

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 على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot



امتحان مادة: العلوم
للف: العاشر

للعام الدراسي ١٤٣٨/١٤٣٩هـ - ٢٠١٧/٢٠١٨م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

- زمن الامتحان : (ساعتان ونصف)
- عدد صفحات أسئلة الامتحان: (١٠) صفحات.
- الإجابة في الدفتر نفسه.

		اسم الطالب
الصف		المدرسة

التوقيع بالاسم		الدرجة		السؤال
المصحح الثاني	المصحح الأول	بالحروف	بالأرقام	
				١
				٢
				٣
				٤
مراجعة الجمع	جمعه			المجموع
				المجموع الكلي

(١)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

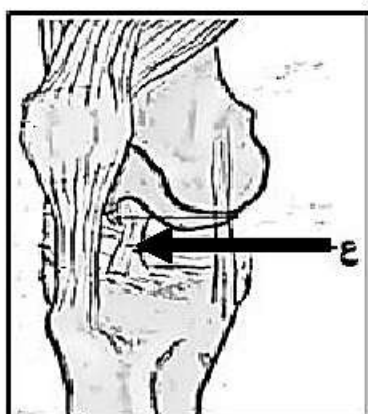
تنبيهات

- وضح خطوات الحل عند الإجابة على الأسئلة المقالية.
- استعن بالمعلومات الآتية عند الحاجة إليها (عدد أفوجادروا = 6.02×10^{23}).
- استعن بالجدول الدوري عند الحاجة إليه .

أجب عن جميع الأسئلة الآتية

السؤال الأول:

ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة لكل مفردة من المفردات الآتية:



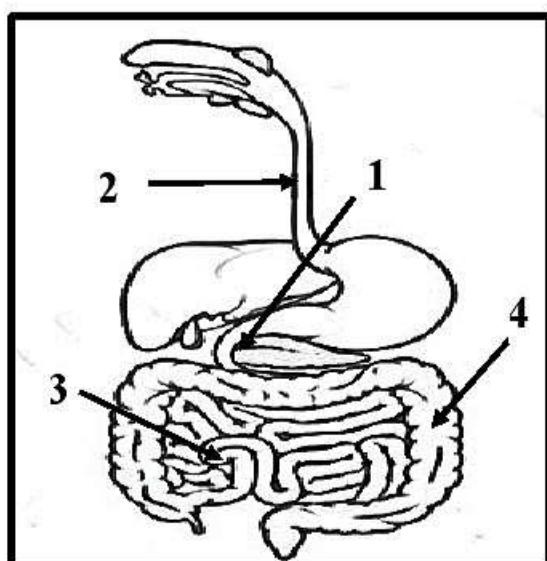
١- الجزء المشار إليه بالرمز (ع) في الشكل المقابل يمثل:

- (أ) المفصل
(ب) الوتر
(ج) الغضروف
(د) الرباط

٢- أي من العبارات الآتية تعبر عن انقباض العضلة المخططة::

- (أ) تبتعد خيوط الأكتين عن الميوسين
(ب) يبتعد حازا Z عن بعضهما
(ج) يقصر طول القطعة اللحمية
(د) يقل سمك القطعة اللحمية

٣ - الرقم الذي يشير إلى العضو الذي يبدأ فيه هضم الدهون في الشكل المقابل؟



- (أ) 1
(ب) 2
(ج) 3
(د) 4

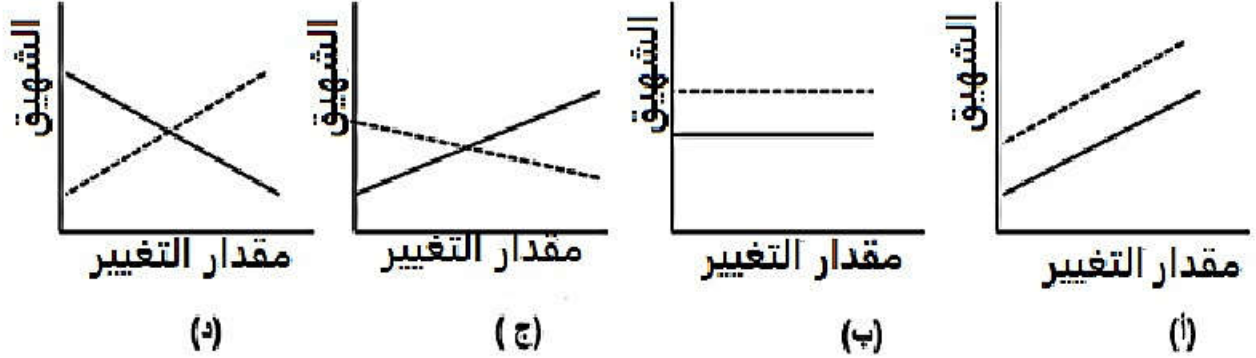
(٢)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

تابع السؤال الأول:

٤- أي المخططات البيانية التالية توضح التغيير في حجم الصدر وضغط الهواء داخل الرئتين أثناء عملية الشهيق ؟

حجم الصدر ضغط الهواء



٥- يوضح الجدول الآتي نتائج متوسط الطاقة والمواد الغذائية التي يتناولها كلا من (أحمد) و (سعيد):

متوسط الطاقة (kj)	معادن		فيتامينات		بروتينات (g)	المواد الغذائية الكمية
	كالسيوم (mg)	حديد (mg)	ج (mg)	أ (mg)		
9000	1200	15	60	0.750	53	الكمية اللازمة يومياً
7200	1400	6	180	0.800	56	الكمية التي تناولها سعيد
8900	500	14	60	0.760	95	الكمية التي تناولها أحمد

أي البدائل الآتية صحيحة بناء على نتائج الجدول السابق :

	سعيد	أحمد
أ	يتناول أغذية غنية بالحديد	لايحصل على سعرات حرارية كافية
ب	لايتناول كمية كافية من الحليب	مصاب بفقر الدم
ج	يتناول كمية كبيرة من البرتقال	مصاب بهشاشة العظام
د	لايحصل على كمية كافية من الفيتامينات	يحصل على سعرات حرارية كافية

(٣)

المادة: العلوم الصف: العاشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨ م

تابع السؤال الأول:

٦- الكيميائي الذي يستخدم معرفته العلمية لإيجاد أفضل الطرق لحفظ الطعام وصنعه وتغليفه:

(أ) فني مختبر (ب) تقني طب نووي (ج) أخصائي سموم (د) فني علم غذاء

٧- أي البدائل التالية تعتبر صحيحة للتعبير عن نظائر الماغنسيوم (^{25}Mg ، ^{24}Mg)

^{25}Mg	^{24}Mg	البدائل
13 نيوترون	12 بروتون	أ
25 الكترون	13 نيوترون	ب
12 بروتون	24 بروتون	ج
25 نيوترون	12 نيوترون	د

٨- ما الصيغة الكيميائية الصحيحة لمركب أكسيد الكالسيوم ؟

(أ) Ca_2O_4 (ب) CaO_2 (ج) Ca_2O (د) CaO

٩- الجدول التالي يوضح العدد الذري لمجموعة ذرات افتراضية:

رمز الذرة الافتراضية	A	B	C	D	E
العدد الذري	11	12	13	8	9

أي المواد التالية تكوّن رابطة أيونية ؟

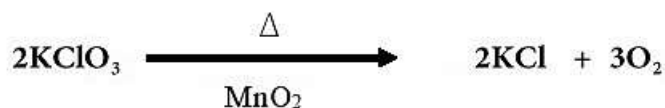
(أ) AB (ب) AE
(ج) D_2 (د) CA_3

(٤)

المادة: العلوم الصف : العاشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

تابع السؤال الأول:

١٠- ما نوع التفاعل في المعادلة الآتية ؟



- (أ) تفاعل تفكك
(ب) تفاعل تكوين
(ج) تفاعل إحلال بسيط
(د) تفاعل إحلال مزدوج

١١- يوضح الجدول الآتي نتائج دراسة النشاط الكيميائي لثلاثة عناصر افتراضية (A) و (B) و (C).

