تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/om

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر اضغط هنا

https://almanahj.com/om/10

* للحصول على جميع أوراق الصف العاشر في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

https://almanahj.com/om/10science

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف العاشر في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

'.https://almanahj.com/om.'/10science1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف العاشر اضغط هنا

'.https://almanahj.com/om.'/grade10

للتحدث إلى بوت المناهج العمانية على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot

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

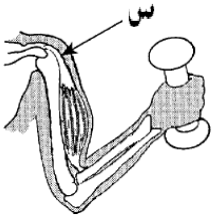
تنبيهات:

- وضح خطوات الحل عند الاجابة على الاسئلة المقالية .
- استعن بالمعلومات الاتية عند الحاجة اليها :(عدد افوجادرو=6.02×10^{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

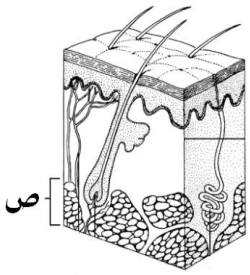
ج) وتر يربط العضلة بالعظم . د) نسيج غضروفي يربط العظام .

٢- جميع ما يلي من وظائف العظام ما عدا :

أ) الحماية ب) تكوين خلايا الدم

ج) التخزين د) الدفاع عن الجسم

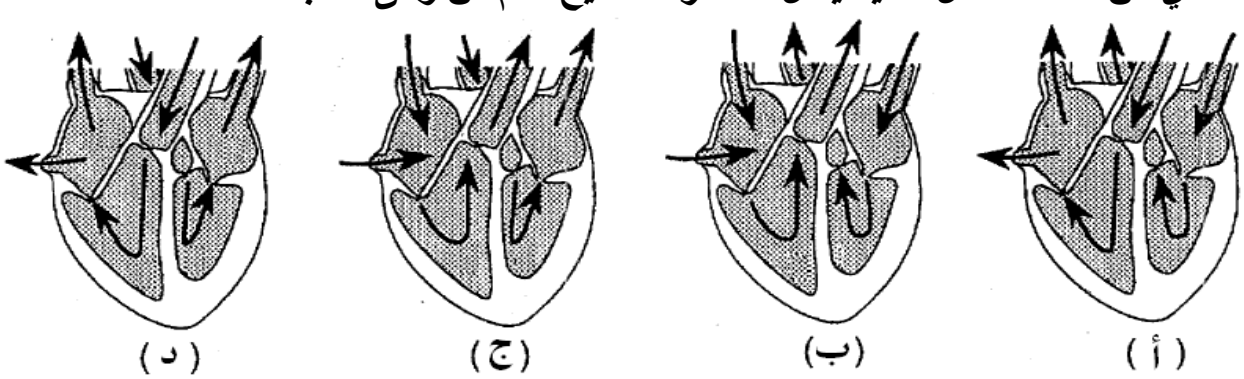
٣- الشكل المقابل يمثل نسيج الجلد ، التركيب المشار إليه بالحرف (ص) هو:



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 :

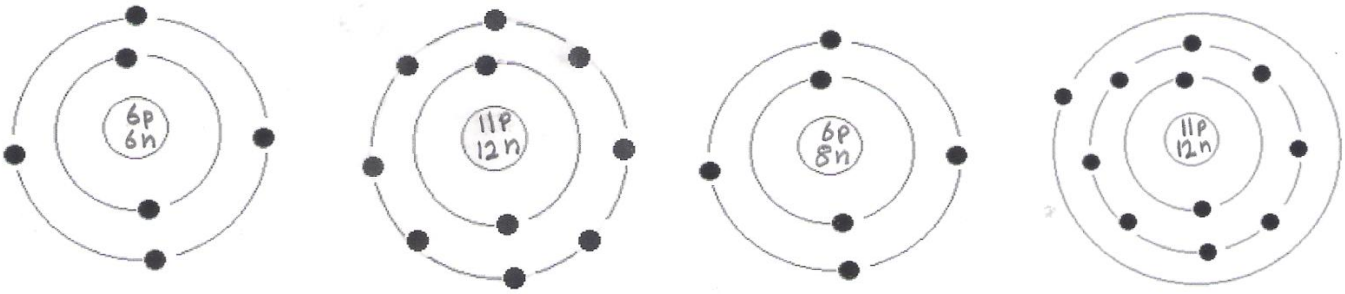
أ) $NaCl$ ب) $AgNO_3$ ج) KNO_3 د) Na_2SO_4

