سلطنة عمان
وزارة التربية والتعليم

امتحـان مادة : العلوم
للصف : العاشر
للعام الدراسي1440/1439هـ - 2019/2018م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول

- زمن الامتحان : (ساعتان ونصف)
- عدد صفحات أسئلة الامتحان: (10) صفحات.
- الإجابة في الدفتر نفسه .

اسم الطالب			
المدرسة		الصف	

السؤال	الدرجة		التوقيع بالاسم	
	بالأرقام	بالحروف	المصحح الأول	المصحح الثاني
1				
2				
3				
4				
المجموع			جمعه	مراجعة الجمع
المجموع الكلي				

المادة : العلوم الصف : العاشر الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول -العام الدراسي **2019/2018**م

تنبيهات :

- **وضّح خطوات الحل عند الإجابة على الأسئلة المقالية .**
- **استعن بالثابت التالي عند الحاجة إليه: (عدد أفوجادرو = 6.02×10^{23})**
- **استعن بالجدول الدورى المرفق عند الحاجة إليه .**

أجب عن جميع الأسئلة الآتية

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

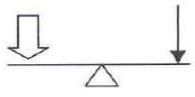
1- جميع ما يلي من مكونات نسيج العظم ما عدا:

أ) النخاع الأحمر **ب) قناة هافرس**

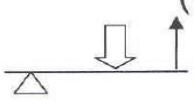
ج) كربونات الصوديوم **د) كربونات الكالسيوم**

2- أي الأنماط التالية يبذل فيها الجسم أقل قوة ليحرك ثقلاً أكبر، علماً بأن رمز الثقل (⇩)، ورمز القوة (⇧)؟

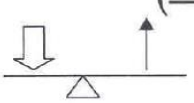
أ)



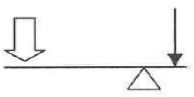
ب)



جـ)



د)

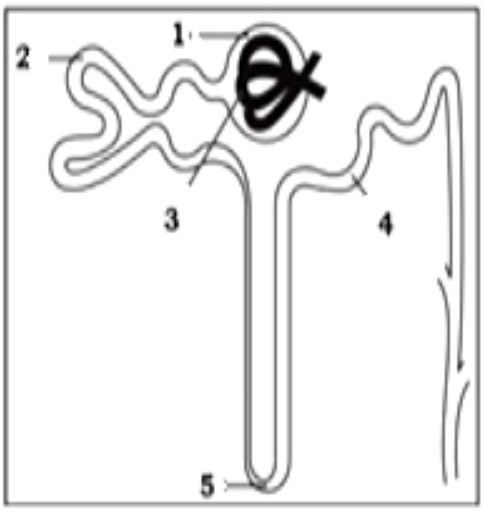


3- المعدن الذي يدخل في بناء هرمونات الغدة الدرقية هو:

أ) البوتاسيوم **ب) اليود**

ج) الصوديوم **د) الفسفور**

4- الجزء الذي يتم من خلاله إعادة امتصاص سكر الجلوكوز في الشكل المقابل هو:



أ) 1 **ب) 3**

ج) 4 **د) 5**

يتبع/2

المادة : العلوم الصف :العاشر الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول -العام الدراسي 2019/2018م

تابع السؤال الأول:

5-كمية الطاقة الناتجة بالسعرات الحرارية من تناول أحمد للوجبة الموضحة بالشكل المقابل تساوي:

المادة الغذائية	عدد الجرامات (g)	عدد السعرات الحرارية (kcal)
لحم	175	؟
زيت الزيتون	5	45
قطعة خبز	؟	840

أ) 390 ب) 680

ج) 1565 د) 1585

6-إذا كانت نسبة شحنة الإلكترون إلى كتلته تساوي (1.76×10^{11} C/kg) في ذرة الهيدروجين ($_{1}^{1}H$) فإن نسبة شحنة الإلكترون إلى كتلته في ذرة الأكسجين ($_{8}^{16}O$) بوحدة (C/kg) تساوي :

