

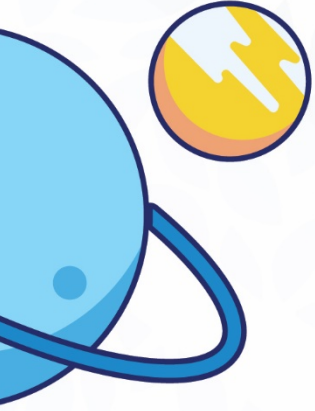
العلوم

8

الصف الثامن

الامتحان النهائي

الفصل الثاني



السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة.

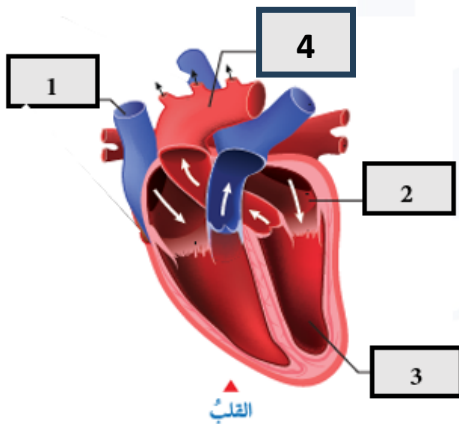
1. يعتقد أن المجال المغناطيسي الأرضي نشأ بفعل..... في باطن الأرض.
أ- حركة الحديد
ب- حركة الصفائح
ج- تكون الصخور
د- تكون المعادن
2. في قطعة الحديد الغير ممغنطة تكون.
أ- اتجاهات المناطق المغناطيسية موزعة بشكل عشوائي.
ب- تشير هذه المناطق باتجاهات مختلفة.
ج- تلغي هذه المجالات المغناطيسية بعضها البعض.
د- جميع ما ذكر صحيح.
3. من خصائص الكتلة الهوائية القطبية البحرية.
أ- دافئة رطبة
ب- باردة رطبة
ج- باردة جافة
د- دافئة رطبة
4. أحد الآتية غير صحيح فيما يخص نواتج انتقال كتلة قطبية قارية باتجاه مناطق مدارية بحرية.
أ- ترتفع درجة حرارة ورطوبة الكتلة القطبية.
ب- تنخفض درجة المنطقة المدارية البحرية.
ج- تتشكل الغيوم وتهطل الأمطار الغزيرة والثلوج والبرد.
د- تشكل حالة استقرار وتكوين الغيوم المتفرقة.
5. هي أجهزة تعمل على تجميع أكبر كمية من الضوء الساقط من الأجرام السماوية باتجاه الأرض بهدف تكبير صورتها.
أ- الاسطرلاب
ب- الصاروخ
ج- المقاريب
د- المجسات



6. من العوامل التي تعتمد عليها الكتلة الهوائية.
- أ- منطقة المصدر.
- ب- المدة الزمنية التي يمكث فيها الهواء.
- ج- المسار الذي تسلكه الكتلة.
- د- جميع ما ذكر.
7. تميل المجموعات (1-2-3) في الجدول الدوري لتكوين أيوناتوهي مواد
- أ- سالبة / لافلزية.
- ب- موجبة / لافلزية.
- ج- موجبة / فلزية.
- د- سالبة / فلزية.
8. المركب الناتج من تفاعل البايكربونات مع الصوديوم (Na_{11}).
- أ- NaHCO ب- $\text{Na}(\text{HCO})_3$ ج- NaHCO_3 د- NaHCO_2
9. أحد المركبات التالية ترتب عناصره بروابط تساهمية.
- أ- NaCl ب- MgF_2 ج- CH_4 د- Al_2O_3
10. المعامل الذي يجعل المعادلة $\text{Na(s)} + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow \text{NaCl(s)}$ متوازنة هو
- أ- 1 ب- 2 ج- 3 د- 4



السؤال الثاني: أدرس الشكل المجاور ثم اجب عما يلي:



1- سم الأجزاء المشار إليها بالأرقام.

.....-1

.....-2

.....-3

.....-4

2- وضح التكامل بين الجهاز الدوراني والتنفسي؟

3- قارن بين الشريان والوريد؟

الشريان..

الوريد..

السؤال الثالث : من خلال للجدول الدوري الآتي اجب عما يلي.