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 :

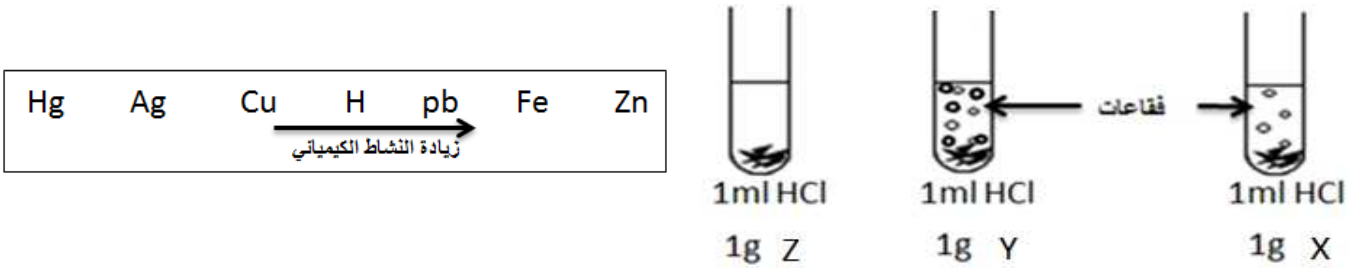
البديل	العنصر X	العنصر Y	نوع الرابطة
أ	يكتسب الكترون	يفقد الكترون	ايونية
ب	يفقد الكترون	يكتسب الكترون	ايونية
ج	يشارك بإلكترون	يشارك بإلكترون	تساهمية
د	يشارك بإلكترون	يكتسب الكترون	تساهمية

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 :

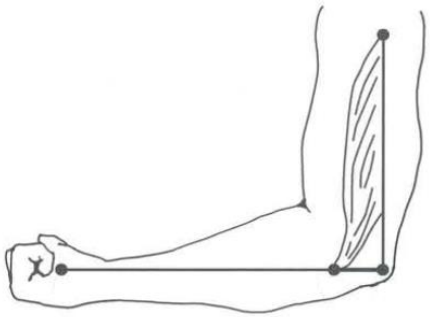
البدائل	X	Y	Z
أ	الفضة	النحاس	الرصاص
ب	النحاس	الزئبق	الخارصين
ج	الرصاص	الخارصين	الفضة
د	النحاس	الفضة	الحديد

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 : .....

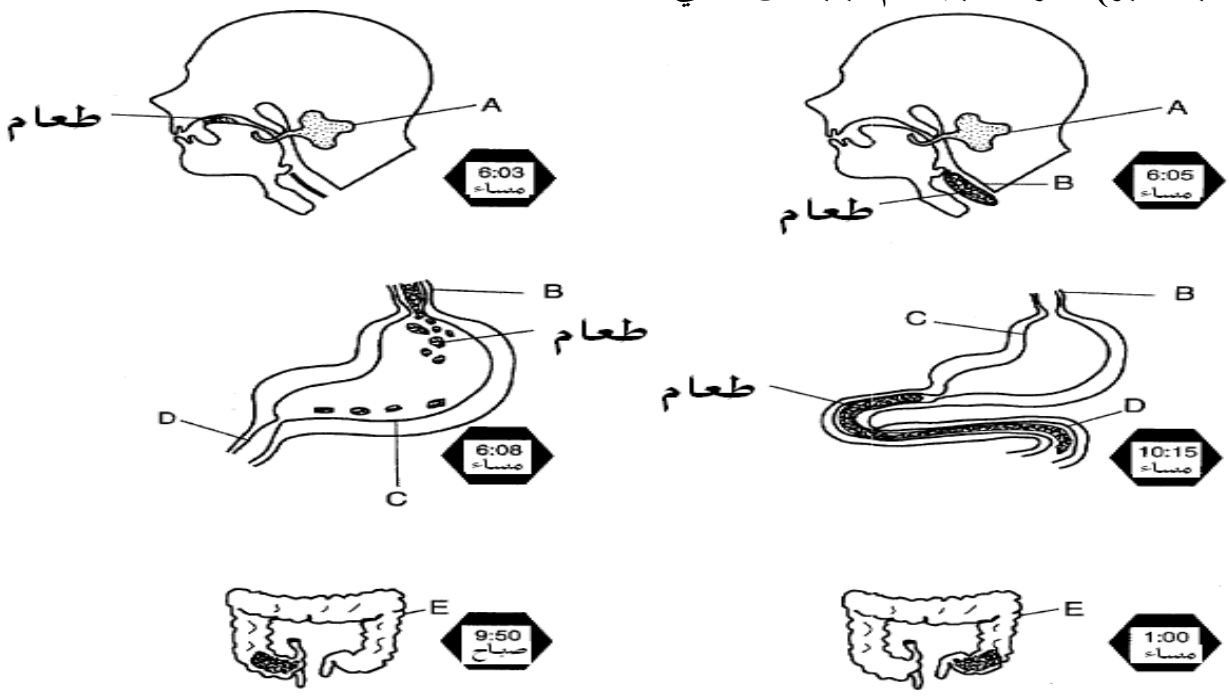
ص : .....