العنصر	الأيون	A ⁺	B ⁺	C ⁺
A	تكون راسب	تغير في اللون	_____	_____
B	لا يحدث تفاعل	تصاعد غاز	_____	_____
C	لا يحدث تفاعل	لا يحدث تفاعل	لا يحدث تفاعل	_____

أي البدائل التالية تصف نشاط العناصر بشكل صحيح ؟

(أ) C < A < B

(ب) A > B > C

(ج) C > A > B

(د) A < B < C

١٢- من خلال المعادلة الافتراضية (A + B₂ → AB₂) .

ومستعينا بالجدول الآتي .

المادة الافتراضية	الكتلة المولية
A	12
B ₂
AB ₂	44

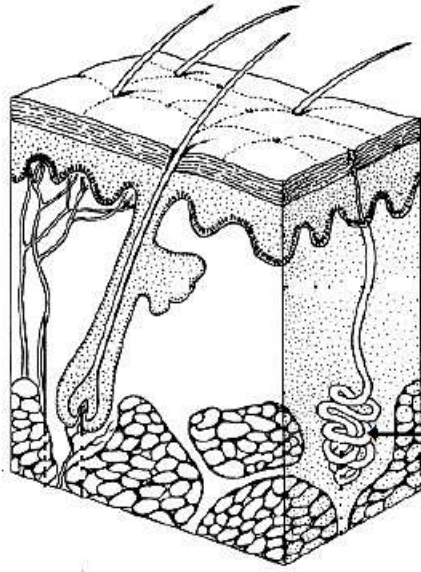
كم يكون عدد البروتونات في الذرة B ؟ (إذا علمت أن عدد النيوترونات = 8) .

- (أ) 32 (ب) 16 (ج) 12 (د) 8

(5)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

السؤال الثاني :



أ) ١- يوضح الشكل المقابل تركيب الجلد في الإنسان. أذكر وظيفتين من الوظائف التي يؤديها الجزء المشار إليه بالرقم (1)؟

.....
.....

٢- يوضح الجدول الآتي تعرض شخصين لأشعة الشمس لعدة أيام.

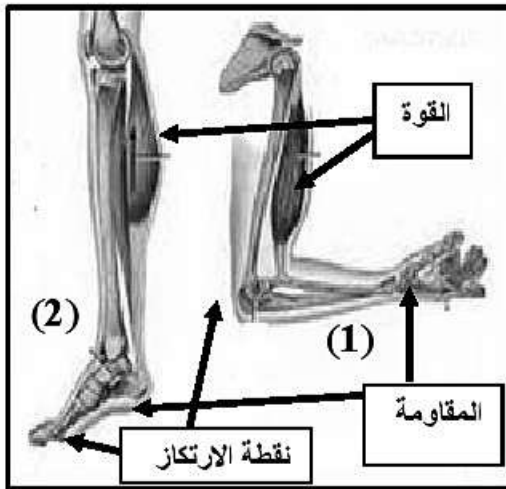
وجه المقارنة	الشخص (1)	الشخص (2)
فترة التعرض	الصباح	الظهر
عدد الساعات	1/2	1/2

الشخص الذي يحقق أقصى استفادة من أشعة الشمس

اختر الإجابة الصحيحة

- { الشخص (1)
الشخص (2)

فسر إجابتك.....



٣- الشكل المقابل يمثل نمطين مختلفين من الروافع (1) و (2) أيهما سيبدل الجسم فيه أقل قوة لتحريك ثقل أكبر؟

وضح سبب اختيارك .

(٦)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

تابع السؤال الثاني:

ب) ١- أكمل الجدول التالي :

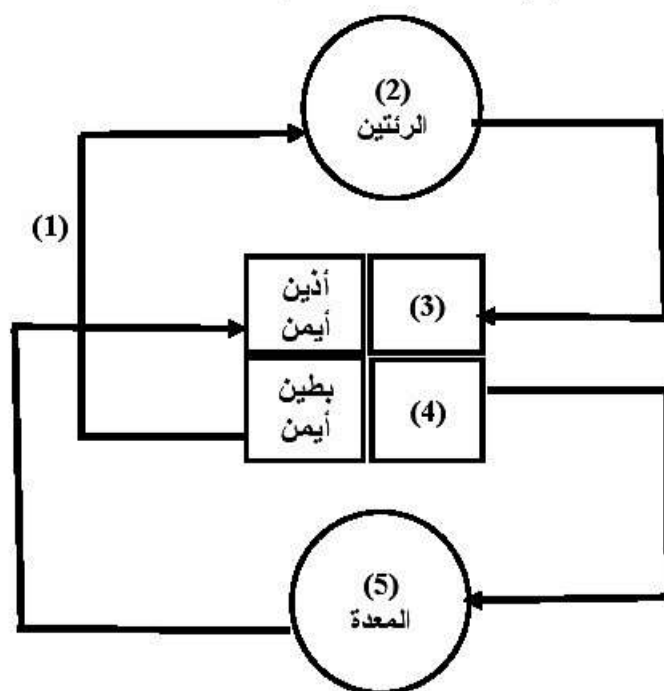
عضلة الشريان	عضلة الساق	وجه المقارنة
.....	نوع العضلة
.....	حركة العضلة

٢- اذكر اثنين من التمارين الرياضية التي تساعد على زيادة نشاط الدورة الدموية

..... -

..... -

ج) يوضح المخطط المقابل تدفق الدم في بعض أعضاء الجسم



١- ما نوع الدم في الوعاء المشار إليه بالرقم (1)؟

.....

٢- حدد أسماء الأجهزة التي تنتمي إليها الأعضاء المشار إليها بالرقمين (2) و (5) ؟

..... (2)

..... (5)

٣- علل : ضغط الدم في الجزء المشار إليه بالرقم (4) أكبر من ضغط الدم في الجزء المشار إليه بالرقم (3).

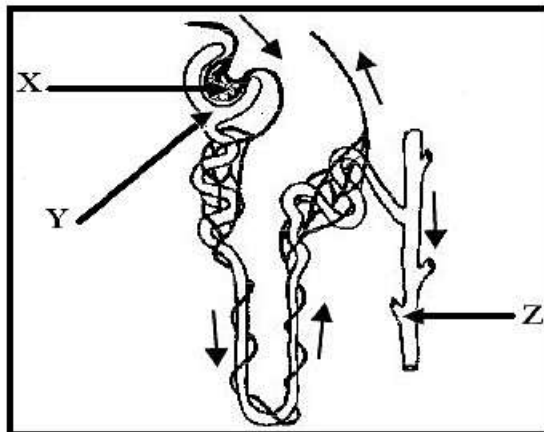
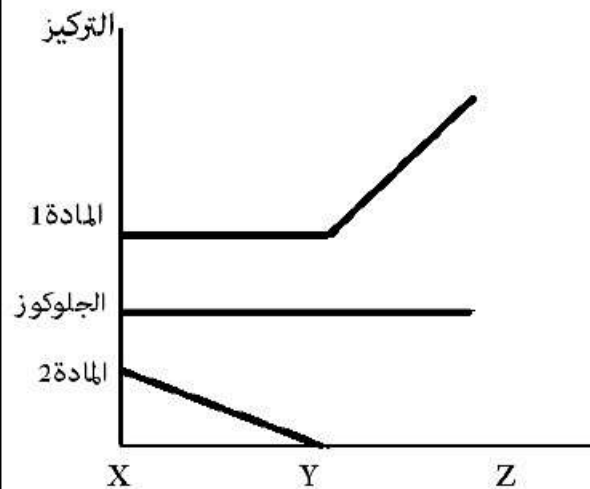
.....
.....

