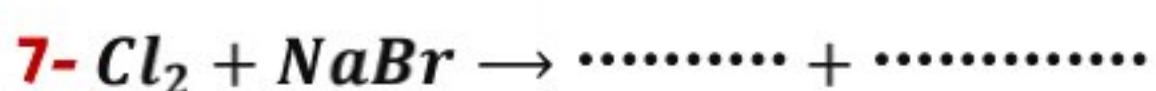
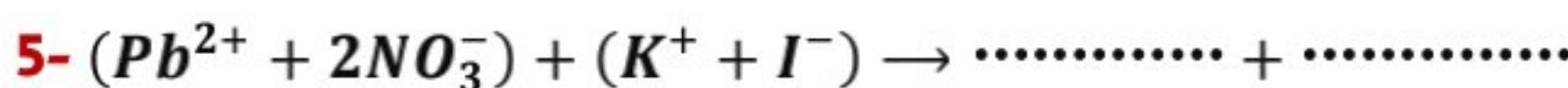
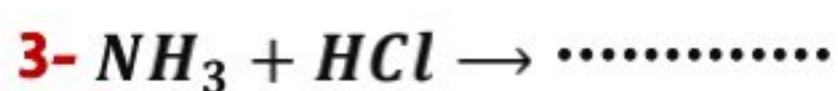
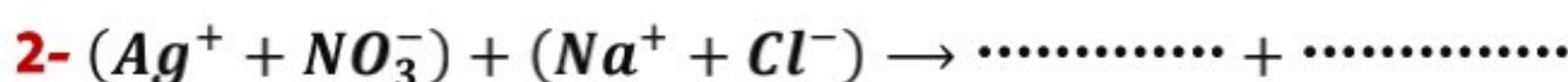
10- اكتب صيغ المركبات التالية:

كلوريد الكالسيوم	7	غاز النشادر	4	يوديد البوتاسيوم	1
فلوريد الباريوم	8	أكسيد الرصاص	5	كريونات الأمونيوم	2
نملات الحديد	9	كبريتات المغنتيوم	6	كبريتيد الفضة	3

11- سُمّ المركبات التالية:

$FeCl_2$	4	MgO	1
$AlPO_4$	5	CH_3COOCu	2
$ZnSO_4$	6	KBr	3

12- أكمل المعادلات التالية ثم وازنها مع ذكر نوع التفاعل،
وذكر لون المحاليل المائية.



13- حل المسائل التالية:

- A . سبيكة نحاس وزنك كتلتها $g = 20$ ، نعاملها بكمية كافية من حمض كلور الماء، فينطلق غاز حجمه بالشرطين النظاميين 2. 24 المطلوب:
- ① اكتب معادلة التفاعل الحاصل بشكل موزون.
 - ② احسب النسبة المئوية لكل من النحاس والزنك بالسبائك.
 - ③ احسب عدد مولات الزنك المتفاعلة.
 - ④ احسب التركيز الغرامي لمحلول الحمضي المتفاعل بفرض أن المستخدم منه $ml = 100$.

B . يتفاعل $g = 4$ من الكالسيوم مع حمض كلور الماء حجمه $ml = 100$ وفق التفاعل:



المطلوب:

- ① احسب كتلة الملح الناتج.
- ② احسب حجم الغاز المنطلق بالشرطين النظاميين.
- ③ احسب عدد مولات الحمض المتفاعل.
- ④ احسب التركيز الغرامي والمولي للحمض.

C . يتفاعل 0.2 mol من الألمنيوم مع كمية كافية من حمض الكبريت، المطلوب:

- ① اكتب معادلة التفاعل الحاصل.
- ② احسب عدد مولات الحمض المتفاعل.
- ③ احسب كتلة الملح الناتج.
- ④ احسب حجم الغاز الناتج.

D. محلول لحمض الكبريت تركيزه $0.1 \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1}$ المطلوب:

① احسب عدد مولات حمض الكبريت في ml 200 من محلوله السابق.