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 :



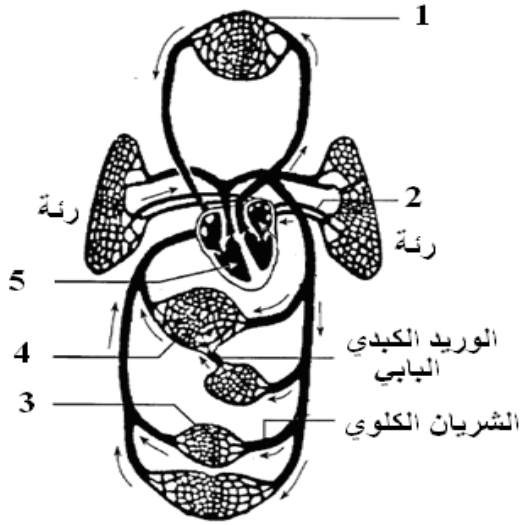
يتبع/٥

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

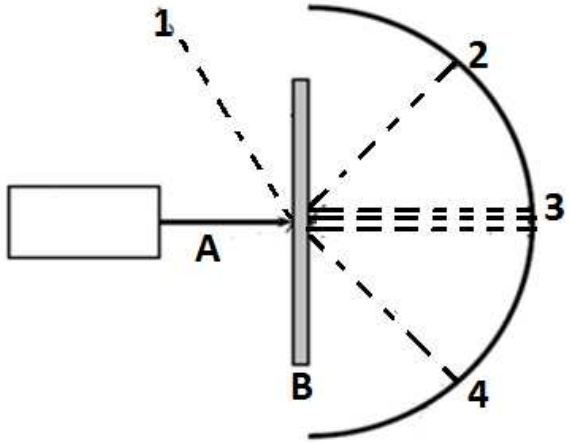
للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م

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

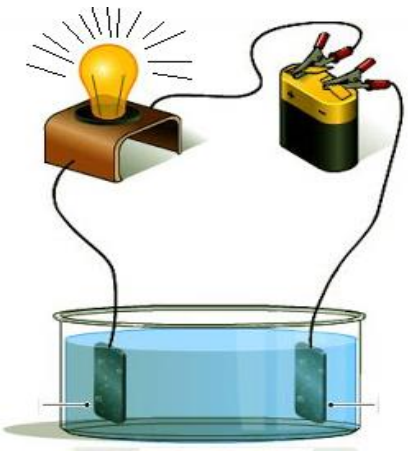
للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

