



نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي 1440/1441 هـ - 2020/2019 م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول

المادة: العلوم. الدرجة الكلية: (60) درجة.
عدد صفحات نموذج الإجابة في (4) صفحات.

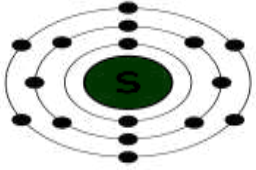
إجابة السؤال الأول : الأسئلة الموضوعية.

المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة	المفردة						
معرفة	أ 1-10-2	18	1	كربونات و فوسفات الكالسيوم	1						
تطبيق	أ 1-10-2	26	1	<table border="1"><tr><td>C</td><td>B</td><td>A</td></tr><tr><td>الملساء</td><td>القلبية</td><td>الهيكلية</td></tr></table>	C	B	A	الملساء	القلبية	الهيكلية	2
C	B	A									
الملساء	القلبية	الهيكلية									
استدلال	هـ 2-10-2	58 - 53	1	B	3						
معرفة	د 2-10-2	44	1	السمك	4						
تطبيق	هـ 1-10-2	50-48	1	B	5						
معرفة	ب 1-10-3	97-92	1	تكون أشعة ملونة عكس اتجاه الأشعة المهبطية عند استخدام أنابيب تفريغ ذات مهبط مثقب	6						
تطبيق	ب 1-10-3	100-98	1	D	7						
تطبيق	و 2-10-3	108	1		8						
تطبيق	ج 2-10-3	113	1	<table border="1"><tr><td>KF</td><td>أيونية</td></tr></table>	KF	أيونية	9				
KF	أيونية										
معرفة	ج 3-10-3	133	1	CO ₂	10						
تطبيق	هـ 3-10-3	139	1	تكوين	11						
استدلال	ح 3-10-3	147	1	133.33	12						
12				المجموع							

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي 1440/1441 هـ - 2020/2019 م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة : العلوم

ثانيا: إجابة الأسئلة المقالية:

الدرجة الكلية: (16) درجة				إجابة السؤال الثاني		
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	الجزئية	المفردة
تطبيق	1-10-7 ب	22- 21	1	تعمل على تثبيت العظام بالمفاصل	1	أ
استدلال	1-10-2 ب		1	B	2	
معرفة	م1-10-9 ب		1	D	3	
معرفة	1-10-2 ب	34-32	1	C: ألياف عضلية	1	ب
			1	D: طبقة دهنية		
تطبيق			1	إفراز مواد تحافظ على طراوة وليونة الشعر. أو تجعل الجلد أكثر رطوبة ونعومة.	2	
تطبيق			1	يمنع دخول بعض المسببات المرضية كالبيكتيريا والمواد الضارة. أو يحافظ على سوائل الجسم الداخلية ويحد من تبخرها.	3	
تطبيق	1-10-2 أ	31-28	2	تتباعد خيوط (C) عن خيوط (D)	1	
استدلال			1	يقل	2	
معرفة			1 1	- فوسفات الكرياتين - الجللايكوجين	3	
تطبيق	1-10-2 و	58- 57	1	ثاني أكسيد الكربون أو CO ₂	1	
تطبيق			1	ينبسط أو يتحرك للأعلى	2	
تطبيق	م2-10-11		1	يقل الضغط	3	
استدلال			1	3.5 L	4	
16				مجموع الدرجات		