IA										IIA																				IIIA										IVA										VA										VIA										VIIA										VIII																																																																																																			
1 H 1.0079																														5 B 10.811										6 C 12.011										7 N 14.007										8 O 15.999										9 F 18.998										10 Ne 20.180																																																																																																			
3 Li 6.941										4 Be 9.0122																																																																																																																																																																									
11 Na 22.990										12 Mg 24.305										IIIB										IVB										VB										VIB										VIIB										— VIIIB —										IB										IIB										13 Al 26.982										14 Si 28.086										15 P 30.974										16 S 32.065										17 Cl 35.453										18 Ar 39.948																													
19 K 39.098										20 Ca 40.078										21 Sc 44.956										22 Ti 47.867										23 V 50.942										24 Cr 51.996										25 Mn 54.938										26 Fe 55.845										27 Co 58.933										28 Ni 58.693										29 Cu 63.546										30 Zn 65.39										31 Ga 69.723										32 Ge 72.64										33 As 74.922										34 Se 78.96										35 Br 79.904										36 Kr 83.80									
37 Rb 85.468										38 Sr 87.62										39 Y 88.906										40 Zr 91.224										41 Nb 92.906										42 Mo 95.94										43 Tc 98.906										44 Ru 101.07										45 Rh 102.91										46 Pd 106.42										47 Ag 107.87										48 Cd 112.41										49 In 114.82										50 Sn 118.71										51 Sb 121.76										52 Te 127.6										53 I 126.90										54 Xe 131.29									



أ- اكتب الصيغ الكيميائية للمركبات الآتية.

	نترات الصوديوم
	كبريتات المغنيسيوم
	هيدروكسيد البوتاسيوم

ب- وضح كيف تتم الرابطة التساهمية في جزيء الكلور (Cl_2) وكلوريد المغنيسيوم ($MgCl_2$) ؟

ج- اكتب المعادلة اللفظية والرمزية (موزونة) لكل من التفاعلات الآتية.

1- تفاعل المغنيسيوم مع غاز الكلور لتكوين كلوريد المغنيسيوم .

التفاعل اللفظي
التفاعل الرمزي



2- تفاعل الحديد مع الأكسجين لتكوين أكسيد الحديد (Fe^{+3}) ؟

التفاعل اللفظي
التفاعل الرمزي

السؤال الرابع: من خلال دراستك لعلم المغناطيسية أجب عما يلي.

أ- ماذا يحدث لمغناطيس يعلق تعليق حراً؟

.....

.....

.....

ب- اذكر اثنتين خطوط المجال المغناطيسي.

- 1-
- 2-
- 3-
- 4-



ج- أدرس الشكل المجاور ومن ثم أجب عما يليه.

1. لماذا انجذبت مشابك الورق الى المسمار؟

.....

.....

.....



2. ماذا سوف يحدث إذا تم فتح الدارة الكهربائية؟

.....

.....

د- من خلال دراستك للمغناطيس الكهربائي أدرس الشكلين المجاورين ومن ثم أجب عما يلي



1. سمِّ الشكلين السابقين؟

.....

2. كيف يمكن التحكم في قوة الغناطيس الكهربائي؟

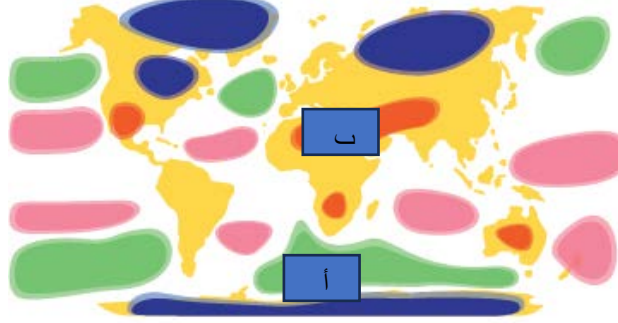
.....

3. قارن بين تحويلات الطاقة في كل من الشكلين؟

.....

.....

السؤال الخامس: ادرس الشكل المجاور ومن ثم أجب عما يلي



1. حدد على الرسم مثالا على كل من كتلة هوائية قطبية قارية - مدارية بحرية ؟

2. اذا اتجهت الكتلة (أ) الى المنطقة (ب) هي التغيرات التي سوف تطرأ عليها ؟

3. ما العوامل التي تعتمد عليها خصائص الكتل الهوائية ؟

منصة أساس التعليمية

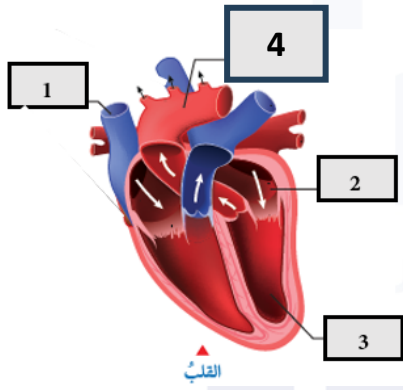


الاجابات

السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة.