أ) $\frac{1}{8}(1.76 \times 10^{11})$ ب) 1.76×10^{11}

ج) $8 (1.76 \times 10^{11})$ د) $16 (1.76 \times 10^{11})$

7- عدد البروتونات في ذرة اليورانيوم ($_{92}^{238}U$) تساوي :

أ) 238 ب) 92 ج) 146 د) 330

8- تسمى الزيادة التي تطرأ بمرور الوقت على تركيز المادة الكيميائية في الكائن الحي مقارنة بتركيز المادة الكيميائية في البيئة:

أ) التلوث ب) العناصر الثقيلة ج) الترسبات الجيولوجية د) التراكم البيولوجي

9- عنصر يقع في المجموعة الثالثة والدورة الثالثة يكون توزيعه الإلكتروني :

أ) 2,8,3 ب) 2,3 ج) 2,8,8,3 د) 2,8,2

10- كتلة مول واحد من ذرات العنصر بجميع نظائره الموجودة في الطبيعة هي :

أ) العدد الذري ب) عدد أفوجادرو ج) المول د) الكتلة المولية

يتبع/3

تابع السؤال الأول:

11- يصنف التفاعل المقابل على أنه تفاعل :

أ) إحلال بسيط ماص للحرارة
ب) إحلال بسيط طارد للحرارة
ج) اتحاد مباشر ماص للحرارة
د) اتحاد مباشر طارد للحرارة

$$(X + Y \rightarrow \quad XY + \text{طاقة})$$

12-إذا علمت أن الكتلة المولية للعنصر A تساوي (3 أضعاف) الكتلة المولية للعنصر B ، والكتلة المولية للعنصر B تساوي (8 g/ mol) وعدد بروتونات العنصر A تساوي 12 ،
فإن عدد نيوترونات العنصر A تساوي :

أ) 12 ب) 24 ج) 36 د) 84

السؤال الثاني :

أ) قارن بين تمارين التنفس وتمارين التحمل من حيث ما يلي:

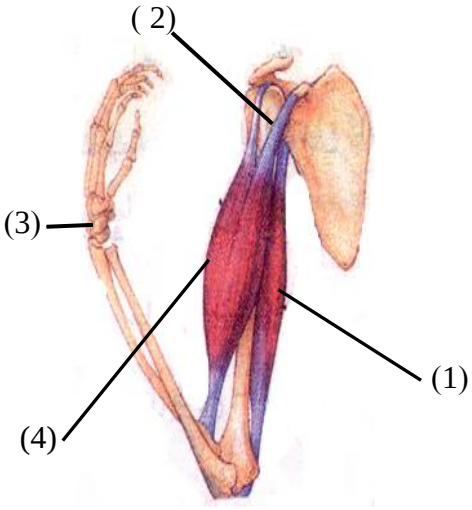
وجه المقارنة	تمارين التنفس	تمارين التحمل
الأهمية	_____	_____
مثال عليها	_____	_____

يتبع/4

تابع السؤال الثاني:

ب)-

الشكل المقابل يوضح ارتباط العضلات بالعظام، ادرسه جيداً ثم أجب عما يلي:



1- اكتب مسميات الأجزاء المشار إليها بالأرقام (2) و(3).

(2) .....

(3) .....

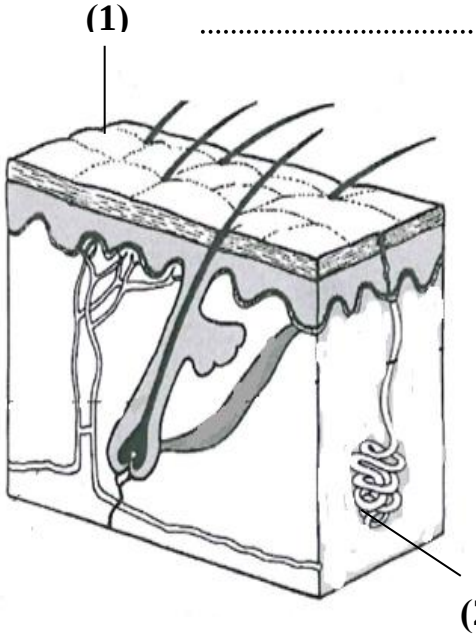
2-ما نوع المادة الغذائية التي تساعد على نمو وزيادة حجم العضلات رقم (1) و (4) ؟.....

