# امتحان الصف العـاشر
## للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م
## الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

- المادة: العلوم
- زمن الإجابة: ساعتان ونصف
- عدد صفحات اسئلة الامتحان: ( ٨ ).
- الإجابة في الورقة نفسها.

| | | | |
|---|---|---|---|
| اسم الطالب | | | |
| المدرسة | | الصف | |

| السؤال | الدرجة بالأرقام (بالأحمر) | | الدرجة بالحروف (بالأحمر) | (التوقيع بالاسم) | |
|---|---|---|---|---|---|
| | آحاد | عشرات | | المصحح (بالأحمر) | المدقق (بالأخضر) |
| ١ | | | | | |
| ٢ | | | | | |
| ٣ | | | | | |
| ٤ | | | | | |
| ٥ | | | | | |
| المجموع | | | | جمعه (بالأحمر) | مراجعة الجمع والتشطيب (بالأزرق) |
| المجموع الكلي | ٦٠ | | | | |

**امتحان الصف العـاشر**
**للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م**
**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**
**المـــــادة:العلوم**

**تنبيهات:**

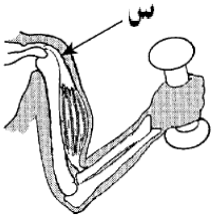
- وضح خطوات الحل عند الاجابة على الاسئلة المقالية .
- استعن بالمعلومات الاتية عند الحاجة اليها :(عدد افوجادرو=$6.02 \times 10^{23}$)
- استعن بالجدول الدوري عند الحاجة اليه .

---

**أجب عن جميع الأسئلة الآتية**

**السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة لكل مفردة من المفردات(١-١٢) الآتية:**

**١- أي من العبارات الآتية تصف النسيج المشار إليه بالحرف (س) في الشكل المقابل :**




أ) رباط يثبت العظام مع بعضها البعض . ب) عضلة توفر الحركة للذراع السفلي

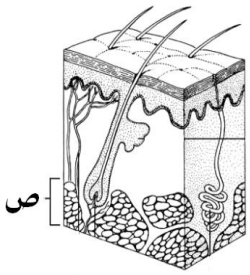
ج) وتر يربط العضلة بالعظم . د) نسيج غضروفي يربط العظام .

**٢- جميع ما يلي من وظائف العظام ما عدا :**

أ) الحماية ب) تكوين خلايا الدم

ج) التخزين د ) الدفاع عن الجسم

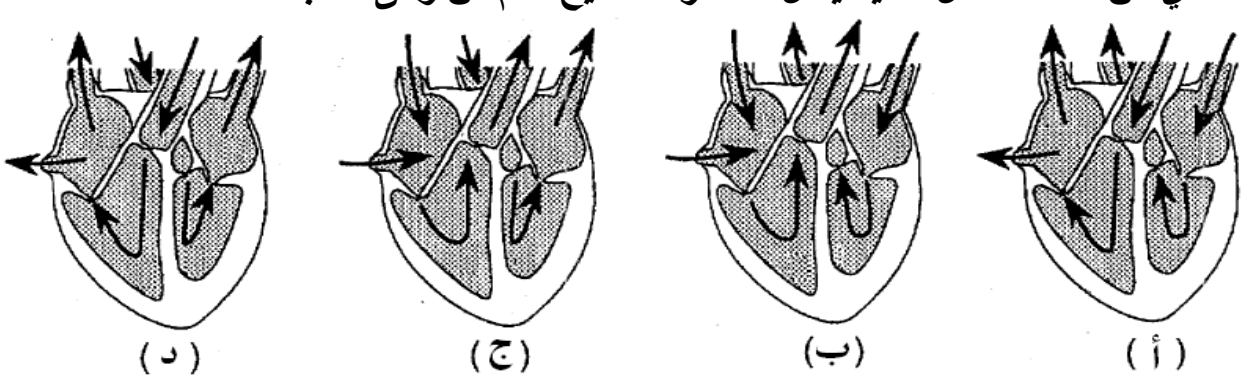
**٣- الشكل المقابل يمثل نسيج الجلد ، التركيب المشار إليه بالحرف (ص) هو:**




أ) طبقة دهنية ب) الأدمة

ج) البشرة د) أوعية دموية

**٤ - أي من هذه الأشكال الآتية يمثل المسار الصحيح للدم من والى القلب ؟**




**يتبع/٢**

**تابع امتحان الصف العـاشر**
**للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م**
**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**
**المـــــادة: العلوم**

**٥- مريم طالبة في الصف العاشر، قامت باستخدام كواشف مختلفة لاختبار عينة من طعام مهضوم هضما جزئيا وحصلت على النتائج كما هي موضحة في الجدول :**

| الكواشف | النتائج |
|---|---|
| ورقة PH | لا يوجد تغير في اللون |
| محلول بندكت | تغير اللون مع التسخين |
| محلول لوغل | تغير اللون |
| صبغة سودان | لا يوجد تغير |