10	9	8	7	6	5	4	3	2	1
ب	ج	ب	ج	د	ج	د	ب	د	أ

السؤال الثاني: أدرس الشكل المجاور ثم اجب عما يلي:



أ- سم الأجزاء المشار إليها بالأرقام.

1- الوريد 2- اذين 3- بطين 4- شريان

ب- وضح التكامل بين الجهاز الدوراني والتنفسي؟

تتم عملية تبادل الغازات بين الدم والحويصلات الهوائية من خلال الانتشار البسيط جهاز التنفسي يوفر الاكسجين لجهاز الدوران

ج- قارن بين الشريان والوريد ؟

الشريان تنقل الدم بعيدا عن القلب / الوريد ينقل الدم باتجاه القلب

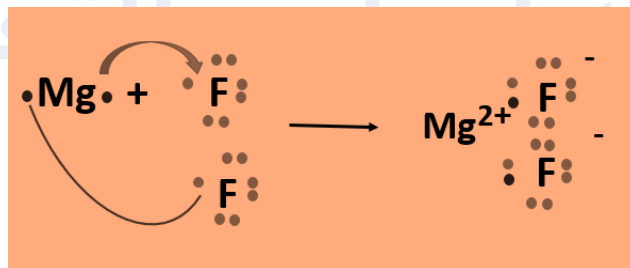
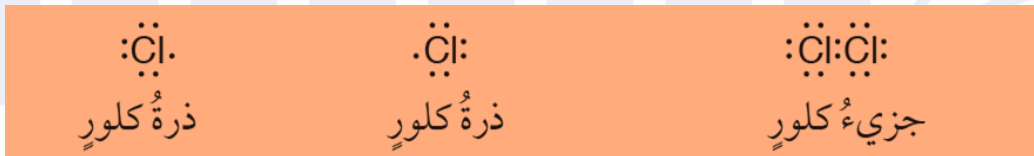


السؤال الثالث: من خلال للجدول الدوري الآتي اجب عما يلي.

أ- اكتب الصيغ الكيميائية للمركبات الآتية.

NaNO3	نترات الصوديوم
MgSO4	كبريتات المغنيسيوم
KOH	هيدروكسيد البوتاسيوم

ب- وضح كيف تتم الرابطة التساهمية في جزيء الكلور (Cl_2) وكلوريد المغنيسيوم (MgF_2) ؟



ج- اكتب المعادلة اللفظية والرمزية (موزونة) لكل من التفاعلات الآتية.

1- تفاعل المغنيسيوم مع غاز الكلور لتكوين كلوريد المغنيسيوم .

التفاعل اللفظي المغنيسيوم الصلب + غاز الكلور ← كلوريد المغنيسيوم الصلب



2- تفاعل الحديد مع الأكسجين لتكوين أكسيد الحديد (Fe^{+3}) ؟

المعادلة اللفظية الأكسجين + الحديد ← أكسيد الحديد



السؤال الرابع: من خلال دراستك لعلم المغناطيسية أجب عما يلي.

أ- ماذا يحدث لمغناطيس يعلق تعليق حراً؟

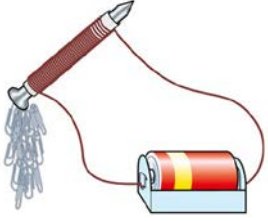
يدور، ثم يستقر بحيث يشير أحد طرفيه إلى اتجاه الشمال الجغرافي، هذا الطرف يُسمى القطب الشمالي، ويُرمز إليه بالرمز N أما الطرف الثاني فيشير إلى اتجاه الجنوب الجغرافي، ويُسمى القطب الجنوبي، ويُرمز إليه بالرمز S

ب- اذكر اثنتين خطوط المجال المغناطيسي.

1. تبدأ خطوط المجال المغناطيسي دائماً من القطب الشمالي وتنتهي عند القطب الجنوبي خارج المغناطيس.

2. يكون اتجاه خطوط المجال المغناطيسي من القطب الجنوبي إلى القطب الشمالي داخل المغناطيس نفسه.