3-اشرح الآلية التي تحدث في العضلة رقم (4) عند مدّ الذراع؟

.....

.....

ج) يوضح الشكل المقابل تركيب الجلد في الإنسان.



1- اشرح الدور الذي يقوم به الجزء رقم (2) عند تعرض الجلد لدرجات حرارة عالية صيفاً.

.....

.....

2- فسّر: عدم شعور الشخص بالألم عند التعرض لخدوش أو جروح بسيطة غير دامية في الجزء المشار إليه بالرقم(1).

.....

يتبع/5

تابع السؤال الثاني:

تابع ج)

3-عرّف الأكـزيـمـا.

.....

.....

د)

1- "بسبب السرعة الزائدة وعدم ارتداء حزام الأمان تعرض سالم الذي عمره 5 سنوات و أبوه إلى حادث سير أدى إلى إصابتهما بكسر في عظمة الفخذ ".

أي منهما سيلتئم كسره بشكل أسرع؟ .....

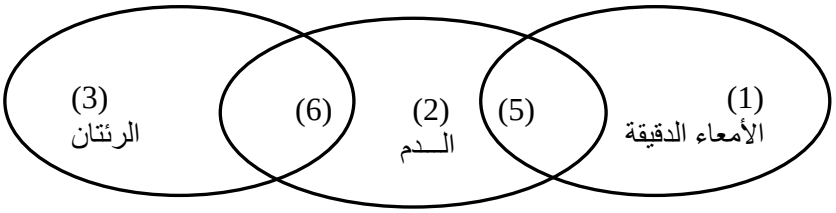
فسر إجابتك: .....

.....

2- التنظيم الذي يتم عن طريق مركز التنفس الموجود في جذع الدماغ يسمى:

○التنظيم العصبي للتنفس ○التنظيم الكيميائي للتنفس (ظلّل الإجابة الصحيحة)

3-أمامك الشكل التالي ، ادرسه جيداً ثم أجب عما يليه من أسئلة :



أ- الأجهزة التي ينتمي إليها كل من الأعضاء المشار إليها بالأرقام (2) و (3) هي:

(2).....

(3).....

ب- حدد سبب مرور الدم في العضو المشار إليه بالرقم (1).

.....

ج-ماذا تُسمى العملية المشتركة بين الأجزاء (2) و(3)، والمشار إليها بالرقم (6) ؟

.....

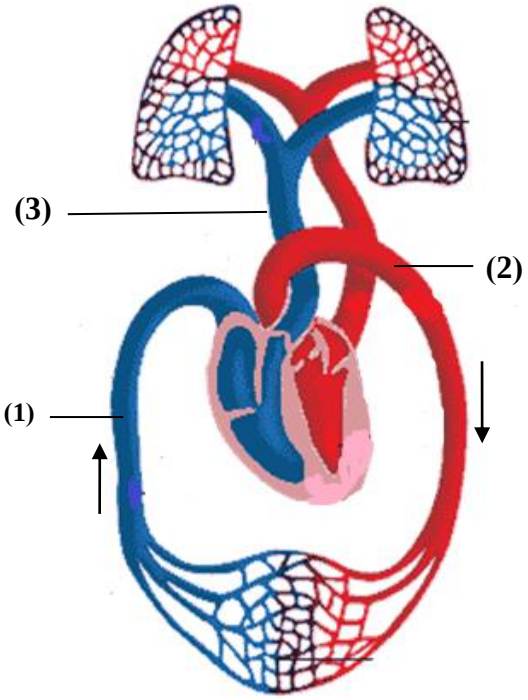
يتبع/6

المادة :العلوم الصف :العاشر الدور الثاني - الفصل الدراسي الأول -العام الدراسي 2019/2018م

السؤال الثالث :

أ)

1-الشكل المقابل يوضح الدورة الدموية في الإنسان.