**بناءً على نتائج هذا الاختبار ، فإن عينة الطعام المهضوم تحتوي على :-**

أ) كربوهيدرات ب) أحماض أمينية ج) دهون د) بروتينات

**٦-<u>لا تنتج</u> مواد جديدة عند اضافة محلول ($KI$ )الى محلول :**

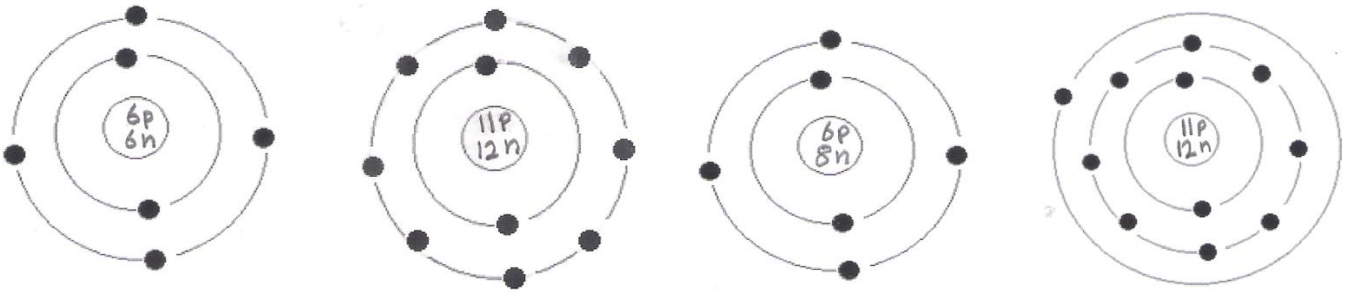
أ) $NaCl$ ب) $AgNO_3$ ج) $KNO_3$ د) $Na_2SO_4$

**٧ - كتلة ذرة الهيليوم مقارنة بكتلة ذرة الهيدروجين تساوي :**

أ) مثليها ب) اربعة امثال

ج) ستة امثال د) سبعة امثال

**٨- الأشكال الآتية تمثل ذرات و أيونات لبعض العناصر ( p بروتونات ، n نيوترونات):**




D C B A

**الشكلان اللذان يمثلان نظيري عنصر هما :**

أ) A,C ب) B,D ج) B,C د) D,A

يتبع /٣

**تابع امتحان الصف العـاشر**

**للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م**

**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**

**المـــــادة: العلوم**

**٩- العنصر الذي لا يتحول الى أيون هو :**

أ) النيون ب) الليثيوم ج) الخارصين د) الفلور

**١٠- العنصر X يقع في المجموعة السابعة بينما العنصر الفلزي Y يقع في المجموعة الاولى ، البديل الذي يصف طريقة تفاعلهما لتكوين المركب هو :**

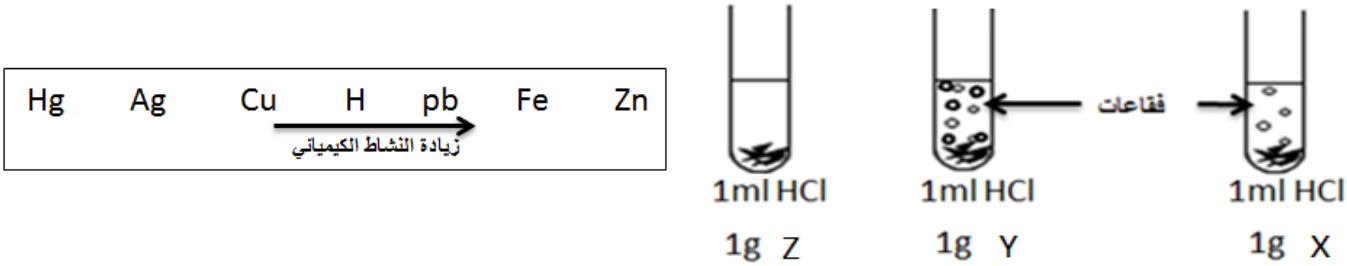
| البديل | العنصر X | العنصر Y | نوع الرابطة |
|---|---|---|---|
| أ | يكتسب الكترون | يفقد الكترون | ايونية |
| ب | يفقد الكترون | يكتسب الكترون | ايونية |
| ج | يشارك بإلكترون | يشارك بإلكترون | تساهمية |
| د | يشارك بإلكترون | يكتسب الكترون | تساهمية |