الدرجة الكلية: (16) درجة				إجابة السؤال الثالث														
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	الجزئية	المفردة												
تطبيق	د 1-10-7	68	1	A	1	أ												
استدلال		68	1	ارتفاع ضغط الدم	2													
معرفة		70- 69	1	- ممارسة الرياضة. - عدم استخدام الملح في الطعام. - حمية غذائية أو تقليل الطعام. - عدم شرب المواد الغازية والقهوة. (يكتفى بوحدة)	3													
معرفة	ح 1-10-2	72	1	B : الحالب	1	ب												
تطبيق		74	1	من خلال طرح أيونات الهيدروجين وإعادة امتصاص أيون البيكربونات ورجوعها للدم.	2													
تطبيق		73	1	لأن تركيز المواد بالدم أقل من تركيزها في الأنابيب المتعرجة أو ضد منحدر التركيز.	3													
تطبيق	ب 1-10-3	93	3	<table border="1"><thead><tr><th>الرمز</th><th>المسمى</th><th>الشحنة</th></tr></thead><tbody><tr><td>A</td><td></td><td>سالبة</td></tr><tr><td>B</td><td>النيوترونات</td><td></td></tr><tr><td>C</td><td></td><td>موجبة</td></tr></tbody></table>	الرمز	المسمى	الشحنة	A		سالبة	B	النيوترونات		C		موجبة	1	ج
الرمز				المسمى	الشحنة													
A					سالبة													
B	النيوترونات																	
C		موجبة																
معرفة	97	1	العدد الكتلي	2														
استدلال	97	1 1	وجه الشبه: عدد البروتونات. أو عدد البروتونات = 4 وجه الاختلاف: عدد النيوترونات. أو عدد النيوترونات = 5 و النظير = 6	3														
تطبيق	ب 2 -10-10	108	1		1	د												
معرفة	ز 2-10-3	126	1	لأن الجسم لا يستطيع تحليل أو امتصاص هذه المعادن وبالتالي تميل إلى التراكم البيولوجي	2													
معرفة	ح 2-10-3	-121 122	1 1	حمض الكبريتيك: H_2SO_4 هيدروكسيد الكالسيوم: $Ca(OH)_2$	3													
16				المجموع														

(4)

تابع نموذج إجابة امتحان الصف العاشر
للعام الدراسي 1441/1440 هـ - 2020/2019 م
الدور الأول - الفصل الدراسي الأول
المادة : العلوم

الدرجة الكلية: (16) درجة				إجابة السؤال الرابع								
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	الجزئية	المفردة						
استدلال	د 2-10-3	113	2	الذرة (X) : تكتسب الكترونا الذرة (Y) : تفقد الكترونين	1	أ						
تطبيق		113	1	أيونية	2							
تطبيق		115	1	YX_2	3							
معرفة		-115 116	1	1- درجة انصهار/غليان عالية. 2- محلوله يوصل التيار الكهربائي. 3- يوجد على شكل بلورات صلبة في درجة الحرارة العادية. (يكتفى بواحدة فقط)	4							
تطبيق	ج 2-10-3	114	1	بروميد البوتاسيوم: KBr		ب						
معرفة	د 3-10-3	134	1	- التفاعل الكيميائي الذي يحرر طاقة حرارية	1	ج						
معرفة	ح 3-10-3	147	1	- كتلة مول واحد من ذرات العنصر بجميع نظائره								
تطبيق	و 3-10-3	137	2	$S + O_2 \longrightarrow SO_2$ (درجة للمواد المتفاعلة و درجة للمواد الناتجة)	2							
تطبيق		137	2	$4 HCl + MnO_2 \longrightarrow Cl_2 + MnCl_2 + 2 H_2O$ (درجة) (درجة)	3							
تطبيق	ح 3-10-3	148	2	<table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <thead> <tr> <th>الهيدروجين</th> <th>الاكسجين</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>-</td> <td>1</td> </tr> <tr> <td>2</td> <td>-</td> </tr> </tbody> </table>	الهيدروجين	الاكسجين	-	1	2	-	1	د
الهيدروجين		الاكسجين										
-	1											
2	-											
استدلال	148	2	<p>الكتلة المولية للمواد المتفاعلة = 36 g/mol الكتلة المولية للمواد الناتجة = 32 + 4 = 36 g/mol كتلة المواد المتفاعلة = كتلة المواد الناتجة = 36 g/mol</p>	2								
16				المجموع								

نهاية نموذج الإجابة