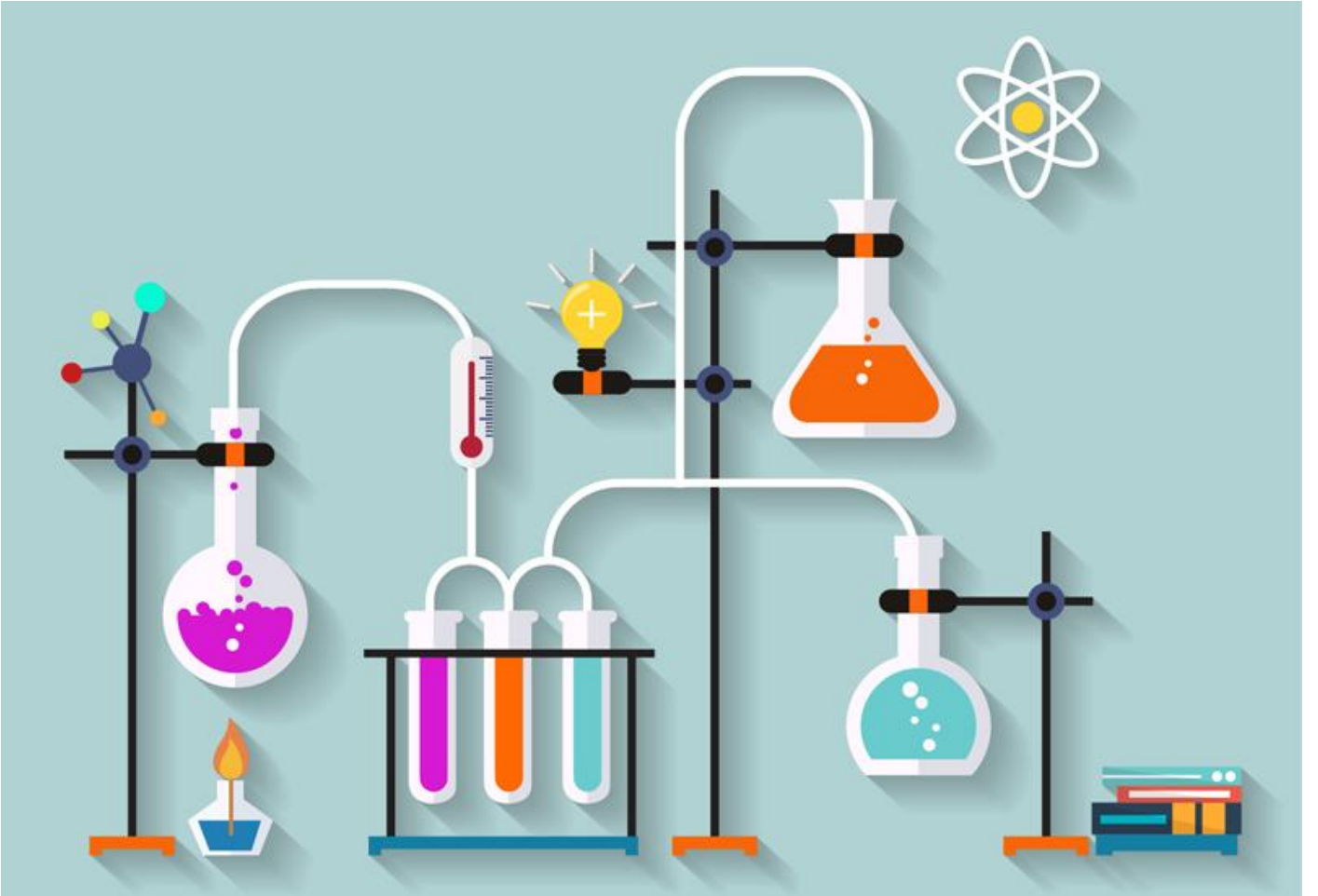


مراجعة مادة العلوم للصف السادس الابتدائي للفصل الدراسي الثالث

(أسئلة وأجوبة)

