



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

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

		اسم الطالب
الصف		المدرسة

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

امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة: العلوم

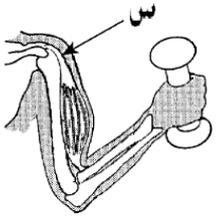
تنبهات:

- وضح خطوات الحل عند الاجابة على الاسئلة المقالية .
- استعن بالمعلومات الآتية 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 :

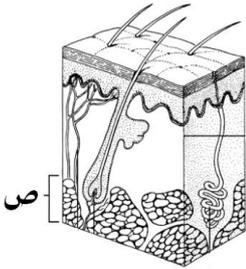


- (أ) رباط يثبت العظام مع بعضها البعض . (ب) عضلة توفر الحركة للذراع السفلي
(ج) وتر يربط العضلة بالعظم . (د) نسيج غضروفي يربط العظام .

٢- جميع ما يلي من وظائف العظام ما عدا :

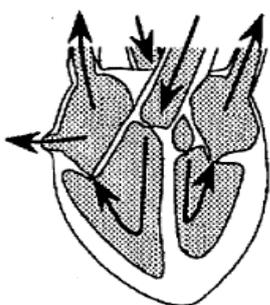
- (أ) الحماية
(ب) تكوين خلايا الدم
(ج) التخزين
(د) الدفاع عن الجسم

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

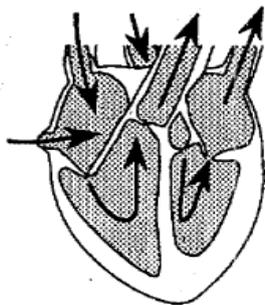


- (أ) طبقة دهنية
(ب) الأدمة
(ج) البشرة
(د) أوعية دموية

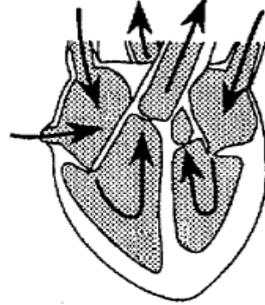
٤- أي من هذه الأشكال الآتية يمثل المسار الصحيح للدم من وإلى القلب ؟



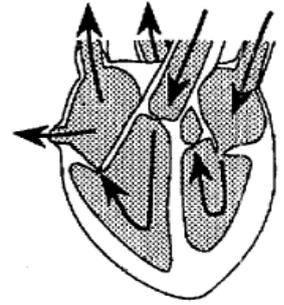
(أ)



(ب)



(ج)



(د)

(٢)

تابع امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة: 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- لا تنتج مواد جديدة عند اضافة محلول (KI) الى محلول :

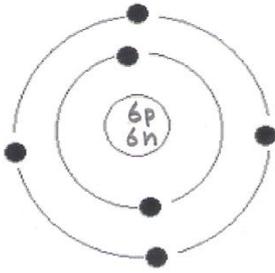
(أ) $NaCl$ (ب) $AgNO_3$ (ج) KNO_3 (د) Na_2SO_4

٧ - كتلة ذرة الهيليوم مقارنة بكتلة ذرة الهيدروجين تساوي :

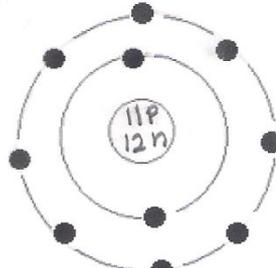
(أ) مثلها (ب) اربعة امثال

(ج) ستة امثال (د) سبعة امثال

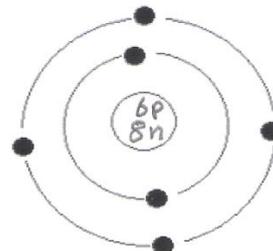
٨- الأشكال الآتية تمثل ذرات و أيونات لبعض العناصر (p بروتونات ، n نيوترونات):



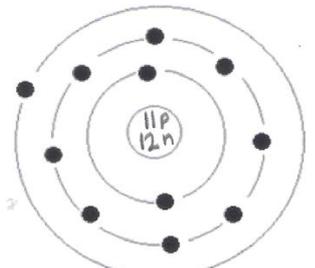
D



C



B



A

الشكلان اللذان يمثلان نظيري عنصر هما :