أ- ماذا يُسمى الوعاء المشار اليه بالرقم (1) ؟

.....

ب- ما نوع الدم في الوعاء المشار اليه بالرقم (3)؟

.....

ج-فسّر: يتصف الوعاء الدموي رقم (2) بالسماكة مقارنة بالوعاء الدموي رقم (1).

.....

.....

2- إذا كان معدل نبض القلب الطبيعي عند صفاء (60-100) نبضة/دقيقة، وارتفع معدل النبض لديها إلى(200) نبضة/دقيقة أثناء مشاركتها في مسابقة رياضية في المدرسة.
فسّر الزيادة الحاصلة في معدل نبضات قلب صفاء.

.....

.....

3-عدّد اثنتين من الغدد الملحقة بالجهاز الهضمي.

أ- .....

ب-.....

يتبع/7

تابع السؤال الثالث :

ب)

1- للكلور نظيران هما : $^{35}_{17}Cl$ و $^{37}_{17}Cl$

أ- وضح التوزيع الإلكتروني للنظير $^{35}_{17}Cl$: .....

ب- هل يختلف التوزيع الإلكتروني للنظير $^{37}_{17}Cl$ عن التوزيع الالكتروني للنظير $^{35}_{17}Cl$ ؟

(○نعم ○ لا) ظلّل الإجابة الصحيحة.

فسّر إجابتك: .....

ج- إذا افترضنا أن كتلة النيوترونات للنظير $^{35}_{17}Cl$ تضاعفت وأصبحت ضعف كتلتها الحقيقية، بينما ظلت كما هي للنظير $^{37}_{17}Cl$. (علماً بأن كتلة البروتونات ثابتة لم تتغير للنظيرين).

هل تتوقع أن يؤثر ذلك على الخصائص الكيميائية للكلور ؟

(○ يؤثر ○ لا يؤثر) ظلّل الإجابة الصحيحة.

اذكر السبب: .....

.....

2- حدد اثنتين من الأعمال التي يقوم بها تقني الطب النووي.

أ-.....

ب-.....

ج) استخرج من الجدول التالي ما يلي :

Ar	$Mg(OH)_2$	H_2	H_2CO_3	F

1- عنصر من الهالوجينات :. .....

2- قاعدة: .....

3- حمض: .....

د) ما المقصود بالذرات المستقرة ؟

.....

يتبع/8

السؤال الرابع :

أ)

1- أكمل الجدول التالي بما يناسبه :

الصيغة الكيميائية	الأيون الموجب	الأيون السالب
$Al_2(SO_4)_3$	Al^{+3}	.....
.....	Ag^+	NO_3^-

2- عدد اثنتين من خصائص الرابطة التساهمية.

.....

.....

3- ادرس العناصر في الجدول التالي ، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه (مستعيناً بالجدول الدوري المرفق):

العنصر	العدد الذري
X	13
Y	17

أ- عند تفاعل العنصر X والعنصر Y ينتج مركب يسمى .....