(V)

المادة : العلوم الصف :العاشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول -العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

السؤال الثالث:

١- يوضح الشكل الآتي تركيب النيفرون وتركيز ثلاث مواد (الجلوكوز، اليوريا، البروتينات) في المواقع (X, Y, Z) من النيفرون .



أ- اكتب اسم المادة التي يمثلها كل من المخطط (1) و (2)؟

.....(1)

..... (2)

ب- المخطط يوضح وجود إصابة بمرض السكري ما الدليل على ذلك؟

.....
.....

٢- قارن بين خلايا الدم الحمراء والبيضاء من حيث وجود النواة و عددها في (1) مل من الدم؟

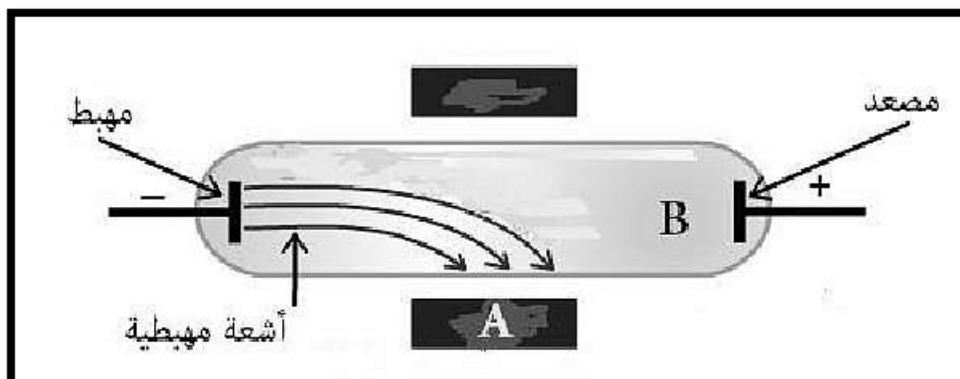
وجه المقارنة	خلايا الدم الحمراء	خلايا الدم البيضاء
وجود النواة
العدد في (1) مل من الدم

(A)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

تابع السؤال الثالث:

(ب) يوضح الشكل المقابل تجربة طومسون لاكتشاف مكونات الذرة .



١ - ما طبيعة الأشعة المهبطية ؟

.....

2- ما شحنة اللوح المشار إليه بالرمز (A) ؟

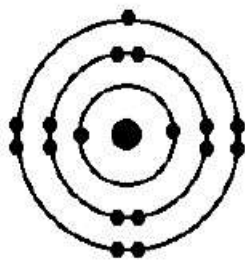
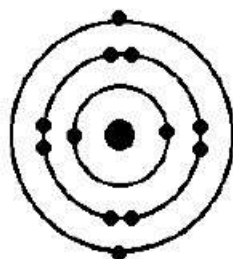
.....

3- ماذا يحدث لصفحة رقيقة من البلاتين لو وضعت في الموقع (B) ؟

.....

4- تنبأ بما يحدث لو استخدم طومسون أنبوبة مملوءة بالهواء ؟

.....



(ج) يوضح الشكل المقابل التوزيع الإلكتروني لذرتين .

1- ما الاسم العلمي للمركب الناتج من تفاعل الذرتان ؟

.....

2- ما نوع الرابطة التي تنشأ بين الذرتين ؟

.....

3 - وضح كيف تنشأ هذه الرابطة باستخدام معادلة التفاعل وإلكترونات المدار الأخير.

.....

(٩)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

السؤال الرابع :

(أ) لديك مجموعة من المواد الكيميائية .

Cu	H ₃ PO ₄	Ca(OH) ₂	AlCl ₃	NH ₃	He
----	--------------------------------	---------------------	-------------------	-----------------	----

1- استخرج :

- (أ) حمض.....
 (ب) غاز.....
 (ج) عنصر يوصل للتيار الكهربائي.....

2- فسر ذوبان ملح (AlCl₃) في الماء.

.....

(ب) إذا علمت أن عدد مولات العنصر (x) (1.5 مول) وكتلته (60.12 جرام) .

1- احسب عدد ذرات العنصر (X) ؟

.....

2- استنتج اسم العنصر (X)؟ (موضحا خطوات الحل)

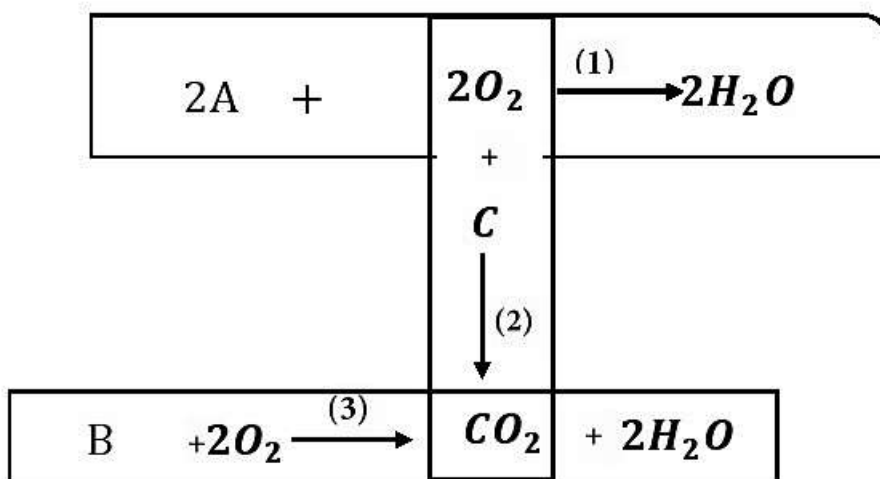
.....

(١٠)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الأول - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

تابع السؤال الرابع :

ج) يوضح المخطط الآتي ثلاث تفاعلات مشار إليها بالأرقام (1) و (2) و (3).



1- أكتب الصيغة الكيميائية للمواد A و B ؟

.....: A

.....: B

2- حدد رقم المعادلة التي تمثل تفاعل احتراق الخشب؟

.....

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح.

الجدول الدوري للعناصر

العدد الذري	رمز العنصر	الكتلة الذرية
1	H	1.00
2	He	4.00
3	Li	6.941
4	Be	9.012
11	Na	22.99
12	Mg	24.31
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)
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
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)
100	Fm	(257)
101	Md	(258)
102	No	(259)
103	Lr	(260)
سلسلة اللانثانيدات		
سلسلة الاكتينيدات		



سَلْطَنَةُ عُضْمَانِ
وَزَارَةُ التَّعْلِيمِ وَالتَّحْقِيقِ

نمؤذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٩/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٨/٢٠١٧ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

الدرجة الكلية: (٦٠) درجة.

المادة: العلوم

تنبيهه: نمؤذج الإجابة في (٤) صفحات.

