

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العُمانية



موقع المناهج العُمانية

www.alManahj.com/om

* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/om>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف التاسع اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/9>

* للحصول على جميع أوراق الصف التاسع في مادة علوم ولجميع الفصول، اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/9science>

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

<https://almanahj.com/om/9science1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للصف التاسع اضغط هنا

<https://almanahj.com/om/grade9>

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/omcourse_bot



امتحان مادة: العلوم

الصف: التاسع

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

- استخدم جدول الأيونات عند الضرورة.
- عدد صفحات أسئلة الامتحان: (٧) صفحات.
- زمن الامتحان: (ساعة ونصف).
- الإجابة في الدفتر نفسه.

		اسم الطالب
	الصف	المدرسة

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

(١)

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

أجب عن جميع الأسئلة الآتية

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

١) جميع النباتات الآتية يحدث لها تلقيح ذاتي في أزهارها عدا:

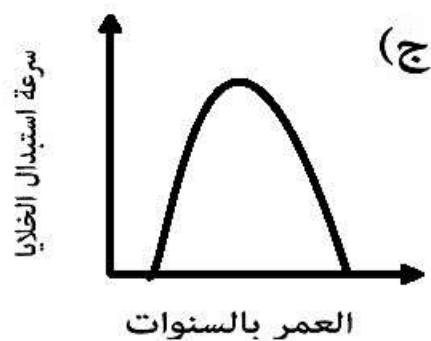
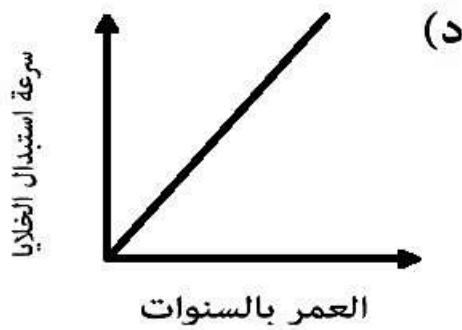
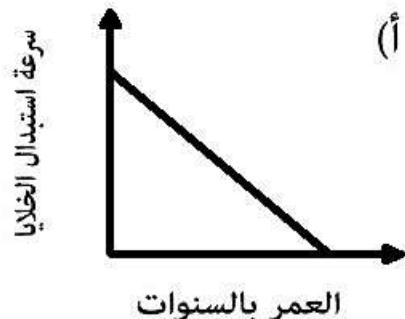
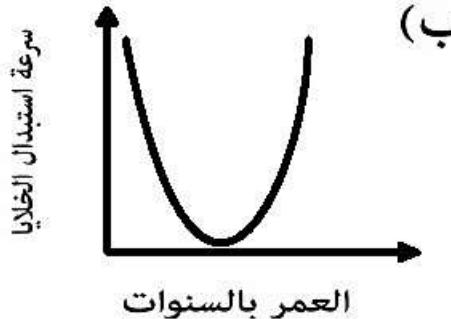
د) الشعير

ج) الرمان

ب) البرتقال

أ) النخيل

٢) الرسم البياني الذي يوضح العلاقة بين سرعة استبدال الخلايا وتقدم الإنسان في العمر:



٣) عدد ذرات مركب فوسفات الأمونيوم $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ يساوي:

ب) 16

أ) 14

د) 20

ج) 18

(٢)