(د) D,A

(ج) B,C

(ب) B,D

(أ) A,C

(٣)

تابع امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة: 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 تفاعلها لتكوين المركب هو :

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

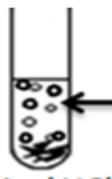
١٢- اجري طلاب الصف العاشر تجربة لمقارنة النشاط الكيميائي لثلاثة عناصر مختلفة كما بالشكل الآتي

Hg Ag Cu H pb Fe Zn

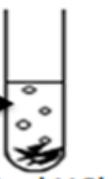
← زيادة النشاط الكيميائي



1ml HCl
1g Z



1ml HCl
1g Y



1ml HCl
1g X

فقاعات

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

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

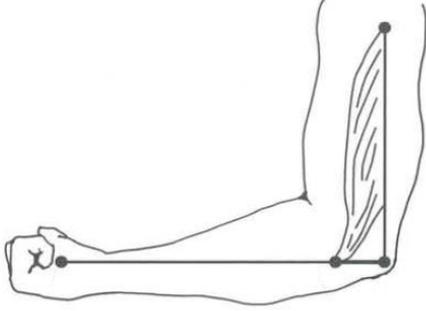
٢٤

يتبع/٤

(٤)

تابع امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة: 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 ؟



ص

س

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 :-

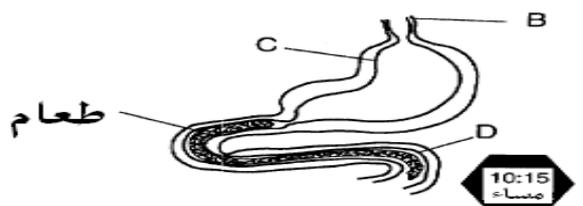
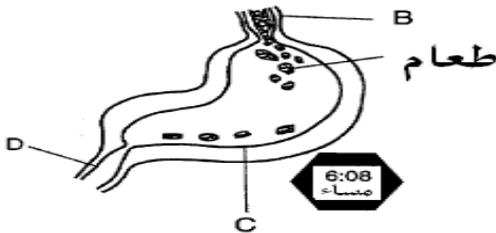
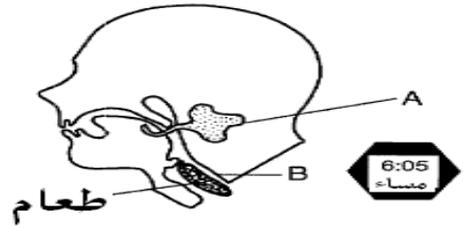
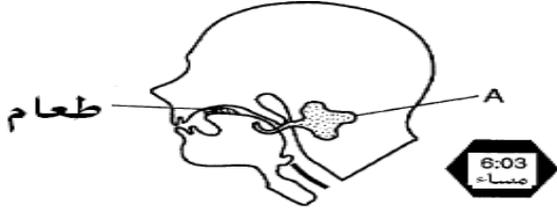
س :

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 :



(٥)

تابع امتحان الصف العاشر

للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م

الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المادة: 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) ؟

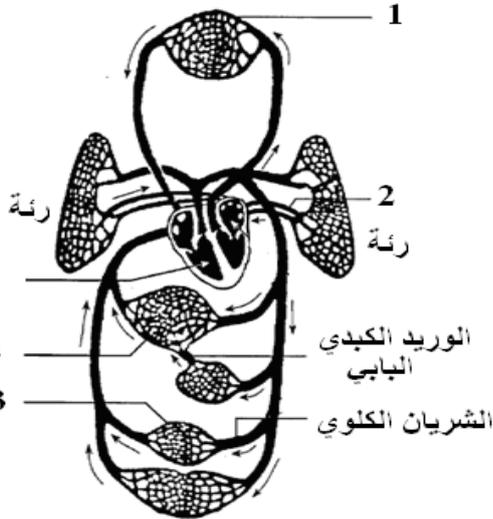
السؤال الثالث :