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:

إجابة السؤال الأول						
المفردة	البديل الصحيح	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١	د	الرباط	٢	٢٢	أ١،١٠،٢م	تطبيق
٢	ج	يقصر طول القطعة اللحمية	2	٢٨	أ٢،١٠،٢	معرفة
٣	ج	3	٢	٤٨	د١،١٠،٢	تطبيق
٤	ج		٢	٥٧	ج١،١٠،٢	تطبيق
٥	ج	يتناول كمية كبيرة من البرتقال - مصاب بهشاشة العظام	٢	٤٠	د٢،١٠،٢	استدلال
٦	د	فني علم غذاء	٢	١٠١	ج١،١٠،٣	معرفة
٧	أ	12 بروتون 13 نيترون	٢	٩٧	ب١،١٠،٣	تطبيق
٨	د	CaO	٢	١١٢	ج٢،١٠،٣	معرفة
٩	ب	AE	٢	١١٢	ج٢،١٠،٣	تطبيق
١٠	أ	تفاعل تفكك	٢	١٣٨	ز٣،١٠،٣	معرفة
١١	ب	A > B > C	٢	١٤٣	ز٣،١٠،٣	تطبيق
١٢	د	8	٢	٩٧ ١٤٩	ب١،١٠،٣ و٣،١٠،٣ط	استدلال
			٢٤		المجموع	

(٢)

نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٨/١٤٣٩ هـ - ٢٠١٧/٢٠١٨ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة : العلوم

ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

الدرجة الكلية: (١٢) درجة					إجابة السؤال الثاني					
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية				
معرفة	١٠١،١٠١ ب	٣٤	٢	- التخلص من بعض الفضلات والأملاح الزائدة - المحافظة على ثبات درجة حرارة الجسم	١	أ				
استدلال	١٠١،١٠١ ج	٣٤	$\frac{1}{2}$	-الشخص (1) - التعرض لأشعة الشمس في الصباح يساعد على إنتاج فيتامين D أما التعرض لها في الظهر يؤدي إلى أمراض جلدية (1 درجة)	٢	أ				
تطبيق	١٠٩م،١٠١ ج	٢١	$\frac{1}{2}$	الرافعة (2) لأن في الرافعة (٢) ذراع القوة أكبر من ذراع المقاومة وبالتالي يقل الجهد المبذول (١ درجة)	٣	أ				
معرفة	١١،١٠١ أ	٢٦	٢ (نصف درجة لكل إجابة صحيحة)	<table border="1"> <tr> <td>ملساء</td> <td>هيكلية</td> </tr> <tr> <td>لاإرادية</td> <td>إرادية</td> </tr> </table>	ملساء	هيكلية	لاإرادية	إرادية	١	ب
ملساء	هيكلية									
لاإرادية	إرادية									
معرفة	٢٠٢،١٠١ ب	٣٠	١	المشي- التزلج-السباحة- ركوب الخيل (يكتفي بذكر اثنين فقط)	٢	ب				
استدلال	١٠٢،١٠١ ز	٦٦	١	غير مؤكسج	١	ج				
معرفة	١٠٢،١٠١ ج	٤٥٥٥ ٨	٢	(2) الجهاز التنفسي (5) الجهاز الهضمي	٢	ج				
تطبيق	٢٠١،١٠١ ز	٦٦	١	لأن الجزء(4) يمثل البطين الأيسر الذي يضخ الدم إلى جميع أجزاء الجسم عند انقباضه والجزء(3) يمثل انبساط الأذين	٣	ج				

نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٨/١٤٣٩ هـ - ٢٠١٧/٢٠١٨ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة : العلوم

تابع ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة السؤال الثالث										
الدرجة الكلية: (١٢) درجة										
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية				
تطبيق	١٠٠٢ ج	٧٣	٢	المادة (1) اليوريا المادة (2) البروتينات	أ-١	أ				
استدلال	١٠٠٢ ج	٧٢	١	وجود الجلوكوز في الموقع Z	ب-١	أ				
معرفة	١٠٠٢ ج	٦٤	٢ (نصف درجة لكل إجابة صحيحة)	<table border="1"> <tr> <td>موجودة</td> <td>غير موجودة</td> </tr> <tr> <td>11000 - 4000</td> <td>5 ملايين</td> </tr> </table>	موجودة	غير موجودة	11000 - 4000	5 ملايين	٢	أ
موجودة	غير موجودة									
11000 - 4000	5 ملايين									
معرفة	١٠٠٣ ج	٩٣	١	ضوئية ومادية	١	ب				
تطبيق	١٠٠٣ ج	٩٣	١	موجبة	٢	ب				
تطبيق	١٠٠٣ ج	٩٣	١	تتوهج	٣	ب				
استدلال	١٠٠٣ ج	٩٢	١	لا تتكون الأشعة المهبطية (لا يمر تيار كهربائي)	٤	ب				
تطبيق	١٠٠٣ ب	١٠٩	١	كلوريد الماغنيسيوم	١	ج				
تطبيق	١٠٠٣ د	١١٢	١	أيونية	٢	ج				
تطبيق	١٠٠٣ ج	١١٣	١	$Mg^{\cdot} + \begin{matrix} \cdot\ddot{Cl}\cdot \\ \cdot\ddot{Cl}\cdot \end{matrix} \longrightarrow Mg^{+2} + 2(\ddot{Cl}\cdot)^{-} + MgCl_2$	٣	ج				

(٤)

فمؤذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٨/١٤٣٩ هـ - ٢٠١٧/٢٠١٨ م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة : العلوم

تابع ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة السؤال الرابع						
الدرجة الكلية: (١٢) درجة						
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية
معرفة	٢٠١٠،٣ ج	١٢١	٣	H ₃ PO ₄ (أ) He (ب) Cu (ج)	١	أ
تطبيق	٢٠١٠،٣ ج	١٢٣	١	ينجذب أيون الألومنيوم الموجب إلى القطب السالب من الماء وينجذب أيون الكلور السالب إلى القطب الموجب	٢	أ
تطبيق	٣٠١٠،٣ ج	١٤٦	١ ١	عدد الذرات = عدد المولات × عدد اوفوجادرو 10 ²³ × 6.02 × 1.5 = 9.03 × 10 ²³ = ذرة	١	ب
استدلال	٣٠١٠،٣ ج	١٤٨	١ ١ ١	$\frac{\text{الكتلة}}{\text{الكتلة المولية}} = \text{عدد المولات}$ $\frac{60.12}{1.5} = \text{الكتلة المولية}$ 40.08 = (جرام/ مول) الكالسيوم	٢	ب
تطبيق	٢٠١٠،٣ و ز	١٣٦	٢	H ₂ : A CH ₄ : B	١	ج
تطبيق	٣٠١٠،٣ هـ	١٤٥	١	2	٢	ج

نهاية فمؤذج الإجابة



امتحان مادة: العلوم
للف: العاشر

للعام الدراسي ١٤٣٨/١٤٣٩هـ - ٢٠١٧/٢٠١٨م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول

- زمن الامتحان : (ساعتان ونصف)
- عدد صفحات أسئلة الامتحان : (٩) صفحات.
- الإجابة في الدفتر نفسه .