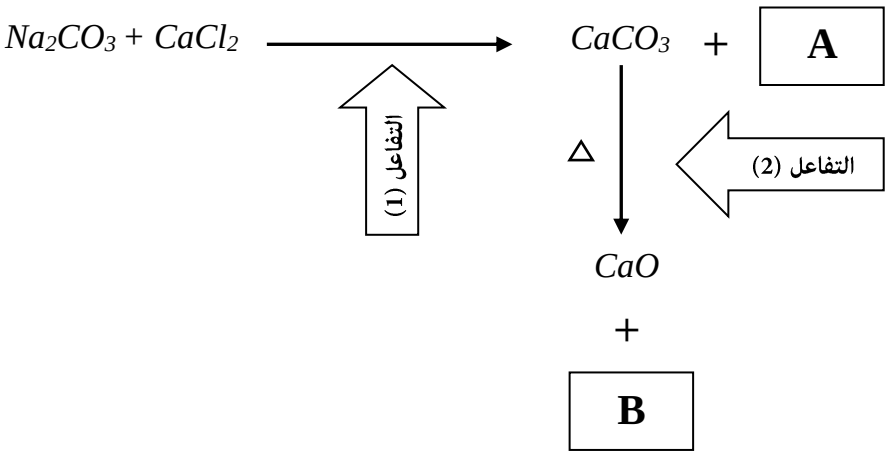
ب- ما نوع الرابطة في المركب الناتج من تفاعل X مع Y ؟.....

يتبع/9

تابع السؤال الرابع :

ب)

1- ادرس المخطط التالي ثم أجب عما يليه من الأسئلة :



أ- اكتب الصيغ الكيميائية لنواتج التفاعلات المشار إليها بالرموز A و B.

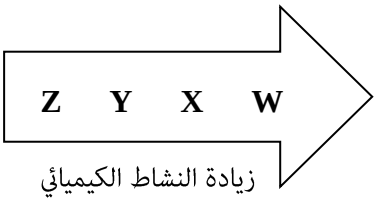
ناتج التفاعل (A) :.....

ناتج التفاعل (B) :.....

ب-زن معادلة التفاعل رقم (1)

.....

2- ادرس سلسلة النشاط الكيميائي الموضحة في الشكل المقابل.



التفاعل (1) : $X + ZSO_4 \rightarrow XSO_4 + Z$

التفاعل (2) : $Z + XSO_4 \rightarrow ZSO_4 + X$

أي التفاعلين السابقين يحدث؟ ○ **التفاعل (1)** ○ **التفاعل (2)** **(ظلّل الإجابة الصحيحة)**

فسّر إجابتك: .....

يتبع/10

تابع السؤال الرابع :

ج)

1- أكمل معادلة الاحتراق التالية:

طاقة حرارية + ... + ... ⟶ أكسجين + هيدروكربون

2- احسب عدد المولات في (11.5 g) من مادة كيميائية كتلتها الذرية (23 g/ mol)

.....

.....

.....

د)

1- اذكر نص قانون حفظ (بقاء) الكتلة.

.....

.....

2- التفاعل التالي يوضح معادلة تحضير حمض الكربونيك

$$CO_2 + H_2O \longrightarrow H_2CO_3$$

أثبت تحقق قانون بقاء الكتلة من خلال التفاعل. (مستعيناً بالجدول الدوري المرفق)

.....

.....

.....

.....

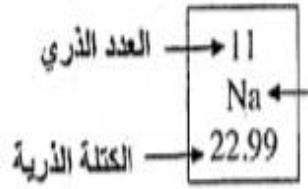
.....

.....

.....

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع 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 العاشر
للعام الدراسي 1440/1439 هـ - 2019/2018م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الاول

المـــــــادة: العلوم الدرجة الكلية: (60) درجة.

تنبيـــــــه: نموذج الإجابة في (7) صفحات.

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:

إجابة السؤال الأول

المفردة	البديل الصحيح	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
1	ج	كربونات الصوديوم	1	18	1-10-2أ	معرفة
2	ب		1	21	1-10-9م ب	تطبيق
3	ب	اليود	1	46	1-10-2د	معرفة
4	د	5	1	73	1-10-2ط	تطبيق
5	د	1585	1	41	2-10-2د	استدلال
6	ب	1.76×10^{11}	1	94	1-10-3ب	تطبيق
7	ب	92	1	97	1-10-3ب	تطبيق
8	د	التراكم البيولوجي	1	126	2،10،3ز	معرفة
9	أ	2,8,3	1	109	2-10-10ب	تطبيق
10	د	الكتلة المولية	1	147	3-10-3هـ	معرفة
11	د	اتحاد مباشر طارد للحرارة	1	135-139	1-10-9م ز	تطبيق
12	أ	12	1	147	3-10-3ح	استدلال
المجموع			12 درجة			