إعداد المعلم / عبدالله محمد القحطاني



١- الخصائص الفيزيائية للمادة

١ - مقدار كتلة المادة في الجسم:

<u>الكتلة</u>	الوزن	الحجم
---------------	-------	-------

٢ - قياس مقدار جذب الأرض للجسم:

الحجم	الكتلة	<u>الوزن</u>
-------	--------	--------------

٣ - الحيز الذي يشغله الجسم يسمى:

الوزن	<u>الحجم</u>	الكتلة
-------	--------------	--------

٤ - لها شكل محدد وتشغل حيزاً محدداً هي المادة:

<u>الصلبة</u>	السائلة	الغازية
---------------	---------	---------

٥ - ليس لها شكل محدد وتأخذ شكل الحيز الذي توضع فيه:

الصلبة	الجامدة	<u>السائلة</u>
--------	---------	----------------

٦ - ليس لها شكل محدد وتشغل أي حيز توضع فيه وتنتشر جزيئاتها في كل اتجاه:

السائلة	<u>الغازية</u>	الصلبة
---------	----------------	--------

٧ - حركة دقائق المادة محدودة جداً وتهتز في مكانها هي في الحالة:

<u>الصلبة</u>	الغازية	السائلة
---------------	---------	---------

٨ - جزيئاتها في حركة مستمرة وتنتشر في كل اتجاه هي المادة:

السائلة	<u>الغازية</u>	الصلبة
---------	----------------	--------

٩ - الماء عندما يتجمد يصبح:

<u>أقل كثافة</u>	أكثر كثافة	لا تتغير كثافته
------------------	------------	-----------------

١٠ - هي الحالة الأقل تماسكاً وكثافةً بين حالات المادة:

الصلبة	السائلة	<u>الغازية</u>
--------	---------	----------------

١١ - هي قياس مقدار الكتلة في حجم معين:

الوزن	<u>الكثافة</u>	الحجم
-------	----------------	-------

١٢ - وحدة قياس الكتلة:

<u>جم/سم^٣</u>	جم	سم
--------------------------	----	----

١٣ - كثافة الماء ١ جم/سم^٣ وكثافة الفولاذ ٧,٨ جم/سم^٣ إذا رمينا قطعة من الفولاذ في الماء فإنها:

تدوب	<u>تغوص</u>	تطفو
------	-------------	------

١٤ - تطفو بالونات الهيليوم في الهواء لأن:

كثافة الهيليوم = كثافة الماء	كثافة الهيليوم أكبر من كثافة الماء	<u>كثافة الهيليوم أقل من كثافة الماء</u>
------------------------------	------------------------------------	--

١٥ - صفات يمكن ملاحظتها دون أن تغير في طبيعة المادة وتميز المواد بعضها عن بعض هي:

<u>الخصائص الفيزيائية</u>	الخصائص الكيميائية	خصائص المواد
---------------------------	--------------------	--------------

١٦ - أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة:

القساوة	<u>القابلية للاشتعال</u>	درجة الغليان
---------	--------------------------	--------------

١٧ - ما الخاصية التي تحدد إمكانية انغمار جسم صلب في سائل؟

اللون	الكتلة	<u>الكثافة</u>
-------	--------	----------------

٢- الماء والمخاليط

١٨ - مادتان مختلفتان أو أكثر تختلطان مع بعضهما مع احتفاظ كل مادة بخواصها الأصلية هي:

المركب	العنصر	<u>المخلوط</u>
١٩ - مخلوط مكون من أجزاء ينفصل بعضها عن بعض مع مرور الوقت إذا ترك المخلوط ساكناً هو:		
المتجانس	<u>المعلق</u>	الغروي
٢٠ - مخلوط تكون فيه دقائق مادة مشتتة أو منتشرة خلال مادة أخرى مسببة منع مرور الضوء من خلاله هو:		
<u>الغروي</u>	الساكن	المعلق
٢١ - الرمل والماء مثال على المخلوط:		
المتجانس	الغروي	<u>المعلق</u>
٢٢ - الدم مثال على المخلوط:		
المعلق	<u>الغروي</u>	المتجانس
٢٣ - مخلوط من مادة تذوب في مادة أخرى ، وتكون خصائص جميع أجزاءه متشابهة :		
<u>المحلول</u>	الغروي	المعلق
٢٤ - يتكون المحلول من :		
مذيب فقط	مذاب فقط	<u>المذيب والمذاب</u>
٢٥ - مخلوط مكون من فلز أو أكثر ممزوج مع مواد صلبة أخرى :		
السلطة	<u>السبيكة</u>	الملح والماء
٢٦ - تسمى أكبر كمية من المذاب يمكن إذابتها في كمية معينة من المحلول:		
المذيب	المذاب	<u>الذائبية</u>
٢٧ - من العوامل التي تؤثر في ذائبية بعض في محلول:		
<u>تفتيت دقائق المذاب إلى دقائق أصغر</u>	ترك المحلول دون تحريك	تبريد المحلول
٢٨ - يمكن فصل مخلوط برادة الحديد والرمل باستخدام:		
التبخير	<u>المغناطيسية</u>	الطفو
٢٩ - يمكن فصل المواد المختلفة الحجم عن بعضها باستخدام:		
الطفو	التقطير	<u>المنخل</u>
٣٠ - عملية تفصل فيها مكونات مخلوط بالتبخير والتكاثف هي:		
<u>التقطير</u>	النخل	الترشيح
٣١ - مخلوط الملح والماء هو:		
مخلوط غير متجانس	سبيكة	<u>مخلوط متجانس</u>

٣-التغيرات الكيميائية

٣٢ – قوة تجعل الذرات تترابط مع بعضها البعض:

التغير الكيميائي	الرابطة الكيميائية	الخصائص الكيميائية
------------------	--------------------	--------------------

٣٣ – تغير ينتج عنه مواد جديدة لها خصائص كيميائية تختلف عن خصائص المواد الأصلية:

تغير فيزيائي	تغير حالة المادة	تغير كيميائي
--------------	------------------	--------------

٣٤ – من العلامات التي قد تدل على حدوث التغير الكيميائي:

تصاعد الغازات	تغير في الشكل	التبخر
---------------	---------------	--------

٣٥ – من أمثلة التغير الكيميائي:

قطع الخشب	تجمد الماء	هضم الطعام
-----------	------------	------------

٣٦ – المواد الموجودة قبل حدوث التغير الكيميائي تسمى:

المواد المتغيرة	المواد المتفاعلة	المواد الأولية
-----------------	------------------	----------------

٣٧ – المواد التي تنتج عن التغير الكيميائي تسمى:

المواد الناتجة	المواد النهائية	المواد المتكونة
----------------	-----------------	-----------------

٣٨ – تستعمل الحروف والأرقام للدلالة على كميات المواد المتفاعلة والمواد الناتجة التي يعبر عنها التفاعل الكيميائي

المعادلة العلمية	المعادلة الفيزيائية	المعادلة الكيميائية
------------------	---------------------	---------------------

٣٩ – في المعادلة الكيميائية الذي يظهر جهة ذيل السهم هي:

المواد المتفاعلة	المواد الناتجة	الطاقة
------------------	----------------	--------

٤٠ – المادة لا تفنى ولا تستحدث خلال التفاعل الكيميائي وإنما تتحول من شكل إلى آخر هو:

قانون حفظ الطاقة	قانون حفظ الكتلة	قانون التفاعل
------------------	------------------	---------------

٤١ – عندما يتحد عنصران أو مركبان لإنتاج مركب جديد يحدث:

تفاعل التحلل	تفاعل الإحلال	تفاعل الاتحاد
--------------	---------------	---------------

٤٢ – عندما تتفكك مركبات معقدة إلى مواد أبسط منها يحدث:

تفاعل التحلل	تفاعل الاتحاد	تفاعل الإحلال
--------------	---------------	---------------

٤٣ – عندما تتبادل العناصر أو الجزيئات أماكنها ويتكون مركب جديد يحدث:

تفاعل الاتحاد	تفاعل الإحلال	تفاعل التحلل
---------------	---------------	--------------

٤٤ – يسبب زيادة سرعة التفاعل الكيميائي:

خفض درجة الحرارة	تقليل الضغط والتركيز	زيادة درجة الحرارة
------------------	----------------------	--------------------

٤٥ – تفاعل يطلق طاقة ويستمر في إطلاق الطاقة من لحظة بدء التفاعل حتى يتوقف يسمى:

طارد للطاقة	ماص للطاقة	جاذب للطاقة
-------------	------------	-------------

٤٦ – تفاعل يحتاج إلى مصدر طاقة مستمر ليستمر التفاعل يسمى:

منتج للطاقة	ماص للطاقة	طارد للطاقة
-------------	------------	-------------

٤٧ – من أمثلة التفاعلات الماصة للحرارة:

احتراق الخشب	عملية البناء الضوئي	هضم الطعام
--------------	---------------------	------------

٤٨ – أي مما يلي ليس تغيراً كيميائياً:

احتراق الخشب	فساد البيض وتصبح رائحته كريهة	اختلاط السكر بالماء
--------------	-------------------------------	---------------------

٤٩ – مثال على تفاعل التحلل:

تكون ثاني أكسيد الكربون والماء من حمض الكربونيك	تجمد الماء وتكوين الجليد	تفاعل الحديد والأكسجين لتكوين أكسيد الحديد
---	--------------------------	--

٤- الخصائص الكيميائية

٥٠ - تصف طريقة تفاعل المادة مع مواد أخرى هي:

الخاصية الفيزيائية	الخاصية الكيميائية	الخاصية العلمية
٥١ - تقع في العمود الأول من يسار الجدول الدوري وهي عناصر لينة وتكون المركبات بسهولة بتفاعلها مع مواد أخرى ولا توجد منفردة في الطبيعة هي:		
فلزات انتقالية	فلزات قلوية	فلزات قلوية أرضية
٥٢ - تشكل مجموعة كبيرة من العناصر تقع في وسط الجدول الدوري ومعظمها قاسية وهي لامعة وتتفاعل ببطء مع المواد الأخرى هي:		
الفلزات القلوية الأرضية	اللافلزات	الفلزات الانتقالية
٥٣ - تشترك في خصائصها مع الفلزات واللافلزات وهي شبه موصلة للكهرباء وتدخل في صناعة رقائق الحاسوب والدوائر الكهربائية هي:		
أشباه الفلزات	الفلزات	اللافلزات
٥٤ - لها خصائص عكس خصائص الفلزات ويوجد معظمها عند درجة حرارة الغرفة في صورة غازات أو مواد صلبة هشّة سهلة الانكسار ومعظمها لا توصل الحرارة والكهرباء هي:		
الفلزات	أشباه الفلزات	اللافلزات
٥٥ - عناصر من اللافلزات لا تتفاعل مع العناصر الأخرى في الظروف الطبيعية تسمى:		
الهالوجينات	الغازات النبيلة	أشباه الفلزات
٥٦ - مواد حارقة عند لمسها وتتفاعل مع الفلزات مكونة غاز الهيدروجين وتحول ورقة تباع الشمس الزرقاء إلى حمراء هي:		
الأحماض	القواعد	الكواشف
٥٧ - طعمها مر وملسها صابوني وهي تحول ورقة تباع الشمس الحمراء إلى زرقاء هي:		
الكواشف	الأحماض	القواعد
٥٨ - مواد يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة ومنها تباع الشمس وعصير الكرنب الأحمر هي:		
المواد الحمضية	الكواشف	المواد القاعدية
٥٩ - تستعمل في إنتاج البلاستيك والأنسجة ومن أمثلتها : الكبريتيك والنيتريك :		
الأحماض	القواعد	الكواشف
٦٠ - إذا كان طعم العصير حمضياً ، فماذا أتوقع أن تكون قيمة الرقم الهيدروجيني في العصير:		
أكبر من ٧	٧	أقل من ٧
٦١ - مركب ناتج عن تفاعل حمض وقاعدة :		
الستريك	الملح	هيدروكسيد الصوديوم
٦٢ - أين تقع المواد المتعادلة مثل الماء المقطر على مقياس الرقم الهيدروجيني ؟		
٧	صفر	١٤