		اسم الطالب
الصف		المدرسة

التوقيع بالاسم		الدرجة		السؤال
المصحح الثاني	المصحح الأول	بالحروف	بالأرقام	
				١
				٢
				٣
				٤
مراجعة الجمع	جمعه			المجموع
				المجموع الكلي

(١)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨ م

تنبيهات:

- * وضع خطوات الحل عند الإجابة على الأسئلة المقالية
- * استعن بالمعلومات الآتية عند الحاجة إليها (عدد افوجادرو = 6.02×10^{23})
- * استعن بالجدول الدوري عند الحاجة إليه

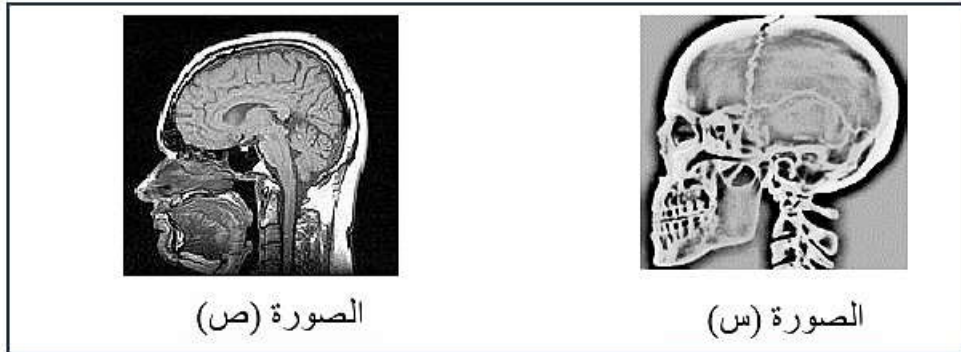
السؤال الأول:

ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة لكل مفردة من المفردات الآتية:

١- الجزء من العظم المسؤول عن إنتاج خلايا الدم الحمراء يوجد في:

- أ) العظم الاسفنجي
- ب) التجويف الرئيس
- ج) العظم الكثيف
- د) الغضروف

٢- أصيب شخص بإصابة في رأسه وأجريت له نوعين من الأشعة كما في الصورة الآتية. أي من البدائل الآتية توضح نوع الأشعة واستخدامها لكل من الصورتين (س) و (ص):



الصورة (ص)

الصورة (س)

ص	س	البدائل
أشعة الرنين المغناطيسي- تصور الأنسجة الصلبة فقط	الأشعة السينية - تصور الانسجة الصلبة واللينة	أ
أشعة الرنين المغناطيسي - تصور الأنسجة الصلبة واللينة	الأشعة السينية -تصور الأنسجة الصلبة فقط	ب
الأشعة السينية - تصور الأنسجة الصلبة فقط	أشعة الرنين المغناطيسي - تصور الأنسجة الصلبة واللينة	ج
الأشعة السينية - تصور الأنسجة الصلبة واللينة	أشعة الرنين المغناطيسي - تصور الأنسجة الصلبة فقط	د

(٢)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨ م

تابع السؤال الأول:

٣- أجريت فحوصات لأحد المرضى للتأكد من سلامة توازن غذائه كما يوضحه الجدول التالي:

متوسط كمية الطاقة (kj)	معادن		فيتامينات		بروتينات (g)	المواد الغذائية الكمية
	كالسيوم (mg)	حديد (mg)	ج (mg)	أ (mg)		
9000	1200	15	60	0.750	53	الكمية اللازمة يوميا
7100	1300	4	185	0.801	53	الكمية التي يتناولها المريض

أي البدائل التالية صحيحة :

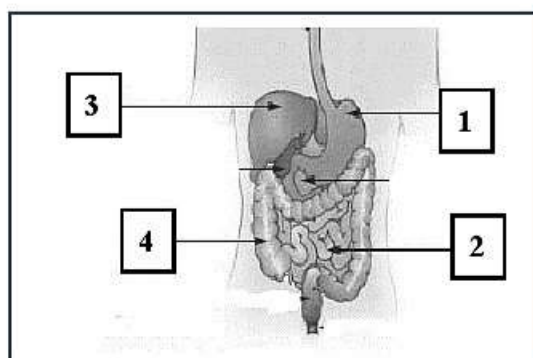
(أ) المريض لا يتناول الفواكه

(ب) كمية البروتين التي يتناولها المريض غير كافية

(ج) المريض مصاب بفقر الدم

(د) المريض يحصل على السعرات الحرارية اللازمة

٤- توضح الصورة المقابلة بعض أجزاء الجهاز الهضمي .



ما رقم العضو الذي يخزن فيه الجلوكوجين؟

(أ) 1

(ب) 2

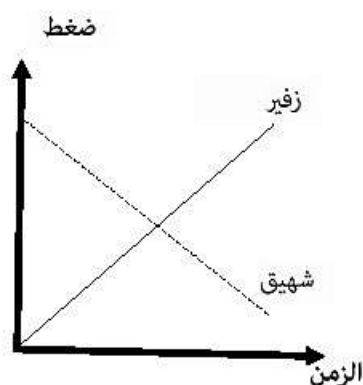
(ج) 3

(د) 4

(٣)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨ م

تابع السؤال الأول:



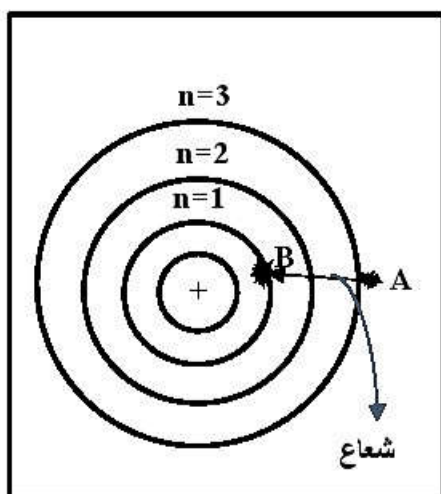
٥- يمثل الرسم البياني المقابل ضغط الهواء في الرئتين أثناء عملية الشهيق والزفير. جميع ما يلي صحيح ماعدا :

البدائل	زفير	شهيق
أ	انقباض عضلة الحجاب الحاجز	انبساط عضلة الحجاب الحاجز
ب	انبساط عضلة الحجاب الحاجز	انقباض عضلة الحجاب الحاجز
ج	يقل حجم الرئة	يزيد حجم الرئة
د	تنبسط عضلات الضلوع	تنقبض عضلات الضلوع

٦- العالم الذي تمكن من اجراء تجربة لحساب كتلة و طاقة النيوترون ؟

- (أ) طومسون
(ب) شادويك
(ج) رذرفورد
(د) بور

٧- في الشكل المقابل، ماذا يحدث للإلكترون عندما ينتقل من النقطة A الى B ؟



- (أ) تقل طاقته ويزيد رقم مداره
(ب) تقل طاقته ويقل رقم مداره
(ج) تزيد طاقته ويزيد رقم مداره
(د) تزيد طاقته ويقل رقم مداره

٨ - عنصر توزيعه الالكتروني هو 2,8,8,5 . فإن موقعه بالجدول الدوري هو:

- (أ) الدورة الخامسة والمجموعة الرابعة
(ب) الدورة الرابعة والمجموعة الرابعة
(ج) الدورة الخامسة والمجموعة الخامسة
(د) الدورة الرابعة و المجموعة الخامسة

(٤)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨ م

تابع السؤال الأول:

٩- يوضح الجدول المقابل بعض الخصائص الفيزيائية لمليح. العلاقة الصحيحة التي تصف قوة التجاذب بين العناصر المكونة لكل مركب هي:

المركب	درجة الانصهار °C	درجة الغليان °C
MgF ₂	1263	2227
NaCl	801	1465
CaO	2600	2580