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

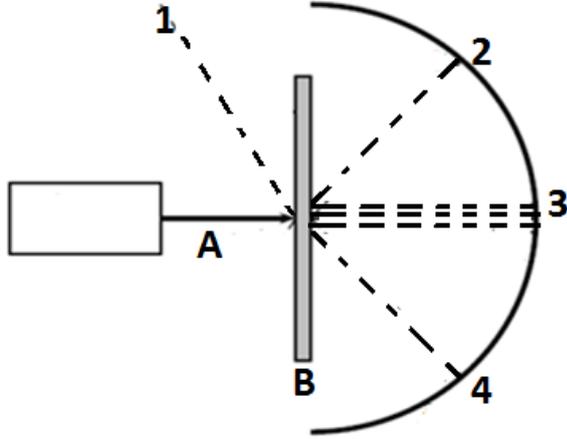
٣ - من الأمراض التي تصيب الجهاز الدوري مرض تصلب
الشرايين ومرض فقر الدم .
أكمل الجدول الآتي بكتابة أسباب هذه الأمراض :



المرض	أسباب المرض
أ- تصلب الشرايين
ب- فقر الدم

(٦)

تابع امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة: 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)؟

.....

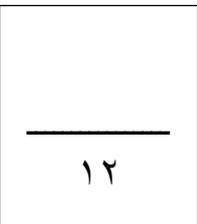
ج- كم عدد الإلكترونات التي يمتلكها العنصر (ب) في مداره الأخير؟

.....

٢- سم المركبات التالية:

..... $ZnSO_4$

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

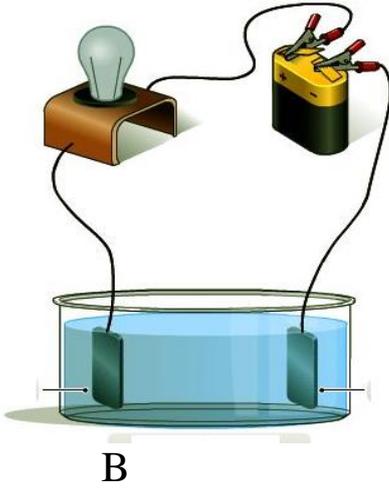


(٧)

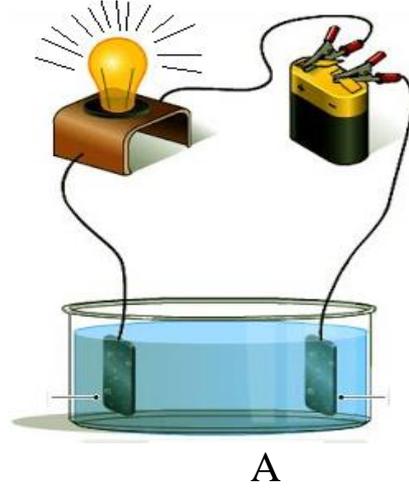
تابع امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة: العلوم

السؤال الرابع:

أ- تمت إذابة 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:



B



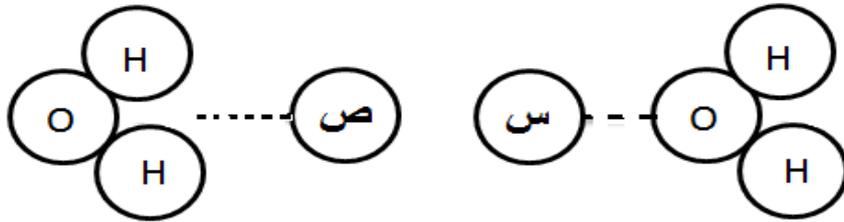
A

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:

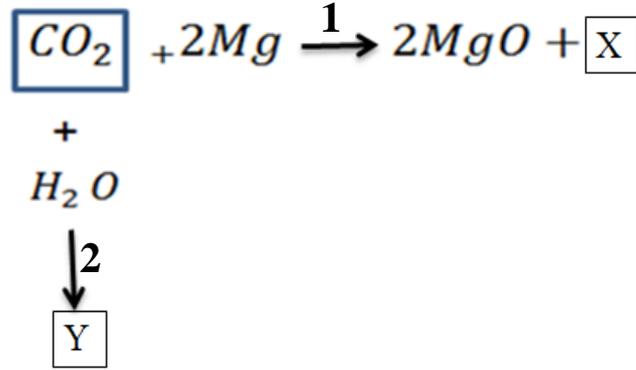
٣- اكتب التوزيع الالكتروني لذرة الكلور؟

.....