٥- الحركة

٦٣ – المكان الذي يوجد فيه الجسم ويمثل حركة الجسم :

الموقع	المكان	الحركة
--------	--------	--------

٦٤ – تغير في موقع الجسم بمرور الزمن :

الموقع	الحركة	المكان
--------	--------	--------

٦٥ – مجموعة أجسام تمكني من قياس الحركة و تحديد الموقع بالنسبة إليها مثل : غرفة الصف والأجسام التي فيها:

الإطار المرجعي	السرعة	الاتجاه
----------------	--------	---------

٦٦ – مقدار التغير في موقع الجسم (المسافة) مقسوماً على الزمن: المسافة/الزمن

الحركة	الموقع	السرعة
--------	--------	--------

٦٧ – تقيس سرعة الجسم واتجاه حركته :

السرعة	السرعة المتجهة	الحركة
--------	----------------	--------

٦٨ – تبعد المدينة المنورة عن الرياض ٨٠٠ كم ما لسرعة اللازمة للوصول من المدينة إلى الرياض خلال ٥ ساعات:

١٦٠ كم/س	١٢٠ كم/س	٨٠ كم/س
----------	----------	---------

٦٩ – هو التغير في سرعة الجسم أو اتجاه حركته أو كليهما في وحدة الزمن هو:

السرعة	الحركة	التسارع
--------	--------	---------

٧٠ – تنطلق سيارة من السكون وتكسب كل ثانية واحدة سرعة مقدارها ٥ متر. كم تبلغ سرعتها بعد مرور ٤ ثوان ؟

١٠ م/ث	٢٠ م/ث	٣٠ م/ث
--------	--------	--------

٧١ – وحدة السرعة هي:

م/ث	كم	م
-----	----	---

٧٢ – ماذا تحدد السرعة المتجهة ؟

السرعة والكتلة	السرعة والحجم	السرعة والاتجاه
----------------	---------------	-----------------

٦- القوى والحركة

٧٣ – أي عملية دفع أو سحب يؤثر بها جسم في جسم آخر هي:

الاتجاه	<u>القوة</u>	الحركة
---------	--------------	--------

٧٤ – وحدة قياس القوة هي :

النيوتن	الكيلوجرام	المتر
---------	------------	-------

٧٥ – أستطيع أن أجعل الطائرة ترتفع بسرعة أكبر في الهواء عندما :

أزيد من كتلتها	أزيد من مقاومتها للهواء	أزيد من قوة دفعها
----------------	-------------------------	-------------------

٧٦ – قوة تعيق حركة الأجسام وتنشأ بين سطحي حسمين متلامسين في أثناء حركة أحدهما بالنسبة إلى الآخر:

الجاذبية	<u>الاحتكاك</u>	المسافة
----------	-----------------	---------

٧٧ – أستطيع زيادة قوة الاحتكاك بين طارات السيارة وطريق مغطى بالثلج وذلك عن طريق:

تخفيف وزن السيارة	<u>تركيب سلاسل معدنية حول الإطارات</u>	استعمال مكابح السيارة
-------------------	--	-----------------------

٧٨ – قوى تؤثر في الجسم دون أن تغير من حركته تسمى:

<u>القوى المتزنة</u>	القوى غير المتزنة	قوى السحب
----------------------	-------------------	-----------