**١١- في المعادلة الآتية** $(Y)Ba(OH)_2 + 2H_3PO_4 \rightarrow Ba_3(PO_4)_2 + (X)H_2O$

**البديل الصحيح الذي يحقق قانون حفظ الكتلة هو :**

| البدائل | $X$ | $Y$ |
|---|---|---|
| أ | 3 | 6 |
| ب | 6 | 3 |
| ج | 1 | 2 |
| د | 2 | 1 |

**١٢- اجرى طلاب الصف العاشر تجربة لمقارنة النشاط الكيميائي لثلاثة عناصر مختلفة كما بالشكل الآتي**




**بناءً على نتيجة التجربة ، و بالاستعانة بسلسلة النشاط الكيميائي فإن العناصر (X، Y، Z) هي :**

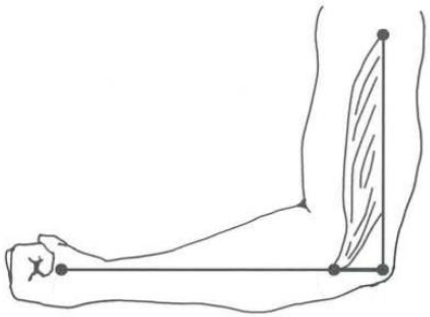
| البدائل | X | Y | Z |
|---|---|---|---|
| أ | الفضة | النحاس | الرصاص |
| ب | النحاس | الزئبق | الخارصين |
| ج | الرصاص | الخارصين | الفضة |
| د | النحاس | الفضة | الحديد |

٢٤

**يتبع/٤**

**تابع امتحان الصف العـاشر**
**للعام الدراسي ١٤٣٨/١٤٣٧هـ - ٢٠١٧/٢٠١٦م**
**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**
**المـــــادة: العلوم**

**السؤال الثاني :**



**أ- الشكل المقابل يوضح جزء من جسم الإنسان :**
**١-** حدد على الشكل كلا من **:**
( القوة – المقاومة – نقطة الارتكاز )

٢- ما نوع العضلة في الشكل ؟

.....

**ب – أصيب أحمد في ركبته أثناء مباراة لكرة القدم ، حيث تم نقله للمستشفى وأجريت له نوعين من الأشعة س ، ص كما هي موضحة في الشكل المقابل .**

١- حدّد نوع الأشعة في كلا من :-

س : .....

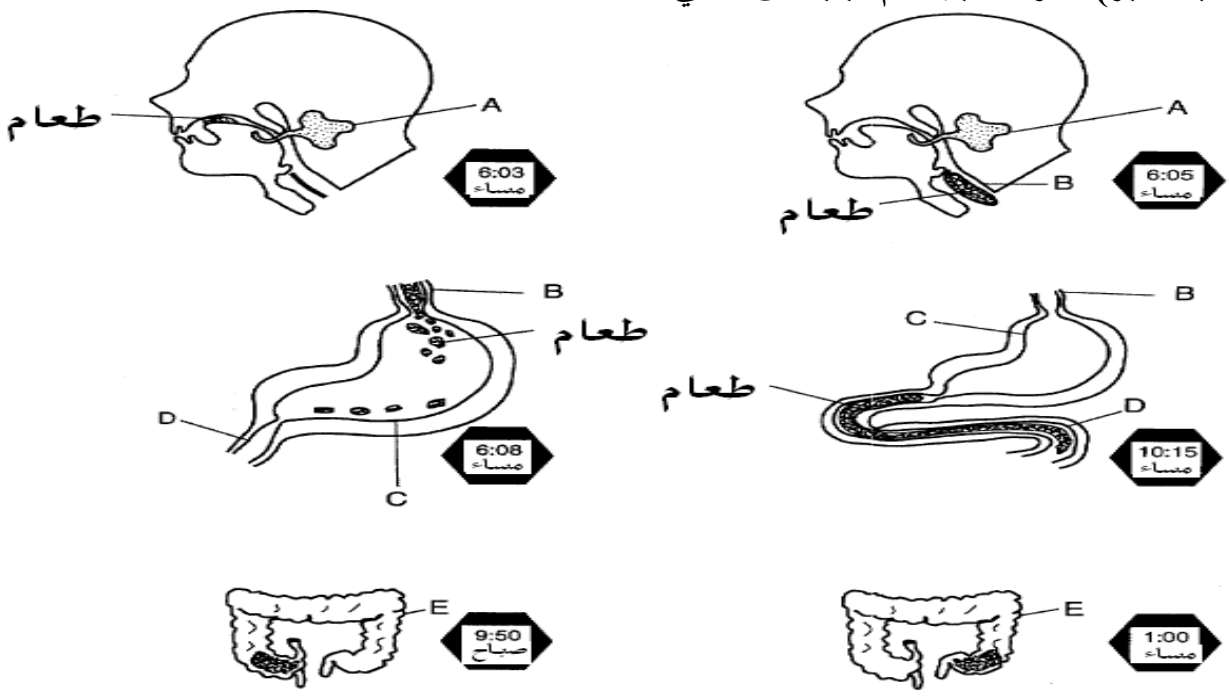
ص : .....