يتبع/2

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي 1440/1439 هـ - 2019/2018م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الاول
المادة : العلوم

ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة السؤال الثاني — **الدرجة الكلية: (16) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
أ	1	<table><tr><th>وجه المقارنة</th><th>تمارين التنفس</th><th>تمارين التحمل</th></tr><tr><td>الأهمية</td><td>بناء عضلات قوية ومرنة ½</td><td>زيادة حجم العضلات الهيكلية وزيادة قوتها ½</td></tr><tr><td>مثال</td><td>السباحة أوالمشي أوالتزلج أوركوب الدراجات الهوائية ½</td><td>تمارين البطن أورفع الأثقال أوثني الركبة ½</td></tr></table>	2	30	2-10-2ب	معرفة
ب	1	2-الوتر 3- مفصل منزلق ملاحظة: إذا كتب الطالب "مفصل" فقط يعطى نصف الدرجة.	1 1	27	2-10-1أ	تطبيق
	2	البروتينات	1	31	1-10-1ب	تطبيق
	3	تنبسط العضلة ويتباعد حاجزا Z، و تبتعد خيوط الأكتين عن خيوط الميوسين، ويقل سمك القطعة اللحمية ويزداد طولها، وتعود المناطق المعتمة والمضيئة إلى أماكنها السابقة محدثة الانبساط العضلي.	1	27	2-10-1أ	استدلال
ج	1	تفرز الغدد العرقية العرق وخلال تبخر العرق من الجلد تنطلق الحرارة إلى الهواء.	1	34	1-10-1ج	تطبيق
	2	لأنها خالية من الأعصاب والأوعية الدموية.	1	33	2-10-1ب	تطبيق
	3	الأكزيما هي عبارة عن اضطراب جلدي يتميز بالحكة والالتهاب ،وتكون البشرة احيانا ملتهبة وجافة ومتورمة	2	34	م10-10-2أ	معرفة

يتبع /3

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي 1440/1439 هـ - 2019/2018م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الاول
المادة : العلوم

تابع ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة: السؤال الثاني — **الدرجة الكلية: (16) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
د	1	سالم. لأن المادة الوراثية الموجودة في خلايا عظام سالم(طفل) تنقسم بسرعة كبيرة مقارنة بسرعة انقسام خلايا العظم لوالده	½ ½	19 22	7-10-1ب م9-10-1أ	استدلال
	2	التنظيم العصبي للتنفس	1	59	1-10-1ج	معرفة
	3	أ- 2: الجهاز الدوري 3:الجهاز التنفسي	1 1	55-62	12-10-1ز 1-10-1و	تطبيق
		ب- لامتصاص الغذاء المهضوم ، ونقله لبقية أجزاء الجسم	1	62-50	2-10-1هـ 2-10-1ز	تطبيق
		ج- التبادل الغازي	1	58	1-10-1-و	استدلال

يتبع /4

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي 1440/1439 هـ - 2019/2018م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الاول
المادة : العلوم

تابع ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة السؤال الثالث — **الدرجة الكلية: (16) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
أ	1	أ- الوريد الأجوف	1	66	1-10-1ز	تطبيق
		ب- دم غير مؤكسج	1	66	1-10-12ز	تطبيق
		ج- ليتحمل الضغط الناتج عن اندفاع الدم الناتج عن انقباض القلب	1	65	1-10-12ز	تطبيق
	2	لأن العضلات تحتاج إلى طاقة والتي يوفرها الأكسجين من خلال ضخ القلب للدم فيزداد معدل نبضات القلب	1	69	م9-10-1-ج	استدلال
	3	الغدد اللعابية الكبد البنكرياس (يكتفى بذكر اثنتين)	1 1	48	2-10-1-هـ	معرفة
ب	1	أ- 2,8,7	1	100	3-10-1ب	تطبيق
		ب- لا لأن لهما نفس العدد الذري (نفس عدد الإلكترونات و البروتونات)	½ ½	100	3-10-1ب	تطبيق
		ج- لا يؤثر لأن عدد البروتونات والالكترونات ثابت	1 1	97-98 106	3-10-1ب	استدلال
	2	1-تشخيص الأمراض باستخدام المواد المشعة 2-الأبحاث حول المواد المشعة في مراكز الأبحاث (يكتفى بذكر اثنين)	1 1	102	3-10-1ج	معرفة