ج- أدرس الشكل المجاور ومن ثم أجب عما يليه .
1- لماذا انجذبت مشابك الورق الى المسمار؟

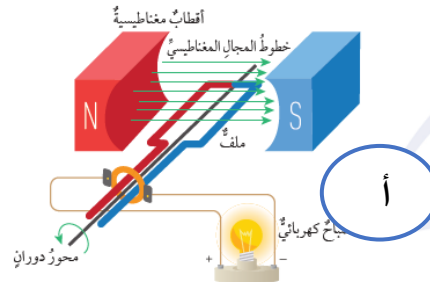
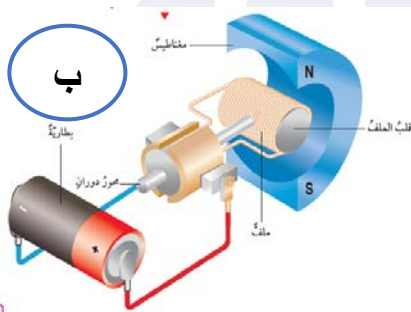
عند إغلاق الدارة يمر في الموصل تيار كهربائي؛ فيتولد حوله مجال مغناطيسي،
بدليل انحراف إبرة البوصلة

2- ماذا سوف يحدث إذا تم فتح الدارة الكهربائية؟

1- عند مرور تيار كهربائي في موصل يتولد حوله مجال مغناطيسي، فإذا كان الموصل ملفوفًا
على قضيب من الحديد فإن المجال المغناطيسي يمتد قضيب الحديد فيصبح مغناطيسًا

2- ينقطع التيار الكهربائي فيتلاشى المجال المغناطيسي ويتوقف المغناطيس عن العمل و
سوف تسقط مشابك الورق عن المسمار

من خلال دراستك للمغناطيس الكهربائي أدرس الشكلين المجاورين ومن ثم أجب عما يلي



أ- سم الشكلين السابقين؟

أ - مولد كهربائي

ب- محرك كهربائي

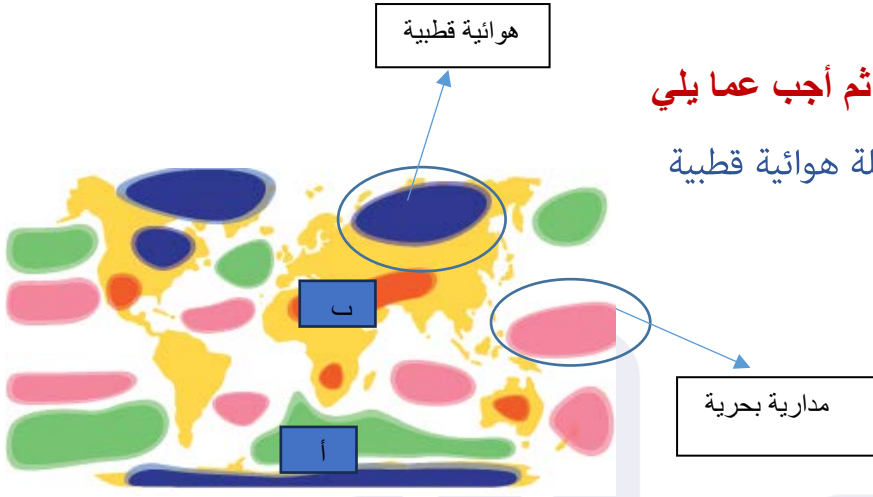
ب- كيف يمكن التحكم في قوة المغناطيس الكهربائي؟

ب- مقدار التيار الكهربائي

أ- عدد اللفات

ج- قارن بين تحويلات الطاقة في كل من الشكّين؟ المولد الكهربائي :
يتحم تحويل الطاقة الحركية الى كهربائية

المحرك الكهربائي : تحويل الطاقة الكهربائية الى حركية



السؤال الخامس: ادرس الشكل المجاور ومن ثم أجب عما يلي

1. حدد على الرسم مثالا على كل من كتلة هوائية قطبية
قارية - مدارية بحرية) ؟

1- اذا اتجهت الكتلة (أ) الى المنطقة (ب) هي التغيرات التي سوف تطرأ عليها ؟
تتميز بارتفاع درجة الحرارة وانخفاض رطوبتها

منصة أساس التعليمية

2- ما العوامل التي تعتمد عليها خصائص الكتل الهوائية ؟
منطقة المصدر ومدة مكوثها والمسار التي تسلكه

انتهت الامتحان



أساس

منصة أساس التعليمية

فيديوهات شرح المادة

بشكل كامل على
منصة أساس



06 222 9990

0799 797 880