(٨)

تابع امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة: العلوم

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



١- اكتب الصيغة الكيميائية للرموز المجهولة في التفاعلات الكيميائية؟

.....XY.....

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 ؟

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

الجدول الدوري للعناصر

I	H	1.00
3	Li	6.941
11	Na	22.99
4	Be	9.012
12	Mg	24.31
20	Ca	40.08
38	Sr	87.62
56	Ba	137.3
88	Ra	226
87	Fr	(223)
21	Sc	44.96
39	Y	88.91
57	La*	138.9
89	Ac†	(227)

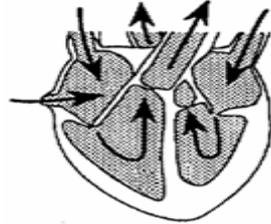
العدد الذري → | |
 رمز العنصر ← Na
 الكتلة الذرية → 22.99

5	B	10.81	13	Al	26.98	31	Ga	69.72	49	In	114.8	81	Tl	204.4	5	B	10.81
6	C	12.00	14	Si	28.09	32	Ge	72.59	50	Sn	118.7	82	Pb	207.2	6	C	12.00
7	N	14.00	15	P	30.97	33	As	74.92	51	Sb	121.8	83	Bi	209.0	7	N	14.00
8	O	16.00	16	S	32.07	34	Se	78.96	52	Te	127.6	84	Po	(209)	8	O	16.00
9	F	19.00	17	Cl	35.45	35	Br	79.90	53	I	126.9	85	At	(210)	9	F	19.00
10	Ne	20.18	18	Ar	40.00	36	Kr	83.80	54	Xe	131.3	86	Rn	(222)	10	Ne	20.18
26	Fe	55.85	28	Ni	58.69	30	Zn	65.38	48	Cd	112.4	80	Hg	200.6	26	Fe	55.85
27	Co	58.93	29	Cu	63.55	31	Ga	69.72	47	Ag	107.9	79	Au	197.0	27	Co	58.93
28	Ni	58.69	30	Zn	65.38	32	Ge	72.59	46	Pd	106.4	78	Pt	195.1	28	Ni	58.69
29	Cu	63.55	31	Ga	69.72	33	As	74.92	45	Rh	102.9	77	Ir	192.2	29	Cu	63.55
30	Zn	65.38	32	Ge	72.59	34	Se	78.96	44	Ru	101.1	76	Os	190.2	30	Zn	65.38
31	Ga	69.72	33	As	74.92	35	Br	79.90	43	Tc	(98)	75	Re	186.2	31	Ga	69.72
32	Ge	72.59	34	Se	78.96	36	Kr	83.80	42	Mo	95.94	74	W	183.9	32	Ge	72.59
33	As	74.92	35	Br	79.90	37	Rb	85.47	41	Nb	92.91	73	Ta	180.9	33	As	74.92
34	Se	78.96	36	Kr	83.80	38	Sr	87.62	40	Zr	91.22	72	Hf	178.5	34	Se	78.96
35	Br	79.90	37	Rb	85.47	39	Y	88.91	39	Y	88.91	71	Lu	174.97	35	Br	79.90
36	Kr	83.80	40	K	39.10	40	K	39.10	41	Nb	92.91	70	Yb	173.05	36	Kr	83.80
37	Rb	85.47	41	Ca	40.08	42	Mo	95.94	42	Mo	95.94	69	Tm	168.93	37	Rb	85.47
38	Sr	87.62	42	Ca	40.08	43	Tc	(98)	43	Tc	(98)	68	Er	167.26	38	Sr	87.62
39	K	39.10	43	Sc	44.96	44	Ru	101.1	44	Ru	101.1	67	Ho	164.93	39	K	39.10
40	K	39.10	44	Sc	44.96	45	Rh	102.9	45	Rh	102.9	66	Dy	162.50	40	K	39.10
41	K	39.10	45	Ti	47.88	46	Pd	106.4	46	Pd	106.4	65	Tb	158.93	41	K	39.10
42	K	39.10	46	Ti	47.88	47	Ag	107.9	47	Ag	107.9	64	Gd	157.25	42	K	39.10
43	K	39.10	47	V	50.94	48	Cd	112.4	48	Cd	112.4	63	Eu	152.07	43	K	39.10
44	K	39.10	48	V	50.94	49	In	114.8	49	In	114.8	62	Sm	150.41	44	K	39.10
45	K	39.10	49	Cr	52.00	50	Sn	118.7	50	Sn	118.7	61	Pm	(145)	45	K	39.10
46	K	39.10	50	Cr	52.00	51	Sb	121.8	51	Sb	121.8	60	Nd	144.24	46	K	39.10
47	K	39.10	51	Mn	54.94	52	Te	127.6	52	Te	127.6	59	Pr	140.91	47	K	39.10
48	K	39.10	52	Mn	54.94	53	I	126.9	53	I	126.9	58	Ce	140.12	48	K	39.10
49	K	39.10	53	Fe	55.85	54	Xe	131.3	54	Xe	131.3	57	La*	138.905	49	K	39.10
50	K	39.10	54	Fe	55.85	55	Cs	132.9	55	Cs	132.9	56	Ba	137.327	50	K	39.10
51	K	39.10	55	Cs	132.9	56	Ba	137.3	56	Ba	137.3	55	La*	138.905	51	K	39.10