② احسب كتلة حمض الكبريت في ml 200 من محلوله السابق.

③ احسب تركيز محلول الناتج عند إضافة ml 75 من الماء المقطر إلى ml 25 من محلول الحمض السابق.

E. نحل g 4 من هيدروكسيد الصوديوم في الماء المقطر ثم نكمل الحجم إلى ml 100 المطلوب:

① احسب التركيز الغرامي للمحلول السابق.

② احسب التركيز المولى للمحلول السابق.

③ نضيف كمية من الماء المقطر للمحلول السابق بحيث يصبح تركيزه الجديد $0.2 \text{ mol} \cdot \text{l}^{-1}$ ، احسب حجم الماء المضاف.

F. يحترق الميثان بكمية كافية من أكسجين الهواء، لينطلق غاز ثنائي أكسيد الكربون حجمه l 4.22 وفق التفاعل:



① احسب كتلة الميثان المحترق.

② احسب عدد مولات الماء الناتج.

③ احسب حجم O_2 المحترق بالشروطين النظاميين.

$H: 1, O: 16, S: 32, Ca: 40, C: 12, Na: 23, Cl: 35.5, Al: 27$

الوحدة الثانية والثالثة

الكيمياء النووية والعضوية

السؤال الأول: اختار الإجابة الصحيحة:

1- الصيغة العامة للألكانات:

C_nH_{2n+2}	(d)	C_nH_{2n+1}	(c)	C_nH_{2n}	(b)	C_nH_{2n-2}	(a)
---------------	-----	---------------	-----	-------------	-----	---------------	-----

2- الصيغة العامة للألكينات:

C_nH_{2n+2}	(d)	C_nH_{2n+1}	(c)	C_nH_{2n}	(b)	C_nH_{2n-2}	(a)
---------------	-----	---------------	-----	-------------	-----	---------------	-----

3- الصيغة العامة للأكينات:

C_nH_{2n+2}	(d)	C_nH_{2n+1}	(c)	C_nH_{2n}	(b)	C_nH_{2n-2}	(a)
---------------	-----	---------------	-----	-------------	-----	---------------	-----

4- أحد هذه المركبات يعد من المركبات العضوية:

CH_4	(d)	MgO	(c)	$NaCl$	(b)	H_2O	(a)
--------	-----	-------	-----	--------	-----	--------	-----

5- صيغة البوتان:

C_4H_3	(d)	C_4H_6	(c)	C_4H_{10}	(b)	C_4H_8	(a)
----------	-----	----------	-----	-------------	-----	----------	-----

6- C_5H_{10} يسمى:

هكسان	(d)	بتن	(c)	بنتين	(b)	بنتان	(a)
-------	-----	-----	-----	-------	-----	-------	-----

7- C_4H_6 يسمى:

بوتيل	(d)	بتن	(c)	بوتين	(b)	بوتان	(a)
-------	-----	-----	-----	-------	-----	-------	-----

8- المركب الذي يستخدم في إنضاج الثمار:

هكسان	(d)	الأتيلن	(c)	الميتان	(b)	الأستيلين	(a)
-------	-----	---------	-----	---------	-----	-----------	-----

9- أحد هذه المركبات يحتوي رابطة ثلاثة:

ميتان	(d)	بوتين	(c)	هكسين	(b)	الأتيلن	(a)
-------	-----	-------	-----	-------	-----	---------	-----

10- أحد هذه المركبات يحتوي رابطة ثنائية:

بروپن	(d)	بنتين	(c)	بوتان	(b)	هكسين	(a)
-------	-----	-------	-----	-------	-----	-------	-----

11- أحد هذه المركبات جميع روابطه مشتركة أحادية:

هكسان	(d)	بوتين	(c)	أستيلين	(b)	أتيلين	(a)
-------	-----	-------	-----	---------	-----	--------	-----

12- المركب المستخدم في الغاز المنزلي:

بوتان	(c)	هكسان	(b)	البوتين	(a)
ميتان	(d)				