(أ) NaCl < MgF₂ < CaO

(ب) NaCl < MgF₂ > CaO

(ج) NaCl > MgF₂ > CaO

(د) NaCl = MgF₂ = CaO

١٠- ما نوع التفاعل في المعادلة التالية ؟

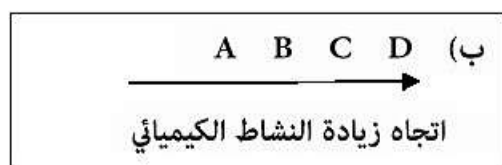
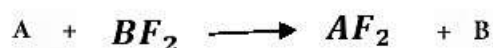


- (أ) تفاعل إحلال بسيط
(ب) تفاعل تفكك
(ج) تفاعل تكوين
(د) تفاعل إحلال مزدوج

١١- ما الكتلة المولية للمركب (Al₂O₃) بوحدة g/mol ؟

- (أ) 112.94
(ب) 101.96
(ج) 50
(د) 42.9

١٢- في المعادلات التالية الترتيب الصحيح للعناصر (A) و (B) و (C) و (D) حسب زيادة النشاط الكيميائي هو:



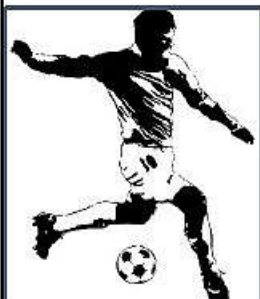
(5)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

السؤال الثاني:

(أ) يوضح الشكل المقابل صورة ل لاعب كرة قدم .

1- اكتب التغيرات التي تحدث لعضلة الساق التي تركز الكرة في الجدول الآتي.



حاجزا (Z)	المنطقة (H)	الخيوط البروتينية	طول الوتر

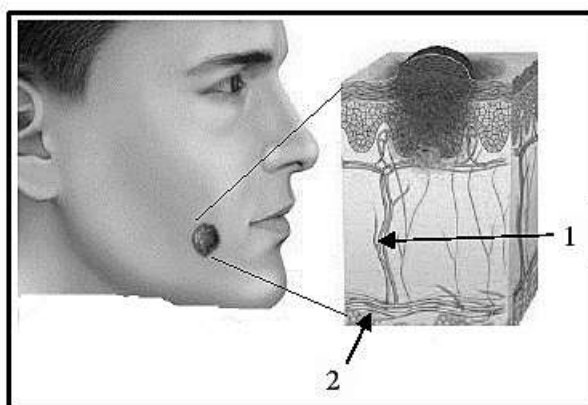
2- ما نوع التمرين الذي يقوم به اللاعب؟.....

3- يوضح الشكل المقابل تركيب الجلد في الإنسان.

أ- اكتب أسماء الأجزاء المشار إليها بالأرقام (1) و(2)

1 :

2 :



ب- الجلد في الشكل السابق مصاب بأحد الامراض الجلدية . أذكر سبب واحد لهذا المرض.

.....

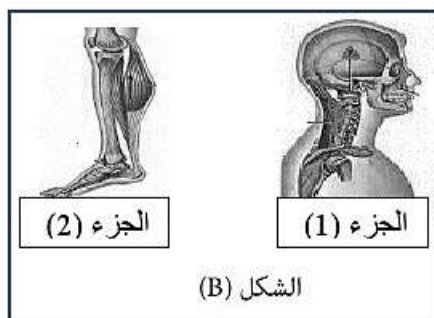
ب) يوضح الشكل (A) المقابل نموذج

لرافعة والشكل (B) أحد أممات الروافع في جسم الإنسان.

1- ما رقم الجزء من الشكل (B) الذي

يتشابه مع النموذج في الشكل (A)؟

.....



2- ارسم مخططا يوضح توزيع القوة والمقاومة ونقطة الارتكاز للجزء (2)

.....

(٦)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

تابع السؤال الثاني:

(ج) يوضح المخطط المقابل التكامل بين أجهزة جسم الانسان .

1- ما هو السائل المشار إليه بالرقم (1) والذي يُنقل عبره جزء من المواد الممتصة من الأمعاء الدقيقة إلى الدم؟

.....

2- حدد أسماء الأجهزة التي تنتمي إليها الأعضاء الآتية:

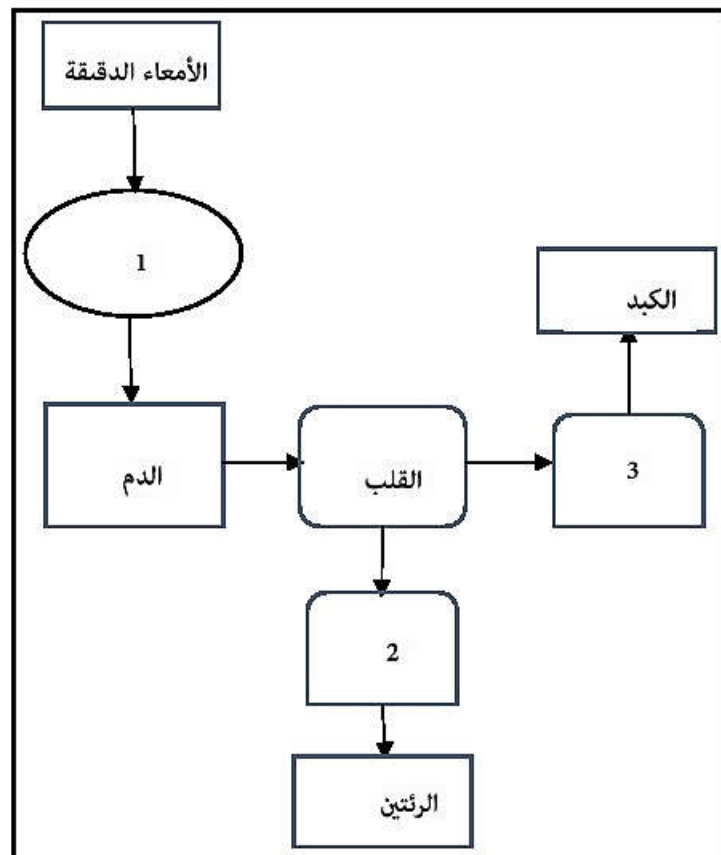
الرئتين:

القلب:

3- ما اسم الوعاء الدموي المشار إليه بالرقمين:

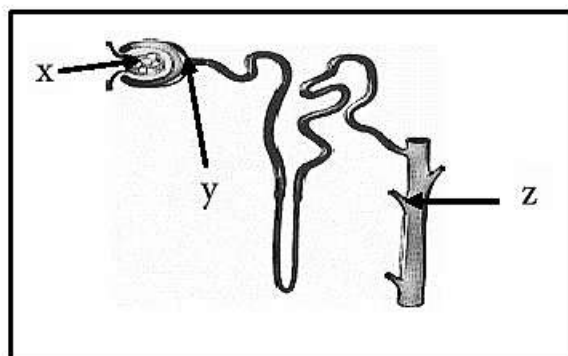
(2):

(3):



السؤال الثالث:

(أ) يوضحان الشكل والجدول الآتيين تركيب النيفرون وتراكيز بعض المواد في أحد الأشخاص.



التركيب	المادة (1)	المادة (2)	جلوكوز
x	0.3	0.17	0.18
y	0.3	0.0	0.18
z	2.0	0.0	0.18

1- فسر ما يلي :

(أ) المادة المشار إليها بالرقم (2) لا تنتقل إلى الجزء المشار إليه بالرمز (y) .

.....

(ب) زيادة تركيز المادة المشار إليها بالرقم (1) في الجزء المشار إليه بالرمز (Z).

.....