52	K	39.10	56	Ba	137.3	57	La*	138.9	57	La*	138.9	54	Ce	140.12	52	K	39.10
53	K	39.10	57	La*	138.9	58	Ce	140.1	58	Ce	140.1	53	Pr	140.91	53	K	39.10
54	K	39.10	58	Ce	140.1	59	Pr	140.9	59	Pr	140.9	52	Nd	144.24	54	K	39.10
55	K	39.10	59	Pr	140.9	60	Nd	144.2	60	Nd	144.2	51	Pm	(145)	55	K	39.10
56	K	39.10	60	Nd	144.2	61	Pm	(145)	61	Pm	(145)	50	Sm	150.41	56	K	39.10
57	K	39.10	61	Pm	(145)	62	Sm	150.4	62	Sm	150.4	49	Gd	157.25	57	K	39.10
58	K	39.10	62	Sm	150.4	63	Eu	152.0	63	Eu	152.0	48	Tb	158.93	58	K	39.10
59	K	39.10	63	Eu	152.0	64	Gd	157.3	64	Gd	157.3	47	Dy	162.50	59	K	39.10
60	K	39.10	64	Gd	157.3	65	Tb	158.9	65	Tb	158.9	46	Ho	164.93	60	K	39.10
61	K	39.10	65	Tb	158.9	66	Dy	162.5	66	Dy	162.5	45	Er	167.26	61	K	39.10
62	K	39.10	66	Dy	162.5	67	Ho	164.9	67	Ho	164.9	44	Tm	168.93	62	K	39.10
63	K	39.10	67	Ho	164.9	68	Er	167.3	68	Er	167.3	43	Yb	173.05	63	K	39.10
64	K	39.10	68	Er	167.3	69	Tm	168.9	69	Tm	168.9	42	Lu	175.07	64	K	39.10
65	K	39.10	69	Tm	168.9	70	Yb	173.0	70	Yb	173.0	41	Lu	175.07	65	K	39.10
66	K	39.10	70	Yb	173.0	71	Lu	175.0	71	Lu	175.0	40	Lu	175.07	66	K	39.10
67	K	39.10	71	Lu	175.0	72	Lu	175.0	72	Lu	175.0	39	Lu	175.07	67	K	39.10
68	K	39.10	72	Lu	175.0	73	Lu	175.0	73	Lu	175.0	38	Lu	175.07	68	K	39.10
69	K	39.10	73	Lu	175.0	74	Lu	175.0	74	Lu	175.0	37	Lu	175.07	69	K	39.10
70	K	39.10	74	Lu	175.0	75	Lu	175.0	75	Lu	175.0	36	Lu	175.07	70	K	39.10
71	K	39.10	75	Lu	175.0	76	Lu	175.0	76	Lu	175.0	35	Lu	175.07	71	K	39.10
72	K	39.10	76	Lu	175.0	77	Lu	175.0	77	Lu	175.0	34	Lu	175.07	72	K	39.10
73	K	39.10	77	Lu	175.0	78	Lu	175.0	78	Lu	175.0	33	Lu	175.07	73	K	39.10
74	K	39.10	78	Lu	175.0	79	Lu	175.0	79	Lu	175.0	32	Lu	175.07	74	K	39.10
75	K	39.10	79	Lu	175.0	80	Lu	175.0	80	Lu	175.0	31	Lu	175.07	75	K	39.10
76	K	39.10	80	Lu	175.0	81	Lu	175.0	81	Lu	175.0	30	Lu	175.07	76	K	39.10
77	K	39.10	81	Lu	175.0	82	Lu	175.0	82	Lu	175.0	29	Lu	175.07	77	K	39.10
78	K	39.10	82	Lu	175.0	83	Lu	175.0	83	Lu	175.0	28	Lu	175.07	78	K	39.10
79	K	39.10	83	Lu	175.0	84	Lu	175.0	84	Lu	175.0	27	Lu	175.07	79	K	39.10
80	K	39.10	84	Lu	175.0	85	Lu	175.0	85	Lu	175.0	26	Lu	175.07	80	K	39.10
81	K	39.10	85	Lu	175.0	86	Lu	175.0	86	Lu	175.0	25	Lu	175.07	81	K	39.10
82	K	39.10	86	Lu	175.0	87	Lu	175.0	87	Lu	175.0	24	Lu	175.07	82	K	39.10
83	K	39.10	87	Lu	175.0	88	Lu	175.0	88	Lu	175.0	23	Lu	175.07	83	K	39.10
84	K	39.10	88	Lu	175.0	89	Lu	175.0	89	Lu	175.0	22	Lu	175.07	84	K	39.10
85	K	39.10	89	Lu	175.0	90	Lu	175.0	90	Lu	175.0	21	Lu	175.07	85	K	39.10
86	K	39.10	90	Lu	175.0	91	Lu	175.0	91	Lu	175.0	20	Lu	175.07	86	K	39.10
87	K	39.10	91	Lu	175.0	92	Lu	175.0	92	Lu	175.0	19	Lu	175.07	87	K	39.10
88	K	39.10	92	Lu	175.0	93	Lu	175.0	93	Lu	175.0	18	Lu	175.07	88	K	39.10
89	K	39.10	93	Lu	175.0	94	Lu	175.0	94	Lu	175.0	17	Lu	175.07	89	K	39.10
90	K	39.10	94	Lu	175.0	95	Lu	175.0	95	Lu	175.0	16	Lu	175.07	90	K	39.10
91	K	39.10	95	Lu	175.0	96	Lu	175.0	96	Lu	175.0	15	Lu	175.07	91	K	39.10
92	K	39.10	96	Lu	175.0	97	Lu	175.0	97	Lu	175.0						