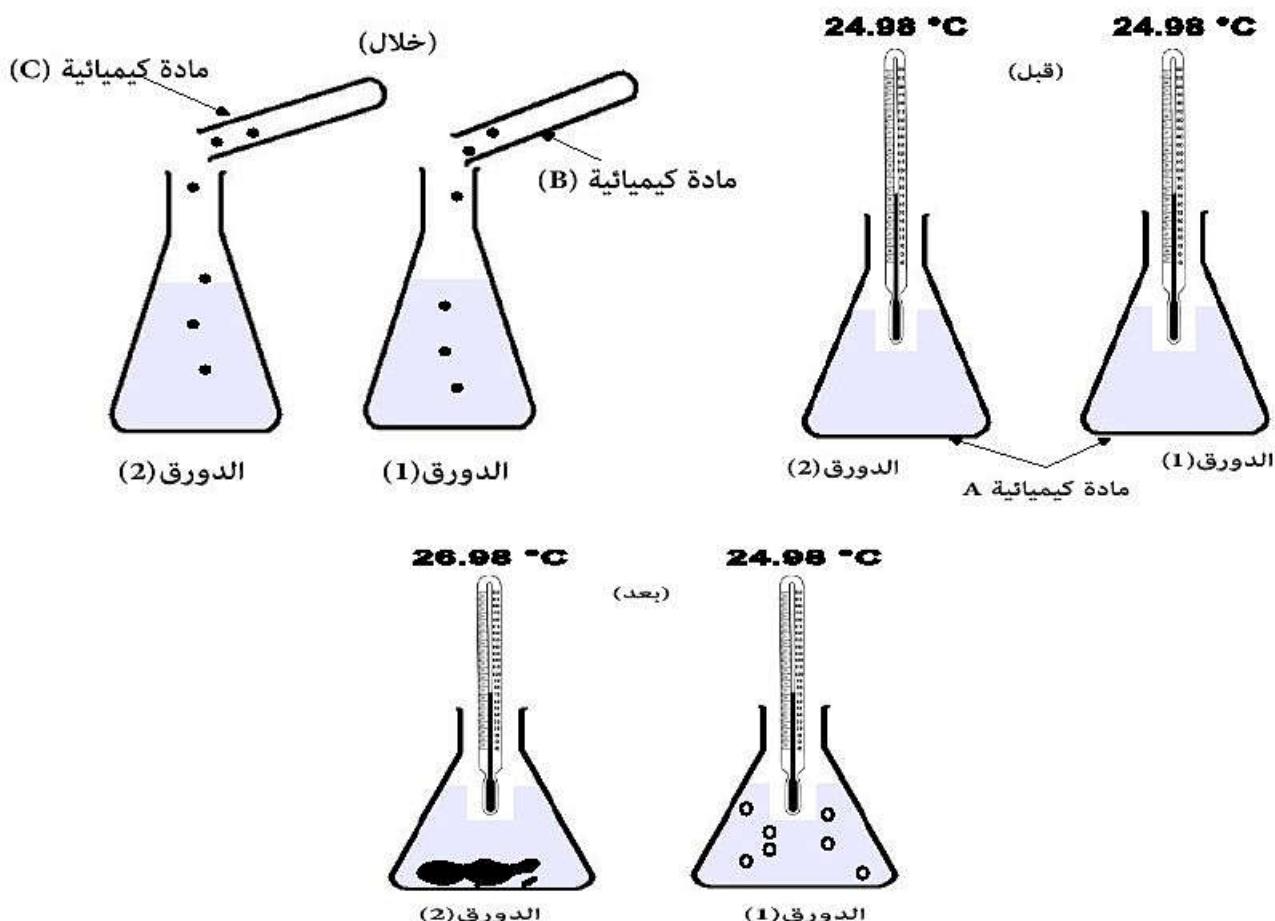
المادة : العلوم الصف : التاسع الدور الأول الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨ م

تابع السؤال الأول:

٤) نوع التقانة التي استخدمها علماء إحدى مراكز البحث العلمية عند زراعة نبات ما بغرض امتصاص ملوثات التربة بالعناصر الثقيلة الناتجة من مخلفات الحروب:

- ب) نقل الجينات
- أ) المعالجة الحيوية
- د) المكافحة الحيوية
- ج) التكاثر الانتقائي

٥) قام طالب بالصف التاسع بوضع كميتين متساوietين من مادة كيميائية (A) في دورقين وسجل درجة الحرارة، ثم أضاف المادتين الكيميائيتين (B) و (C) كما هو موضح بالشكل الآتي.