2- ما المرض الذي يعاني منه هذا الشخص؟

(٧)

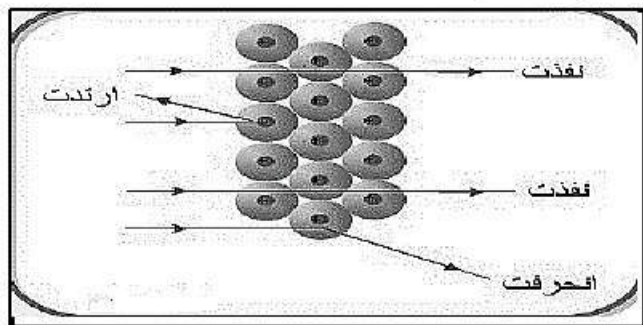
المادة: العلوم الصف : العاشر الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

تابع السؤال الثالث:

3- قارن بين الشريان والوريد من حيث السمك و وجود الصمامات في الجدول التالي.

الوريد	الشريان	وجه المقارنة
		السمك
		وجود الصمامات

ب) الشكل المقابل يوضح تجربة قام بها أحد العلماء لاكتشاف مكونات الذرة .



1- ما اسم العالم الذي قام بهذه التجربة ؟

.....

2- فسرد عدد الأشعة النافذة اكثر من الأشعة المرتدة

.....

ج- الشكل المقابل جدول لبعض نظائر العناصر الكيميائية.

1- كم عدد النيوترونات في نظير الأكسجين المشار إليه

بالرمز (x):

.....

2- تفاعل نظير الصوديوم ^{22}Na كما في المعادلة

التالية:



ما هو ناتج تفاعل ^{23}Na مع الاكسجين؟

.....

									4		
								6	5	Be	
								7	C	B	
							8	N	^{9}C	^{9}Be	
							9	O	^{9}C	^{9}B	^{7}Be
			10	F	x	^{11}N	^{10}C	^{9}B	^{8}Be	^{8}Be	
		11	Ne			^{13}O	^{12}N	^{11}C	^{10}B	^{9}Be	
	12	Na				^{14}O	^{13}N	^{12}C	^{11}B	^{10}Be	
13	Mg		^{17}Ne	^{16}F	^{15}O	^{14}N	^{13}C	^{12}B	^{11}Be		
Al	^{20}Mg	^{19}Na	^{18}Ne	^{17}F	^{16}O	^{15}N	^{14}C	^{13}B	^{12}Be		
	^{21}Mg	^{20}Na	^{19}Ne	^{18}F	^{17}O	^{16}N	^{15}C	^{14}B			
^{23}Al	^{22}Mg	^{21}Na	^{20}Ne	^{19}F	^{18}O	^{17}N	^{16}C	^{15}B	^{14}Be		
^{24}Al	^{23}Mg	^{22}Na	^{21}Ne	^{20}F	^{19}O	^{18}N	^{17}C				
^{25}Al	^{24}Mg	^{23}Na	^{22}Ne	^{21}F	^{20}O	^{19}N	^{18}C	^{17}B	12		
^{28}Al	^{25}Mg	^{24}Na	^{23}Ne	^{22}F	^{21}O	^{20}N	^{19}C		13		

(٨)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨م

السؤال الرابع:

(أ) فسر:

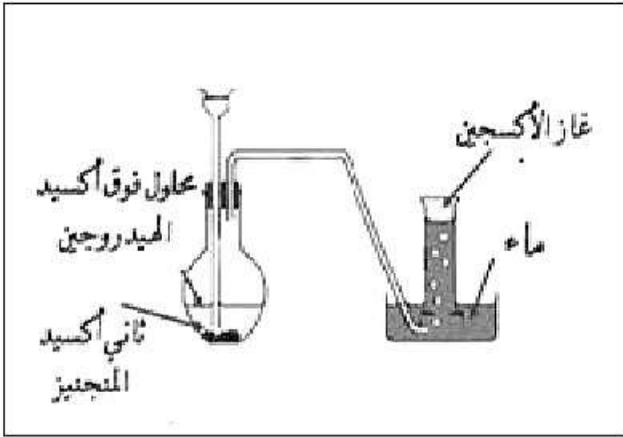
"السلينيوم عنصر ضروري في عملية الأيض في جسم الإنسان، إلا أنه في بعض الأحيان قد يؤدي إلى التسمم"

.....

(ب) 1- أكمل الجدول التالي:

الأيون السالب	الأيون الموجب	الصيغة	اسم المركب
NO_3^-	نترات نحاس ثنائي
Ca^{2+}	CO_3^{2-}
Al^{3+}	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

2- قام أحد الطلاب بتحضير الأوكسجين من تفكك المركب H_2O_2 كما في الشكل المقابل



أ- أكتب المعادلة الموزونة للتفاعل؟

.....

ب- احسب كتلة الأوكسجين الناتجة من

تفكك 2 مول من H_2O_2 ؟

.....

ج- احسب عدد جزيئات H_2O_2

في 2 مول منه؟

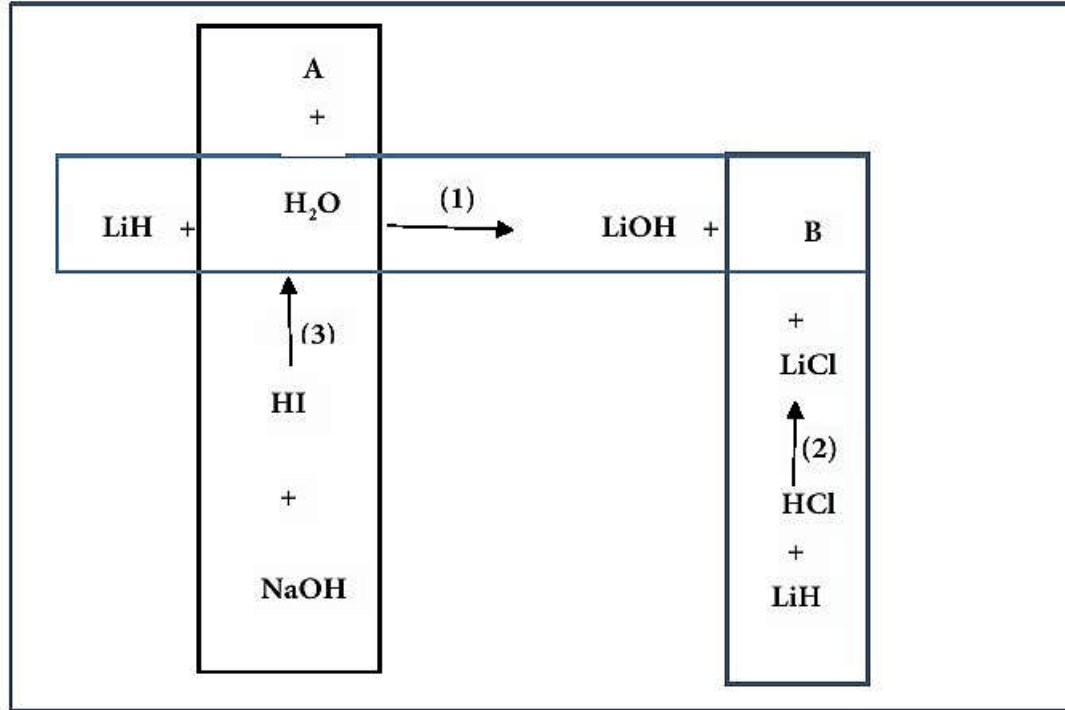
.....

(٩)

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول - العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨ م

تابع السؤال الرابع:

ج) ادرس التفاعلات التالية ثم اجب عن الأسئلة التالية:



1- اكتب الصيغة الكيميائية للمواد (A) و (B)؟

:A

:B

2- ما نوع التفاعل المشار إليه بالرقم (3) ؟

.....