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

المادة: العلوم الدرجة الكلية: (٦٠) درجة
 تنبيهه: نموذج الإجابة في (٧) صفحات

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:-

الدرجة: (٢٤) درجة			إجابة السؤال الأول		
المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة	البديل الصحيح	المفردة
أ١,١٠,٢	٢٧	٢	وتر يربط العضلة بالعظم	ج	١
أ١,١٠,٢	٢٠	٢	الدفاع عن الجسم	د	٢
ب١,١٠,٢	٣٢	٢	طبقة دهنية	أ	٣
ز١,١٠,٢	٦٦	٢		ب	٤
م٢,١٠,١٢	الكراس العملي	٢	كربوهيدرات	أ	٥
ز٣,١٠,٣	١٣٤-١٣٣	٢	KNO_3	ج	٦
ب١,١٠,٣	٩٧	٢	اربعة امثال	ب	٧
ب١,١٠,٣	٩٧	٢	B,D	ب	٨
ب٢,١٠,٣	١١٠	٢	النيون	أ	٩
ب٢,١٠,٣	١١٤-١١٢	٢	يكتسب الكترون - يفقد الكترون - ايونية	أ	١٠
ط٣,١٠,٣	١٣٦	٢	3و6	ب	١١
ز٣,١٠,٣	١٤٣	٢	الرصاص - الخارصين - الفضة	ج	١٢
٢٤			المجموع		

(٢)
 تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
 للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م
 الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
 المادة: العلوم

ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-

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

(٣)
 تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
 للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م
 الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
 المادة: 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	10:15 مساءً أو العاشرة والرابع مساءً	١	٥٠	١,١٠,٢ د	
	٣	أ	القرحة الهضمية أو التقرح	١	٥١	م ١٢,١٠,١٢ أ
		ب	- الفحص السريري للمريض - بواسطة المنظار	١	٥٢	
		ج	عضلات ملساء	١	٢٦	م ١١,١٠,٩ أ