جميع ما يلي يعد دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي في تجربة الطالب عدا:

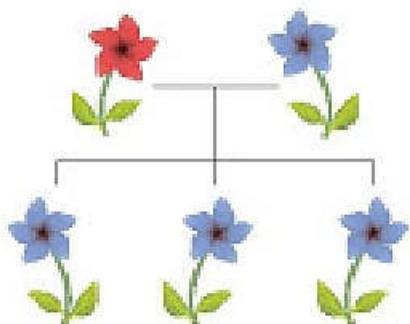
- ب) تكون راسب.
- أ) ظهور فقاعات.
- د) تغير اللون.
- ج) تغيير درجة الحرارة.

(٣)

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

تابع السؤال الأول:

٦) قام علي بتهجين نبتة ذات أزهار وردية اللون مع نبتة ذات أزهار زرقاء اللون.
 أفضل استنتاج يمكن التوصل إليه من تجربة علي هو: نبتة ذات زهرة زرقاء نبتة ذات زهرة وردية



نباتات ذات أزهار زرقاء

أ) لون الزهرة لا يورث من الآباء.

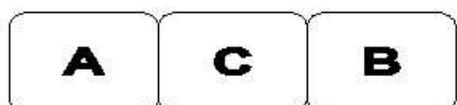
ب) الجيل الثاني سيُكون أزهار وردية.

ج) صفة اللونين لهما احتمالات متساوية.

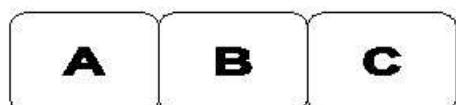
د) صفة اللون الأزرق سائدة.

٧) ثلاثة عناصر في دورة واحدة (A فلز - B لا فلز - C شبه فلز) فأي البدائل يعبر عن ترتيبها الصحيح داخل الدورة؟

(ب)

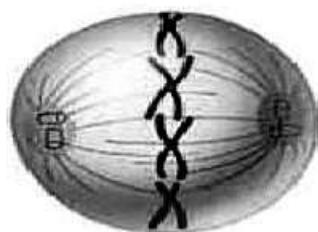


(أ)



(د)

(ج)



٨) ما الطور الذي يمثله الشكل المقابل؟

ب) الاستوائي

أ) البياني

د) النهائي

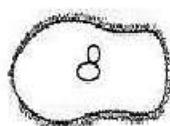
ج) الانفصالي

(٤)

المادة : العلوم الصف : التاسع الدور الأول الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ٢٠١٧/٢٠١٨

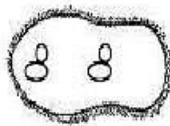
السؤال الثاني:

1

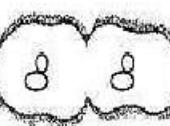


أ) يوضح الشكل المقابل طريقة التكاثر اللاجنسي في البكتيريا.

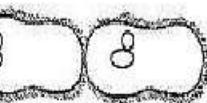
2

١- ما نوع طريقة التكاثر اللاجنسي؟
.....

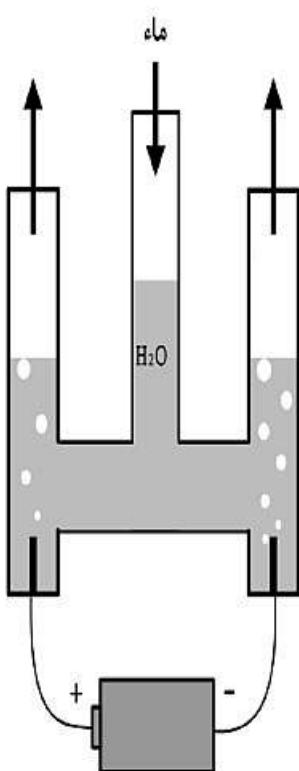
3

٢- ماذا يحدث في المرحلة رقم (٢)؟
.....

4

٣- فسر يختفي الفرد الأبوي الذي يتکاثر بهذه الطريقة.
.....٤- تنبأ في حالة عدم حدوث الطور البيني قبل الانقسام؟
.....

ب) صمم طلاب الصف التاسع تجربة كما بالشكل المقابل.