٢- أي من هذين النوعين يستخدم لتصوير الأنسجة اللينة والصلبة على حد سواء ؟

.....

.....

**ج- الشكل في الأسفل يوضح المسار والفترة الزمنية لعملية هضم (برجر) تتكون من ( لحم بقر- كاتشب- خبز) .ادرسه جيدا ثم أجب عن الآتي :**




يتبع/٥

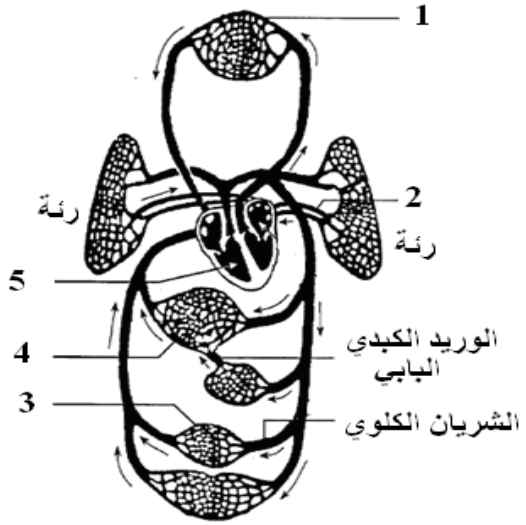
**تابع امتحان الصف العـاشر**
**للعام الدراسي ١٤٣٨/١٤٣٧هـ - ٢٠١٧/٢٠١٦م**
**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**
**المـــــادة: العلوم**

١- تبدأ عملية هضم الخبز بعد إفراز إنزيم الأمليز من الجزء المشار إليه بالحرف .....
٢- الساعة التي تبدأ فيها عملية إفراز العصارات الهاضمة القادمة من الصفراء والبنكرياس هي :
.....
٣- التدخين وتناول المشروبات الكحولية يؤثران على التركيب ( C ) مما يترتب على ذلك إحداث جرح أو تمزق فيه .
أ- ما اسم هذا المرض ؟
.....
ب- كيف يتم تشخيصه ؟
.....
.....
ج - ما نوع العضلات في التركيب ( D ) ؟
.....

---

**السؤال الثالث :**

**أ- الشكل المقابل يمثل الدورة الدموية عند الإنسان .**




١- المنطقة التي يخرج منها الدم ذو التركيز المنخفض لليوريا يشار إليها بالرقم .....

٢- التركيب الذي يحتوي على تركيز عالي للأكسجين في الدم يشار إليه بالرقم .....

٣ - من الأمراض التي تصيب الجهاز الدوري مرض تصلب الشرايين ومرض فقر الدم .
أكمل الجدول الآتي بكتابة أسباب هذه الأمراض :

| المرض | أسباب المرض |
|---|---|
| أ- تصلب الشرايين | ..... ..... ..... |
| ب- فقر الدم | ..... ..... ..... |

**يتبع/٦**

**تابع امتحان الصف العـاشر**

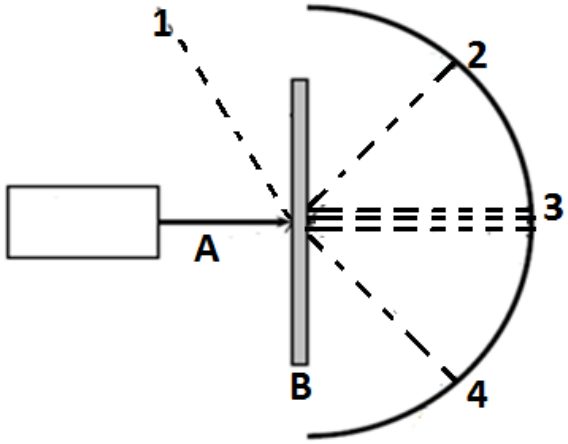
**للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م**

**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**

**المـــــادة: العلوم**

ب-

**١- الشكل المقابل يوضح تجربة رذرفورد، ادرسه ثم اجب عن الاسئلة التي يليه :**




أ- اكتب اسماء الاجزاء المشار اليها بالرموز الآتية:

A.....

B .....

ب- حدد رقم الشعاع الذي يوضح الحالات الآتية:

١- اصطدام الأشعة A بجسم موجب ثقيل .....

٢- أن معظم حجم الذرة فراغ .....

**٢-علل : العدد الذري في ذرة الهيدروجين يساوي العدد الكتلي ؟**

.....

ج-

**١- ثلاثة عناصر أ، ب، ج أعدادها الذرية على الترتيب (1، 7 ،17).**

أ- ماذا يمثل العدد الذري ؟

.....