٧٩ – عندما تغير القوى المؤثرة في الجسم من حركته تسمى :

قوى متزنة	<u>قوى غير متزنة</u>	قوى متساوية
-----------	----------------------	-------------

٨٠ – الجسم الساكن يبقى ساكن والمتحرك يبقى متحرك بنفس السرعة والاتجاه في خط مستقيم ما لم تؤثر فيه قوة غير متزنة:

قانون نيوتن الثالث	قانون نيوتن الثاني	<u>قانون نيوتن الأول</u>
--------------------	--------------------	--------------------------

٨١ – إذا أثرت قوة غير متزنة في جسم فإنها تكسبه تسارعاً في اتجاهها ويزداد بزيادة القوة غير المتزنة
ق = ك x ت :

<u>قانون نيوتن الثاني</u>	قانون نيوتن الأول	قانون نيوتن الثالث
---------------------------	-------------------	--------------------

٨٢ – يمكن زيادة تسارع سيارة سباق :

زيادة مقاومة الهواء	<u>تقليل الاحتكاك</u>	زيادة كتلة السيارة
---------------------	-----------------------	--------------------

٨٣ – لكل قوة فعل قوة رد فعل مساوية لها في المقدار ومعاكسة لها في الاتجاه :

قانون نيوتن الأول	قانون نيوتن الثاني	<u>قانون نيوتن الثالث</u>
-------------------	--------------------	---------------------------

٨٤ – يمكن ملاحظة أثر قانون نيوتن الثالث عند:

سفر المركبة في الفضاء	<u>الجلوس على الكرسي</u>	دفع العربة
-----------------------	--------------------------	------------

٨٥ – إذا زاد مقدار قوة غير متزنة تؤثر في جسم فإن الجسم:

يتسارع أكثر	يتسارع أقل	يبقى ساكناً
-------------	------------	-------------

٨٦ – وحدة قياس القوة هي:

م/ث	الجرام	<u>نيوتن</u>
-----	--------	--------------

٧-الكهرباء

٨٧ – هي حركة الإلكترونات :

التأريض	<u>الكهرباء</u>	المقاومة
---------	-----------------	----------

٨٨ – تراكم جسيمات مشحونة على سطوح الأجسام :

<u>الكهرباء الساكنة</u>	الدائرة الكهربائية	المقاومة الكهربائية
-------------------------	--------------------	---------------------

٨٩ – يكون الجسم متعادلاً كهربائياً إذا كان :

عدد الإلكترونات أكثر	عدد البروتونات أكثر	<u>عدد الإلكترونات = عدد البروتونات</u>
----------------------	---------------------	---

٩٠ – إذا قرب جسمان مختلفا الشحنة الكهربائية من بعضهما فإنهما :

يبتعدان عن بعض بسبب التنافر بين الشحنات	<u>يلتصقان معاً بسبب التجاذب بين الشحنات</u>	لا يحدث شيء
---	--	-------------

٩١ – يسمى سريان الكهرباء في موصل:

<u>التيار الكهربائي</u>	المقاومة الكهربائية	الأسلاك الكهربائية
-------------------------	---------------------	--------------------

٩٢ – يمر التيار الكهربائي في مسار مغلق من الموصلات يسمى :

مصدر الجهد	المفتاح الكهربائي	<u>الدائرة الكهربائية</u>
------------	-------------------	---------------------------

٩٣ – لا تنتقل الكهرباء بالطريقة نفسها في كل جزء من أجزاء الدائرة الكهربائية فهناك أجزاء من الدائرة الكهربائية تقاوم مرور الإلكترونات فيها تسمى :

البطارية الكهربائية	<u>المقاومة الكهربائية</u>	الدائرة الكهربائية
---------------------	----------------------------	--------------------

٩٤ – يتغير شكل الطاقة في المصباح اليدوي من طاقة كيميائية إلى طاقة :

<u>كهربائية ثم ضوئية وحرارية</u>	حرارية ثم حركية	ضوئية ثم كهربائية
----------------------------------	-----------------	-------------------