13- العدد الذي يحدد هوية العنصر:

عدد النترونات	(d)	عدد النترونات	(c)	العدد الكتلي	(b)	العدد الذري	(a)
عدد الإلكترونات							

14- النظائر تتشابه بـ:

جميع ماسبق صحيح	(d)	العدد الذري	(c)	عدد الإلكترونات	(b)	عدد البروتونات	(a)

15- النظائر تختلف بـ:

$a + b$	(d)	عدد الإلكترونات	(c)	العدد الكتلي	(b)	عدد النترونات	(a)

16- النظير الذي يستخدم في تحديد عمر الأرض:

$^{237}_{93}U$	(d)	$^{12}_{6}C$	(c)	$^{14}_{6}C$	(b)	$^{235}_{92}U$	(a)

17- النظير المستخدم في تحديد وفاة الكائنات الحية:

$^{237}_{93}U$	(d)	$^{12}_{6}C$	(c)	$^{14}_{6}C$	(b)	$^{235}_{92}U$	(a)

18- جسيم ألفا يطابق:

أمواج كهرطيسية	(d)	بروتون	(c)	نواة ذرة الهيليوم	(b)	إلكترون	(a)

19- جسيم بيتا يطابق:

أمواج كهرطيسية	(d)	بروتون	(c)	نواة ذرة الهيليوم	(b)	إلكترون	(a)

20- ينحرف جسيم بيتا عن وضعه بحقل كهربائي نحو اللبوس:

جميع ما سبق صحيح	(d)	لا ينحرف	(c)	السالب	(b)	الموجب	(a)

السؤال الثاني:

1- اكتب صيغ كل من المركبات التالية:

بوتين	4	هكسان	1
أستلين	5	بنتين	2
بروبين	6	اتيلين	3

2- سم المركبات التالية:

C_3H_8	2	C_2H_8	1
C_6H_{10}	4	C_2H_6	3

3- علل مایلی:

- 1- سهولة تشكيل الكربون للروابط المشتركة.
- 2- المحاليل العضوية ناقل سين للتيار الكهربائي أما المحاليل اللاعضوية ناقل جيد للتيار الكهربائي.
- 3- يعتبر جسيم ألفا أكبر حجماً من جسيم بيتا.
- 4- لا تتأثر أشعة غاما بالحقل الكهربائي.
- 5- جسيم ألفا موجب الشحنة.
- 6- التطوير السريع للكحول.
- 7- الألkanات مركبات هيدروكربونية مشبعة.
- 8- الألkenات مركبات غير مشبعة.

4- قارن بين المركبات العضوية واللاعضوية من حيث: العنصر الرئيسي، سرعة التفاعل، الناقلة الكهربائية ونوعية محلات المستخدمة في درجات الانصهار الغليان.

5- صنف المركبات التالية إلى مشبعة وغير مشبعة: هكسان - بوتين - بنتين - أتيلين - ميتان.

6- قارن بين جسيمات ألفا وجسيمات بيتا وإشعاع غاما من حيث: الطبيعة والشحنة والنفوذية والانحراف في الحقل الكهربائي.

★ قانون حساب شدة القوة الكهرومغناطيسية:

$$F = I \cdot \ell \cdot B$$

. **F**: شدة القوة الكهرومغناطيسية (N).. **I**: شدة التيار الكهربائي (A).. ℓ : طول الجزء الخاضع للحقل المغناطيسي (m).. **B**: شدة الحقل المغناطيسي (T).

$$I = \frac{F}{\ell \cdot B}, \quad \ell = \frac{F}{I \cdot B}, \quad B = \frac{F}{I \cdot \ell}$$

★ قانون العمل:

$$W = F \cdot d$$

. **W**: العمل (J).. **F**: القوة (N).. **d**: المسافة (m).

★ قانون الاستطاعة:

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

. **P**: الاستطاعة (W).. **W**: العمل (J).. **t**: الزمن (s).