ب- ما نوع الرابطة الناتجة من اتحاد ( أ، ج)؟

.....

ج- كم عدد الإلكترونات التي يمتلكها العنصر (ب) في مداره الأخير؟

.....

**٢- سم المركبات التالية:**

$ZnSO_4$ .....

$Mg(OH)_2$ .....

١٢

يتبع/٧

**تابع امتحان الصف العـاشر**

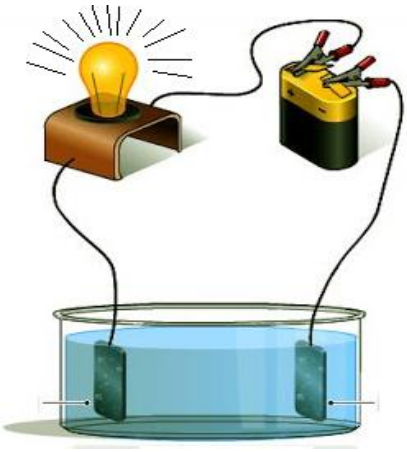
**للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م**

**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**

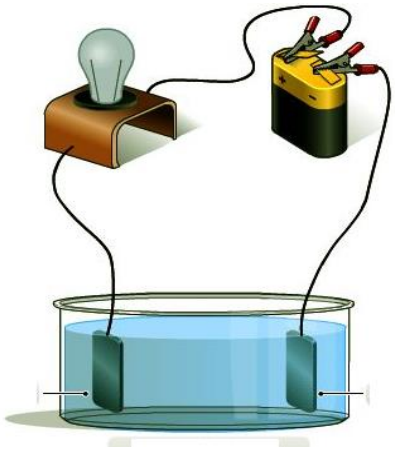
**المـــــادة: العلوم**

السؤال الرابع:

**أ- تمت اذابة نفس عدد المولات من مركبين هما ($C_6H_{12}O_6$ ) و ($KCl$) في كأسين يحتويان على حجم متساوي من الماء المقطر. ثم تم توصيل الدائرتين الكهربائيتين كما بالشكل الآتي :**



A



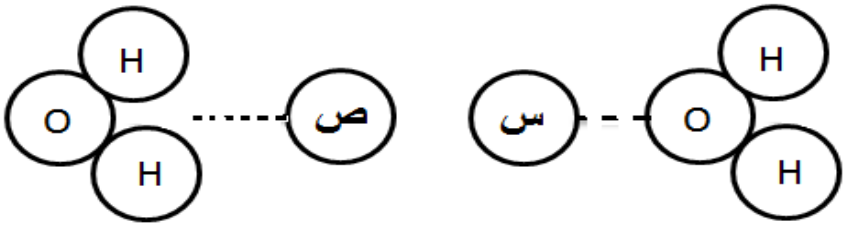
B

١- المركبان اللذان وضعا في الكأسين هما :

A.....

B.....

٢- الشكل الآتي يوضح ذوبان مركب$KCl$ في الماء




- اكتب رموز الايونات التي تمثلها الحروف الآتية:

س : .....

ص: .....

٣- اكتب التوزيع الالكتروني لذرة الكلور ؟

.....

**يتبع/٨**

**تابع امتحان الصف العـاشر**
**للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م**
**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**
**المـــــادة: العلوم**

**ب- ادرس التفاعلات الآتية ثم اجب عن الاسئلة التي تليها :**

$$\boxed{CO_2} + 2Mg \xrightarrow{1} 2MgO + \boxed{X}$$

$$+$$

$$H_2O$$

$$\downarrow 2$$

$$\boxed{Y}$$

١- اكتب الصيغة الكيميائية للرموز المجهولة في التفاعلات الكيميائية؟

X..... Y.....

٢- ما نوع التفاعل رقم (٢) ؟

.....

٣- فسر العبارة التالية " تحقق المعادلة رقم (١) قانون حفظ الكتلة" ؟

.....

**ج- كربونات الصوديوم ($Na_2CO_3$) مركب كيميائي يستخدم في الصناعة .**

١- أحسب كتلة (0.25) مول من ($Na_2CO_3$)؟

.....
.....
.....

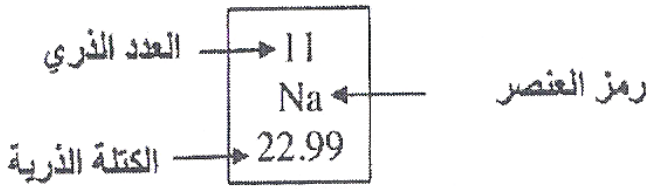
٢- كم عدد جزيئات ($Na_2CO_3$) الموجودة في (132g) منه ؟

.....
.....
.....
.....
.....