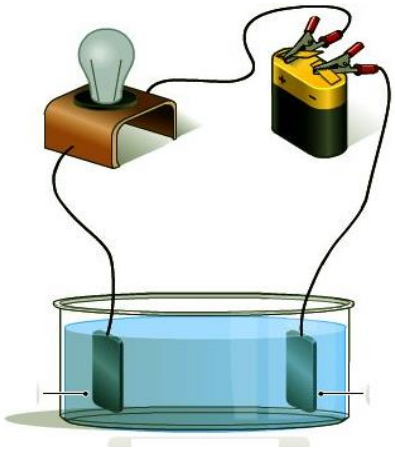
المـــــادة: العلوم

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



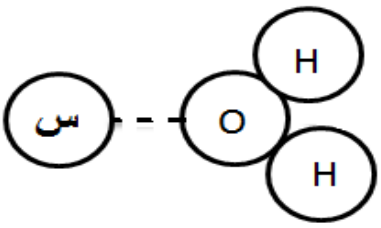
B

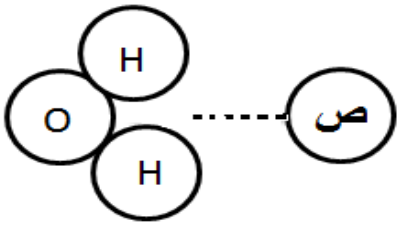
١- المركبان اللذان وضعا في الكأسين هما :

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 ؟

.....

.....

.....

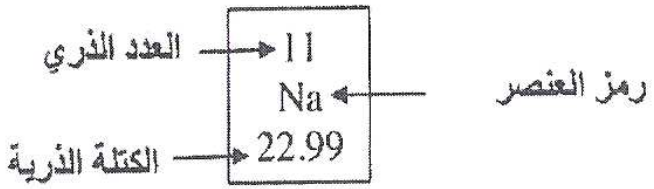
.....

.....

١٢

انتهت الأسئلة مع تمنياتنا لكم بالتوفيق والنجاح.

الجدول الدوري للعناصر



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

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

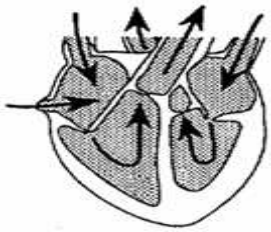
سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

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:-

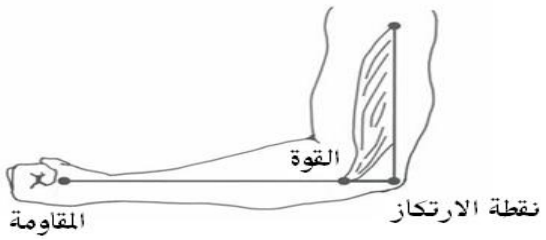
إجابة السؤال الأول — **الدرجة :(٢٤) درجة**

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 ١+١	٢١	م ١,١٠,٩ ج
	٢	هيكلية	١	٢٨	١,١٠,٢ أ
ب	١	س : أشعة الرنين المغناطيسي ص : أشعة X أو الأشعة السينية أو أشعة رونتجن	١ 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 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 - 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
	١	رقم 3	١	٧٢	١,١٠,٢ ط
	٢	التركيب رقم 2	١	٦٦	١,١٠,٢ ز
أ	٣	المرض | أسباب المرض أ- | - نتيجة تراكم الدهون على جدران الأوعية الدموية . ب- | - نتيجة لنقص الهيموجلوبين في كريات الدم الحمراء أو نقص الحديد في الجسم .	١,٥ ١,٥	٨٢	٢,١٠,٢ و
ب	١	أ- A شعاع الفا B صفيحة رقيقة من الذهب ب- ١-1 ٢- 3	٠,٥ ٠,٥ ٠,٥ ٠,٥	٩٥	م١٠،١٠،١د 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

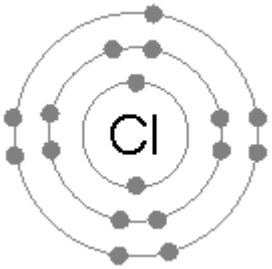
المـــــــادة: العلوم

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

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

يتبع/٧

(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 كتلة (0.25)مول = 0.25×105.98 = 26.5 g	١ ١	١٤٧	٣،١٠،٣ح
	٢	عدد المولات= $\frac{132}{105.98}$ =1.25 mol عدد الجزيئات = $1.25 \times 6.022 \times 10^{23}$ $=7.53 \times 10^{23}$ جزيء	١ ١	١٤٨	٣،١٠،٣ح

نـهاية نموذج الإجابة