★ قانون عزم القوة:

$$\Gamma = d \cdot F$$

. **Γ** : عزم القوة ($m \cdot N$).. **d**: طول ذراع القوة (m).. **F**: شدة القوة (N).

$$d = \frac{\Gamma}{F}, \quad F = \frac{\Gamma}{d}$$

★ قانون عزم المزدوجة:

$$\Gamma = d \cdot F$$

. **Γ** : عزم المزدوجة ($m \cdot N$).. **d**: طول ذراع المزدوجة (m).. **F**: شدة المزدوجة (N).

قوانين ومسائل (فيزياء & كيمياء)

★ قانون حساب شدة الحقل المغناطيسي لتيار مارفي:

(A) سلك مستقيم:

$$B = 2 \times 10^{-7} \frac{I}{d}$$

حيث:

. **B**: شدة الحقل المغناطيسي (T).. **I**: شدة التيار الكهربائي (A).. **d**: بعد النقطة المدروسة عن السلك (m).

(B) ملف دائري:

$$B = 2\pi \times 10^{-7} \frac{NI}{r}$$

. **N**: عدد لفات الملف الدائري (لفة).. **I**: شدة التيار الكهربائي (A).. **r**: نصف قطر الملف الدائري (m).

(C) ملف حلزوني:

$$B = 4\pi \times 10^{-7} \frac{NI}{\ell}$$

. **N**: عدد لفات الملف الدائري (لفة).. **I**: شدة التيار الكهربائي (A).. **ℓ** : طول الوشيعة.

ملاحظات:

(1) لحساب ℓ أو r أو d نستبدل B بالمجهول فيصبح المجهول مكان B و B في المقام.(2) لحساب مجهول في البسط N أو I نضع القانون ذاته ونعرض ثم نعزل.

(3) للتحويل:

$$cm \times 10^{-2} \rightarrow m \\ \div 100$$

★ العلاقة بين الدور والتواتر:

$$T, F = 1 \Rightarrow T = \frac{1}{F}$$

$$F = \frac{1}{T}$$

$$v = \frac{\lambda}{T}$$

$$v = \lambda \cdot f$$

λ : طول الموجة (m).

v : سرعة الموجة ($m \cdot s^{-1}$).

T : الدور (s).

f : الدور (Hz).

قوانين الكيمياء

★ قانون التركيز المولى:

$$C_{mol \cdot l^{-1}} = \frac{n}{V}$$

n : عدد المولات (mol).

V : حجم محلول.

حيث: $n = C_{mol \cdot l^{-1}} \cdot V$

★ قانون التركيز الغرامي:

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

m : كتلة المادة المذابة (g).

V : حجم محلول.

حيث: $m = C_{g \cdot l^{-1}} \cdot V$

★ قانون عدد المولات:

$$n = \frac{m}{M}$$

n : عدد المولات (mol).

M : الكتلة المولية (g $\cdot mol^{-1}$).

حيث: $m = n \cdot M$

★ قانون الطاقة الكامنة الثقالية:

$$E_P = w \cdot h$$

E_P : الطاقة الكامنة الثقالية (J).

w : الثقل (N).

h : الارتفاع (m).

★ قانون الثقل:

$$w = m \cdot g$$

w : الثقل (N).

m : الكتلة (Kg).

g : تسارع الجاذبية الأرضية.

★ قانون الطاقة الحركية:

$$E_K = \frac{1}{2} mv^2$$

E_K : الطاقة الحركية (J).

m : الكتلة (Kg).

v : السرعة ($m \cdot s^{-1}$).

★ قانون الطاقة الكلية:

$$E_t = E_K + E_P$$

E_t : الطاقة الكلية (J).

★ قانون التواتر:

$$f = \frac{n}{t}$$

f : التواتر (Hz) أو (s^{-1}).

n : عدد الهرزات (هزة).

t : الزمن (s).

★ قانون الدور:

$$T = \frac{t}{n}$$

T : الدور (s).

n : عدد الهرزات (هزة).

t : الزمن (s).