١٢

**انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح.**

# الجدول الدوري للعناصر




| | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| 1<br>H<br>1.00 | | | | | | | | | | | | | | | | | 2<br>He<br>4.00 |
| 3<br>Li<br>6.941 | 4<br>Be<br>9.012 | | | | | | | | | | | 5<br>B<br>10.81 | 6<br>C<br>12.00 | 7<br>N<br>14.00 | 8<br>O<br>16.00 | 9<br>F<br>19.00 | 10<br>Ne<br>20.18 |
| 11<br>Na<br>22.99 | 12<br>Mg<br>24.31 | | | | | | | | | | | 13<br>Al<br>26.98 | 14<br>Si<br>28.09 | 15<br>P<br>30.97 | 16<br>S<br>32.07 | 17<br>Cl<br>35.45 | 18<br>Ar<br>40.00 |
| 19<br>K<br>39.10 | 20<br>Ca<br>40.08 | 21<br>Sc<br>44.96 | 22<br>Ti<br>47.88 | 23<br>V<br>50.94 | 24<br>Cr<br>52.00 | 25<br>Mn<br>54.94 | 26<br>Fe<br>55.85 | 27<br>Co<br>58.93 | 28<br>Ni<br>58.69 | 29<br>Cu<br>63.55 | 30<br>Zn<br>65.38 | 31<br>Ga<br>69.72 | 32<br>Ge<br>72.59 | 33<br>As<br>74.92 | 34<br>Se<br>78.96 | 35<br>Br<br>79.90 | 36<br>Kr<br>83.80 |
| 37<br>Rb<br>85.47 | 38<br>Sr<br>87.62 | 39<br>Y<br>88.91 | 40<br>Zr<br>91.22 | 41<br>Nb<br>92.91 | 42<br>Mo<br>95.94 | 43<br>Tc<br>(98) | 44<br>Ru<br>101.1 | 45<br>Rh<br>102.9 | 46<br>Pd<br>106.4 | 47<br>Ag<br>107.9 | 48<br>Cd<br>112.4 | 49<br>In<br>114.8 | 50<br>Sn<br>118.7 | 51<br>Sb<br>121.8 | 52<br>Te<br>127.6 | 53<br>I<br>126.9 | 54<br>Xe<br>131.3 |
| 55<br>Cs<br>132.9 | 56<br>Ba<br>137.3 | 57<br>La*<br>138.9 | 72<br>Hf<br>178.5 | 73<br>Ta<br>180.9 | 74<br>W<br>183.9 | 75<br>Re<br>186.2 | 76<br>Os<br>190.2 | 77<br>Ir<br>192.2 | 78<br>Pt<br>195.1 | 79<br>Au<br>197.0 | 80<br>Hg<br>200.6 | 81<br>Tl<br>204.4 | 82<br>Pb<br>207.2 | 83<br>Bi<br>209.0 | 84<br>Po<br>(209) | 85<br>At<br>(210) | 86<br>Rn<br>(222) |
| 87<br>Fr<br>(223) | 88<br>Ra<br>226 | 89<br>Ac†<br>(227) | | | | | | | | | | | | | | | |

| | | | | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| سلسلة اللانثانيدات | 58<br>Ce<br>140.1 | 59<br>Pr<br>140.9 | 60<br>Nd<br>144.2 | 61<br>Pm<br>(145) | 62<br>Sm<br>150.4 | 63<br>Eu<br>152.0 | 64<br>Gd<br>157.3 | 65<br>Tb<br>158.9 | 66<br>Dy<br>162.5 | 67<br>Ho<br>164.9 | 68<br>Er<br>167.3 | 69<br>Tm<br>168.9 | 70<br>Yb<br>173.0 | 71<br>Lu<br>175.0 |
| سلسلة اللاكتينيدات | 90<br>Th<br>232.0 | 91<br>Pa<br>(231) | 92<br>U<br>238.0 | 93<br>Np<br>(237) | 94<br>Pu<br>(244) | 95<br>Am<br>(243) | 96<br>Cm<br>(247) | 97<br>Bk<br>(247) | 98<br>Cf<br>(251) | 99<br>Es<br>(252) | 83<br>Fm<br>(257) | 101<br>Md<br>(258) | 102<br>No<br>(259) | 103<br>Lr<br>(260) |

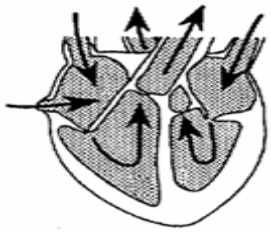
سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

# نموذج إجابة امتحان الصف العــاشر
## للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م
## الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