٩٥ – تشبه المقاومة الكهربائية الاحتكاك في أن كلاهما:

يزيد من الحركة	يُكسب طاقة	<u>يبطئ الحركة</u>
----------------	------------	--------------------

٩٦ – في دائرة كهربائية متصلة على التوالي في كل مرة نضيف فيها مصباحاً فإن سطوع المصابيح الكهربائية المضيئة:

يزيد	<u>يقل</u>	لا يتأثر
------	------------	----------

٩٧ – يسري التيار الكهربائي في الدائرة الموصولة على التوالي في:

<u>مسار واحد</u>	مسارين	عدة مسارات
------------------	--------	------------

٩٨ – تختلف الدائرة الموصولة على التوازي عن الدائرة الموصولة على التوالي في أن التيار الكهربائي :

يسري في مسار واحد	<u>يسري في أكثر من مسار واحد</u>	لا يسري خلالها
-------------------	----------------------------------	----------------

٩٩ – ما الذي يحمي المنازل من التيار الكهربائي الكبير ؟

المقابس	المقاومات	<u>القواطع الكهربائية</u>
---------	-----------	---------------------------

٨-المغناطيسية

١٠٠ – جسم له القدرة على جذب جسم آخر له خصائص مغناطيسية :

المغناطيس	الحديد	النحاس
-----------	--------	--------

١٠١ – عند رش برادة الحديد فوق مغناطيس فإنها تشكل خطوطاً تمثل اتجاهات القوى المغناطيسية وهي تعبر عن :

المجال المغناطيسي	المجال الكهربائي	أقطاب المغناطيس
-------------------	------------------	-----------------

١٠٢ – تشبه الكرة الأرضية القضيب المغناطيسي في:

الشكل	لهما أقطاب جغرافية	لهما أقطاب مغناطيسية
-------	--------------------	----------------------

١٠٣ – دائرة كهربائية تكون مجالاً مغناطيسياً وعندما يتوقف سريان التيار الكهربائي يتلاشى هذا المجال المغناطيسي هي :

المغناطيس الدائم	المغناطيس الكهربائي	المجال المغناطيسي
------------------	---------------------	-------------------

١٠٤ – يختلف المغناطيس الكهربائي عن المغناطيس الدائم في :

يمكن فتحه وإغلاقه وتغيير قوته	يجذب المغناط	له قطبان شمالي وجنوبي
-------------------------------	--------------	-----------------------

١٠٥ – أداة تنتج تياراً كهربائياً من خلال دوران ملف فلزي بين قطبي مغناطيس :

المغناطيس الكهربائي	المحرك الكهربائي	المولد الكهربائي
---------------------	------------------	------------------

١٠٦ – يعني رفع جسم باستخدام قوى التنافر المغناطيسية دون الملامسة :

الرفع الكهربائي	الرفع المغناطيسي	الرفع الهوائي
-----------------	------------------	---------------

١٠٧ – يختلف الرفع المغناطيسي عن الطفو في أنه:

عملية صناعية	قوة رفع	عملية طبيعية
--------------	---------	--------------

١٠٨ – أي مما يلي يعمل على زيادة قوة المغناطيس الكهربائي ؟

زيادة المقاومة	تقليل عدد الحلقات	زيادة التيار الكهربائي
----------------	-------------------	------------------------

١٠٩ – يحدث تحول في الطاقة في المحرك الكهربائي من :

إشعاعية إلى كهربائية	كهربائية إلى حركية	حرارية إلى ميكانيكية
----------------------	--------------------	----------------------

١١٠ – عند مرور التيار الكهربائي في شريط المصباح فإن الطاقة الكهربائية تتحول إلى :

طاقة ضوئية وحرارية	كهرباء ساخنة	طاقة شمسية
--------------------	--------------	------------

تمت وصلى الله وسلم على نبينا محمد

مع تمنياتي للجميع بالتوفيق