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح.

الجدول الدوري للعناصر

العدد الذري		رمز العنصر		الكتلة الذرية		
1	H	1.00		11	Na	22.99
3	Li	6.941				
4	Be	9.012				
11	Na	22.99				
12	Mg	24.31				
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				
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				
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		
سلسلة الاكتينيدات		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)		
		100	Fm	(257)		
		101	Md	(258)		
		102	No	(259)		
		103	Lr	(260)		



نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٩/١٤٣٨ هـ - ٢٠١٨/٢٠١٧ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول

المادة: العلوم
تنبيهه: نموذج الإجابة في (٤) صفحات.
الدرجة الكلية: (٦٠) درجة.

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:

إجابة السؤال الأول						
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة	البديل الصحيح	المفردة
معرفة	أ١،١٠،٢ م	٢٠	٢	العظم الاسفنجي	أ	١
تطبيق	ب١،١٠،٧	٢٢	٢	الأشعة السينية - تصور الأنسجة الصلبة / اشعة الرنين المغناطيسي - تصور الأنسجة الصلبة واللينة	ب	٢
استدلال	د٢،١٠،٢	٤٠	٢	المريض مصاب بفقر دم	ج	٣
تطبيق	ه١،١٠،٢	٢٩	٢	3	ج	٤
تطبيق	و١،١٠،٢	٥٧	٢	انقباض عضلة الحجاب الحاجز/انبساط عضلة الحجاب الحاجز	أ	٥
معرفة	ب١،١٠،٣	٩٧	٢	شادويك	ب	٦
تطبيق	م١،١٠،١٠	٩٩	٢	تقل الطاقة ويقل مداره	ب	٧
معرفة	ب٢،١٠،١٠	١٠٩	٢	الدورة الرابعة والمجموعة الخامسة	د	٨
تطبيق	م١،١٠،١١	١١٥	٢	$NaCl < MgF_2 < CaO$	أ	٩
معرفة	ز٣،١٠،٣	١٣٨	٢	تفاعل تكوين	ج	١٠
تطبيق	ح٣،١٠،٣	١٤٦	٢	101.96	ب	١١
استدلال	ز٣،١٠،٣	١٤٣	٢	C B A D	د	١٢
٢٤			المجموع			

(٢)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٨/١٤٣٩ هـ - ٢٠١٧/٢٠١٨ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول
المادة : علوم

ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة السؤال الثاني									
الدرجة الكلية: (١٢) درجة									
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة				المفردة	الجزئية
				حاجزي (Z)	المنطقة (H)	الخيوط البروتينية	طول الوتر		
تطبيق	أ١،١٠،٢	٢٩	٢ نصف درجة لكل مفردة صحيحة)	يقتربان	تضيق	تتقارب	يقبل	١	أ
معرفة	ب٢،١٠،٢	٣٠	١	تنفس				٢	أ
معرفة	ب٢،١٠،٢	٣٢	٢	1-وعية دموية 2-طبقة دهنية				أ٣	أ
استدلال	أ١١،١٠،٤م	٣٥	١	التعرض الخاطن لأشعة الشمس				ب٣	أ
تطبيق	أب١،١٠،٩م	٢١	١	الجزء (1)				١	ب
معرفة	أب١،١٠،٩م	٢١	٢					٢	ب
استدلال	د١،١٠،٢	٥٠	١	الليمف				١	ج
معرفة	أج١،١٠،١	٥٥ ٦٢و	١	الرئتين : الجهاز التنفسي القلب : الجهاز الدوري				٢	ج
تطبيق	ز٢،١٠،١	٦٥	١	2- الشريان الرئوي 3-الشريان الأورطي				٣	ج

(٣)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٨/١٤٣٩ هـ - ٢٠١٧/٢٠١٨ م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول
المادة : علوم

ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

الدرجة الكلية: (١٢) درجة				إجابة السؤال الثالث			
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية	
تطبيق	ح ١٠٠٣	٧٣	٢	أ- لأنها تمثل البروتينات ولا يمكنها النفاذ عبر جدار الكبة لكبر حجمها ب- بسبب إعادة امتصاص الماء في الانابيب المتعرجة	١	أ	
تطبيق	و ٢٠١٠٢	٧٢	٢	مرض السكري	٢	أ	
معرفة	ز ٢٠١٠١	٦٥	٢	الوريد	وجه المقارنة	أ	
				الشريان			السلك
				أقل سمكا			أكبر سمكا
توجد	لا توجد	وجود الصمامات					
معرفة	د ١٠٠١م	٩٥	١	رذرفورد	١	ب	
استدلال	د ١٠٠١م	٩٥	٢	لأن معظم الذرة فراغ	٢	ب	
تطبيق	ب ١٠٠٣	٩٧	٢	عدد النيوترونات = العدد الكتلي - العدد الذري 8 - 14 = 6 = نيوترونات	١	ج	
تطبيق	ب ١٠٠٣	٩٧	١	Na ₂ O	٢	ج	

يتبع / ٤

(٤)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي ١٤٣٨/١٤٣٩ هـ - ٢٠١٧/٢٠١٨ م
الدور الثاني. - الفصل الدراسي الأول
المادة : علوم

تابع ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة السؤال الرابع																						
الدرجة الكلية: (١٢) درجة																						
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية																
استدلال	ز٢،١٠،٣	١٢٦	١	عنصر السلينيوم يؤدي وظيفة في جسم الانسان لكنه يصبح ضار إذا زاد عن الكمية اللازمة للجسم		أ																
معرفة	ج٢،١٠،٣	١١٢	٣ (نصف درجة لكل صيغة صحيحة)	<table border="1"> <thead> <tr> <th>اسم المركب</th> <th>الصيغة</th> <th>الأيون الموجب</th> <th>الأيون السالب</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td>$Cu(NO_3)_2$</td> <td>Cu^{+2}</td> <td></td> </tr> <tr> <td>كربونات كالسيوم</td> <td>$CaCO_3$</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>كبريتات ألومنيوم</td> <td></td> <td>Al^{+3}</td> <td></td> </tr> </tbody> </table>	اسم المركب	الصيغة	الأيون الموجب	الأيون السالب		$Cu(NO_3)_2$	Cu^{+2}		كربونات كالسيوم	$CaCO_3$			كبريتات ألومنيوم		Al^{+3}		١	ب
اسم المركب	الصيغة	الأيون الموجب	الأيون السالب																			
	$Cu(NO_3)_2$	Cu^{+2}																				
كربونات كالسيوم	$CaCO_3$																					
كبريتات ألومنيوم		Al^{+3}																				
استدلال	ز٣،١٠،٣	١٣٨	١	$2H_2O_2 \longrightarrow 2H_2O + O_2$	٢ (أ)	ب																
تطبيق	ح٣،١٠،٣	١٤٦	١	عدد المولات = الكتلة / الكتلة المولية الكتلة = $(2 \times 16) \times 1 = 32$ جرام	٢ (ب)	ب																
تطبيق	ح٣،١٠،٣	١٤٦	٢	عدد الجزيئات = $6.02 \times 10^{23} \times 2 = 12.04 \times 10^{23}$ جزيء	٣ (ج)	ب																
تطبيق	ز٣،١٠،٣	١٣٨	٢	NaI :A H ₂ :B	١	ج																
تطبيق	ه٣،١٠،٣	١٣٨	١	إحلال مزدوج	٢	ج																

نهاية نموذج الإجابة