**المـــــادة:** العلوم **الدرجة الكلية:** ( ٦٠)درجة
**تنبيـــــه: نموذج الإجابة في (٧) صفحات**

**أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:-**

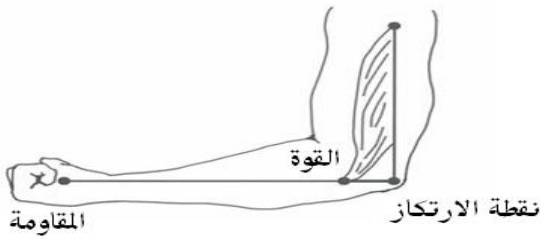
**إجابة السؤال الأول** **الدرجة :(٢٤ ) درجة**

| المفردة | البديل الصحيح | الإجابة | الدرجة | الصفحة | المخرج التعليمي |
|---|---|---|---|---|---|
| ١ | ج | وتر يربط العضلة بالعظم | ٢ | ٢٧ | ١,١٠,٢ أ |
| ٢ | د | الدفاع عن الجسم | ٢ | ٢٠ | ١,١٠,٢ أ |
| ٣ | أ | طبقة دهنية | ٢ | ٣٢ | ١,١٠,٢ ب |
| ٤ | ب |  | ٢ | ٦٦ | ١,١٠,٢ ز |
| ٥ | أ | كربوهيدرات | ٢ | الكراس العملي | م ٢,١٠,١٢ أ |
| ٦ | ج | $KNO_3$ | ٢ | ١٣٣-١٣٤ | ٣،١٠،٣ ز |
| ٧ | ب | اربعة امثال | ٢ | ٩٧ | ١،١٠،٣ب |
| ٨ | ب | B،D | ٢ | ٩٧ | ١،١٠،٣ب |
| ٩ | أ | النيون | ٢ | ١١٠ | ٢،١٠،٣ب |
| ١٠ | أ | يكتسب الكترون –يفقد الكترون – ايونية | ٢ | ١١٢-١١٤ | ٢،١٠،٣ب |
| ١١ | ب | 3و6 | ٢ | ١٣٦ | ٣،١٠،٣ط |
| ١٢ | ج | الرصاص – الخارصين – الفضة | ٢ | ١٤٣ | ٣،١٠،٣ز |
| **المجموع** | | | **٢٤** | | |

**يتبع/٢**

**تابع نموذج إجابة امتحان الصف العــاشر**
**للعام الدراسي ١٤٣٨/١٤٣٧هـ - ٢٠١٧/٢٠١٦م**
**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**
**المـــــادة: العلوم**

**ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-**

| **إجابة السؤال الثاني** | **الدرجة الكلية :( ١٢ ) درجة** | | | | |
|---|---|---|---|---|---|
| الجزئية | المفردة | الإجابة الصحيحة | الدرجة | الصفحة | المخرج التعليمي |
| أ | ١ |  | +١<br>١+١ | ٢١ | م ١,١٠,٩ ج |
| | ٢ | هيكلية | ١ | ٢٨ | ١,١٠,٢ أ |
| ب | ١ | س : أشعة الرنين المغناطيسي<br>ص : أشعة X أو الأشعة السينية أو أشعة رونتجن | ١<br>١ | ٢٢ | م ١,١٠,١١ أ |
| | ٢ | أشعة الرنين المغناطيسي أوالشكل س | ١ | ٢٤ | |

**يتبع/٣**

**تابع نموذج إجابة امتحان الصف العــاشر**
**للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م**
**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**
**المـــــــادة: العلوم**

**تابع ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-**

| **تابع إجابة السؤال الثاني** | | **الدرجة الكلية :( ١٢) درجة** | | | |
|---|---|---|---|---|---|
| الجزئية | المفردة | | الإجابة الصحيحة | الدرجة | الصفحة | المخرج التعليمي |
| ج | ١ | | A | ١ | ٤٨ | ١,١٠,٢ هـ |
| | ٢ | | 10:15مساء أو<br>العاشرة والربع مساء | ١ | ٥٠ | ١,١٠,٢ د |
| | ٣ | أ | القرحة الهضمية أو التقرح | ١ | ٥١ | م ٢,١٠,١٢ أ |
| | | ب | - الفحص السريري للمريض<br>- بواسطة المنظار | ١ | ٥٢ | |
| | | ج | عضلات ملساء | ١ | ٢٦ | م ١,١٠,٩ أ |

**يتبع/٤**

**تابع نموذج إجابة امتحان الصف العــاشر**
**للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م**
**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**
**المـــــادة: العلوم**