يتبع/5

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي 1440/1439 هـ - 2019/2018م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الاول
المادة : العلوم

تابع ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

تابع إجابة السؤال الثالث			الدرجة الكلية: (16) درجة			
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
ج	1	F	1	119	3-10-2د	تطبيق
	2	$Mg(OH)_2$	1	122	3-10-2ج	تطبيق
	3	H_2CO_3	1	121	3-10-2ج	تطبيق
د		هي الذرات التي يكون مدارها الاخير مكتمل بالإلكترونات أو التي يكون مدارها الاخير مشبع بالالكترونات	1	109	3-10-2ب	معرفة

يتبع/6

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي 1440/1439 هـ - 2019/2018م
الدور الثاني- الفصل الدراسي الاول
المادة : العلوم

تابع ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة السؤال الرابع — **الدرجة الكلية: (16) درجة**

الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
أ	1	<table><tr><th>الصيغة الكيميائية</th><th>الأيون الموجب</th><th>الأيون السالب</th></tr><tr><td></td><td></td><td>SO_4^{-2} درجة</td></tr><tr><td>$AgNO_3$ درجة</td><td></td><td></td></tr></table>	2	111	م10-10-ج2	تطبيق
	2	1- تتكون بين الذرات التي لا تفقد الإلكترونات بسهوله (لافلزات) 2- تتكون بين ذرات لنفس العنصر أو ذرات عناصر مختلفة	2 درجة لكل خاصية	119	3-10-2-ب	معرفة
	3	أ- كلوريد الألومنيوم ب- أيونية	1 1	114	3-10-2ج	استدلال
ب	1	أ- A : $NaCl$ B: CO_2	1 1	144	3-10-3ز	تطبيق
		ب- $Na_2CO_3 + CaCl_2 \longrightarrow CaCO_3 + \underline{2NaCl}$	1	136	3-10-3و	تطبيق
	2	التفاعل (1) لأن العنصر X أكثر نشاطا كيميائيا	1 1	144-143	3-10-3ز	استدلال
ج	1	ثاني أكسيد الكربون + ماء	1	145	3-10-3ز	معرفة
	2	عدد المولات = الكتلة (g) / الكتلة المولية (g/mol) ½ = 11.5 g / 23g/mol ½ = 0.5 mol	1	148	3-10-3ح	تطبيق

يتبع/7

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي 1440/1439 هـ - 2019/2018م
الدور الثاني - الفصل الدراسي الاول
المادة : العلوم

تابع ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة السؤال الرابع			الدرجة الكلية: (16) درجة			
الجزئية	المفردة	الإجابة الصحيحة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
	1	بقاء الكتلة : كتل المواد المتفاعلة = كتل المواد الناتجة من التفاعل	1	149	3-10-3ط	معرفة
د	2	أ) كتلة المواد المتفاعلة ($CO_2 + H_2O$) $= 12+(2X16) + (1X2)+16$ ½ $= 44 + 18 = 62\ g$ ½ كتلة المواد الناتجة (H_2CO_3) $= (2X1)+12+(3X16)$ ½ $= 2+12+48 = 62g$ ½ إذن كتلة المواد المتفاعلة = كتلة المواد الناتجة (يتحقق قانون بقاء الكتلة)	1 1	149	3-10-3ط	تطبيق

نهاية نموذج الإجابة