يتبع/٤

(٤)

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

تابع ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:-

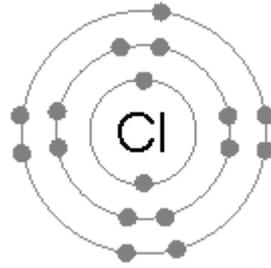
إجابة السؤال الثالث		الدرجة الكلية: (١٢) درجة						
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة					
أ	١	رقم 3	١					
	٢	التركيب رقم 2	١					
	٣	<table border="1"> <tr> <td>المرض</td> <td>أسباب المرض</td> </tr> <tr> <td>أ-</td> <td>- نتيجة تراكم الدهون على جدران الأوعية الدموية .</td> </tr> <tr> <td>ب-</td> <td>- نتيجة لنقص الهيموجلوبين في كريات الدم الحمراء أو نقص الحديد في الجسم .</td> </tr> </table>	المرض	أسباب المرض	أ-	- نتيجة تراكم الدهون على جدران الأوعية الدموية .	ب-	- نتيجة لنقص الهيموجلوبين في كريات الدم الحمراء أو نقص الحديد في الجسم .
المرض	أسباب المرض							
أ-	- نتيجة تراكم الدهون على جدران الأوعية الدموية .							
ب-	- نتيجة لنقص الهيموجلوبين في كريات الدم الحمراء أو نقص الحديد في الجسم .							
ب	١	أ- شعاع الفا B صفيحة رقيقة من الذهب	٠,٥ ٠,٥					
	٢	ب- ١-١ ٢- 3	٠,٥ ٠,٥					
	٢	لان ذرة الهيدروجين لا تحتوي على نيوترونات و بالتالي العدد الكتلي = عدد البروتونات	١					

(٥)
 تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
 للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م
 الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
 المادة: 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	١٠،٣،١ ب
		ب- رابطة تساهمية	١	١١٨	١٠،٣،٢ ب
		ج- ٥	١	١٠٩	١٠،١٠،٢ ب
	٢	- كبريتات الزنك أو كبريتات الخارصين - هيدروكسيد المغنيسيوم	٠,٥ ٠,٥	١١٤	١٠،٣،٢ ج

يتبع/٦

(٦)
تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة: العلوم

الدرجة الكلية: (١٢) درجة				إجابة السؤال الرابع	
المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية
٢٠١٠،٣ ب	١١٦	١ ١	A : كلوريد البوتاسيوم او KCl B : السكر او $C_6H_{12}O_6$	١	
١٠،١١،١١ م ا ج	١٢٣	٠,٥ ٠,٥	س : K^+ ص : Cl^- (اذا كتب الطالب رمز العنصر بدلاً من الايون لا يمنح درجة السؤال)	٢	أ
٢٠١٠،١٠،١٠ م ب	١٠٨	١	 أو 2,8,7	٣	
٢٠١٠،٣،٣ ز ٢٠١٠،٣،٣ ط ٢٠١٠،٩،٩ م ا ز	١١٦ ١٢٣ ١٠٨	١+١ ١ ١	١- X : (C) - Y : (H_2CO_3) ٢- تفاعل تكوين (اتحاد) ٣- " كتل المواد المتفاعلة يجب ان تساوي كتل المواد الناتجة " او " اعداد الذرات على طرفي المعادلة متساوي "	١	ب

(٧)
 تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
 للعام الدراسي ١٤٣٧/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٦/٢٠١٧ م
 الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
 المادة: 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 = $(16 \times 3) + 12 + (22.99 \times 2)$ $105.98 \text{g/mol} =$ كتلة (0.25) مول = 0.25×105.98 $26.5 \text{ g} =$	١	١٤٧	٣،١٠،٤ ح
	٢	عدد المولات = $\frac{132}{105.98}$ $1.25 \text{ mol} =$ عدد الجزيئات = $1.25 \times 6.022 \times 10^{23}$ $= 7.53 \times 10^{23}$ جزيء	١	١٤٨	٣،١٠،٤ ح

نهاية نموذج الإجابة