**تابع ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-**

**إجابة السؤال الثالث** **الدرجة الكلية :( ١٢ ) درجة**

| الجزئية | المفردة | الإجابة الصحيحة | الدرجة | الصفحة | المخرج التعليمي |
|---|---|---|---|---|---|
| أ | ١ | رقم 3 | ١ | ٧٢ | ١,١٠,٢ ط |
| | ٢ | التركيب رقم 2 | ١ | ٦٦ | ١,١٠,٢ ز |
| | ٣ | المرض: أ- أسباب المرض: - نتيجة تراكم الدهون على جدران الأوعية الدموية . | ١,٥ | ٨٢ | ٢,١٠,٢ و |
| | | المرض: ب- أسباب المرض: - نتيجة لنقص الهيموجلوبين في كريات الدم الحمراء أو نقص الحديد في الجسم . | ١,٥ | | |
| ب | ١ | أ- A شعاع الفا<br>B صفيحة رقيقة من الذهب<br>ب- ١-1<br>٢- 3 | ٠,٥<br>٠,٥<br>٠,٥<br>٠,٥ | ٩٥ | م١٠،١٠،١د<br>١،١٠،٣ب |
| | ٢ | لان ذرة الهيدروجين لا تحتوي على نيوترونات و بالتالي العدد الكتلي = عدد البروتونات | ١ | ٩٧ | ١،١٠،٣ب |

**يتبع/٥**

**(٥)**

**تابع نموذج إجابة امتحان الصف العــاشر**

**للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م**

**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**

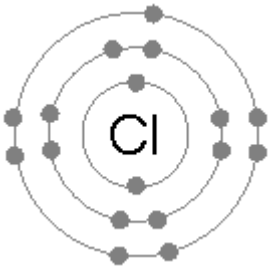
**المـــــــادة: العلوم**

| **تابع إجابة السؤال الثالث** | | **الدرجة الكلية :( ١٢ ) درجة** | | | |
|---|---|---|---|---|---|
| الجزئية | المفردة | الإجابة الصحيحة | الدرجة | الصفحة | المخرج التعليمي |
| ج | ١ | أ- عدد الالكترونات او عدد البروتونات<br>ب- رابطة تساهمية<br>ج- ٥ | ١<br>١<br>١ | ٩٧<br>١١٨<br>١٠٩ | ١،١٠،٣ب<br>٢،١٠،٣ب<br>٢،١٠،١٠ ب |
| | ٢ | - كبريتات الزنك أو كبريتات الخارصين<br>- هيدروكسيد المغنيسيوم | ٠,٥<br>٠,٥ | ١١٤ | ٢،١٠،٣ج |

**يتبع/٦**

**تابع نموذج إجابة امتحان الصف العــاشر**
**للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م**
**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**
**المـــــادة:العلوم**

**إجابة السؤال الرابع** **الدرجة الكلية :( ١٢ ) درجة**

| الجزئية | المفردة | الإجابة الصحيحة | الدرجة | الصفحة | المخرج التعليمي |
|---|---|---|---|---|---|
| أ | ١ | A : كلوريد البوتاسيوم او $KCl$<br>B : السكر او $C_6H_{12}O_6$ | ١<br>١ | ١١٦ | ٣،١٠،٢ب |
| | ٢ | س : $K^+$<br>ص : $Cl^-$<br>(اذا كتب الطالب رمز العنصر بدلاً من الايون لا يمنح درجة السؤال ) | ٠,٥<br>٠,٥ | ١٢٣ | م ١١،١٠،١ج |
| | ٣ |  <br><br>أو 2,8,7 | ١ | ١٠٨ | م١٠،١٠،٢ب |
| ب | ١ | ١- $(H_2CO_3)$ :Y – (C) : X<br>٢- تفاعل تكوين(اتحاد)<br>٣- " كتل المواد المتفاعلة يجب ان تساوي كتل المواد الناتجة "<br>او "اعداد الذرات على طرفي المعادلة متساوي " | ١+١<br>١<br>١ | ١١٦<br>١٢٣<br>١٠٨ | ٣،١٠،٣ز<br>٣،١٠،٣ط<br>م٩،١٠،١ز |

**يتبع/٧**

**تابع نموذج إجابة امتحان الصف العــاشر**
**للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م**
**الدور الأول - الفصل الدراسي الأول**
**المـــــــادة: العلوم**

**تابع ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-**

**تابع إجابة السؤال الرابع** **الدرجة الكلية :( ١٢ ) درجة**

| الجزئية | المفردة | الإجابة الصحيحة | الدرجة | الصفحة | المخرج التعليمي |
|---|---|---|---|---|---|
| ج | ١ | الكتلة المولية = $(16 \times 3) + 12 + (22.99 \times 2)$ =105.98g/mol<br>كتلة (0.25)مول = $0.25 \times 105.98$<br>= 26.5 g | ١<br>١ | ١٤٧ | ٣،١٠،٣ح |
| | ٢ | عدد المولات= $\frac{132}{105.98}$ =1.25 mol<br>عدد الجزيئات = $1.25 \times 6.022 \times 10^{23}$<br>$=7.53 \times 10^{23}$ جزيء | ١<br>١ | ١٤٨ | ٣،١٠،٣ح |

**نـهاية نموذج الإجابة**