١- ما الهدف من التجربة؟
.....٢- حدد النسبة بين الغازات المتتصاعدة من التجربة؟
.....٣- ما الغاز المتتصاعد عند:
أ. القطب السالب
.....ب. القطب الموجب
.....

(٥)

تابع السؤال الثاني:

ج) يوضح الشكل المقابل الجهاز التناسلي في أنثى الإنسان.

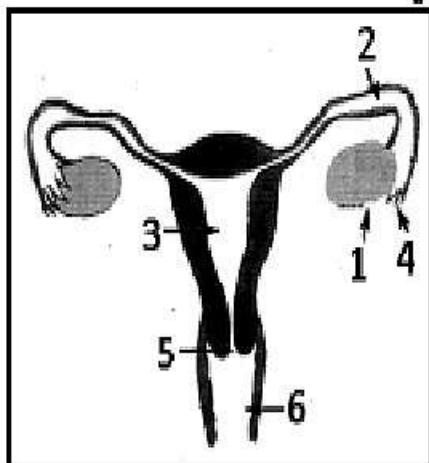
١- ما أهمية الجزء المشار إليه بالرقم (٣)؟

٢- كم عدد البويضات الناضجة التي يفرزها الجزء المشار

إليه بالرقم (١) خلال ٣٩٢ يوم؟

٣- تنبأ بما سيحدث عند ربط الجزء المشار إليه بالرقم (٢)؟

٤- فسر تكون الدورة الشهرية مصحوبة بخروج دم الحيض.



السؤال الثالث:

(أ)

١- إذا حدث تزاوج بين رجل متسع العينين هجين بأمرأة ضيق العينين. أوجد الطرز الجينية للآباء والأفراد الناتجة. علمًا بأن جين صفة اتساع العينين (E) وجين صفة ضيق العينين (e).

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

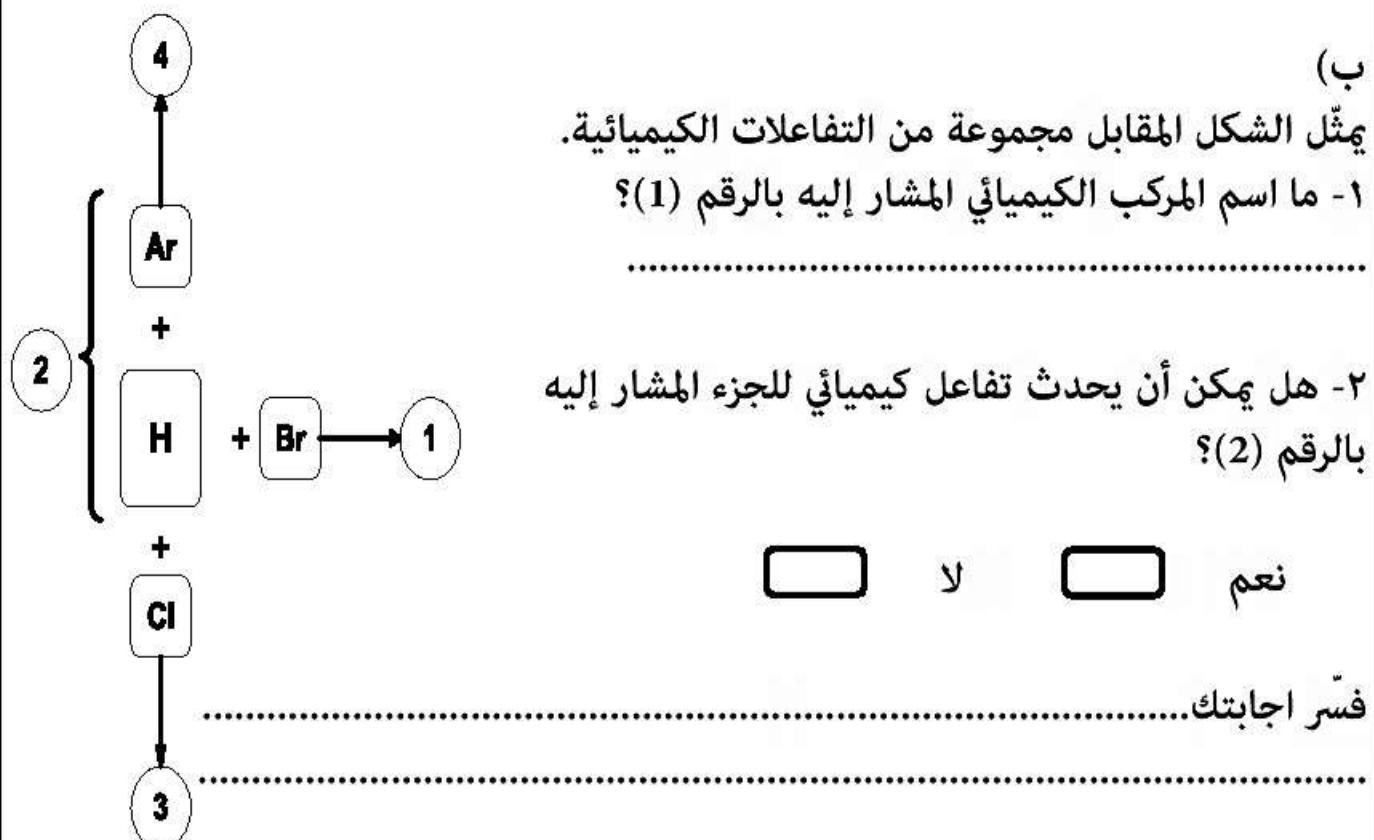
تابع السؤال الثالث:

(٢)

أ- ما المقصود بالهندسة الوراثية؟

ب- علل الصفة المتنحية دائماً نقية.

ج- لماذا كانت الصفات التي درسها مندل في نبات البازلاء سهلة التوقع بالنتائج؟



تابع السؤال الثالث:

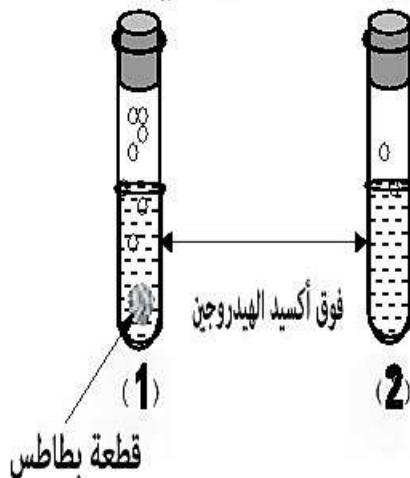
ج) تحتوي عينة كتلتها (36.41g) من كربونات الكالسيوم (CaCO_3) على (14.58g) من الكالسيوم (Ca) و (4.36g) من الكربون (C).

١- اذكر نص قانون حفظ الكتلة.

٢- أحسب كتلة الأكسجين التي تحتوي عليها العينة.

٣- أحسب النسبة المئوية لعنصر الكالسيوم (Ca) في العينة.

د) قام سالم بإجراء تجربة بالمختبر المدرسي في درجة حرارة الغرفة كما بالشكل الآتي.



١- ماذا تمثل قطعة البطاطس في التفاعل؟

٢- ما الاستنتاج الذي توصل إليه سالم في تجربته؟

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح.

1	H⁺	1	Hydrogen هيدروجين	أيون	الصيغة	الإيجون	الصيغة	الإيجون	الصيغة	الإيجون	الصيغة	الإيجون	الصيغة	الإيجون
	CO₃²⁻		Manganate مanganات	B ₄ O ₇ ²⁻	Boronate boronat	SO ₃ ²⁻	Sulfonate sulfonat							
	SO₄²⁻		Chromate chromat	C ₆ H ₅ COO ⁻	Phenylacetate fennylacetat	Si ₂ O ₅ ²⁻	Titanate titanat							
	PO₄³⁻		Phosphate fosphat	C ₂ O ₄ ²⁻	Malonate malonat	HPO ₃ ²⁻	Aluminofosphate aluminofosphat							
	NO₃⁻		Nitrate nitrat	ClO ₃ ⁻	Chlorate chlorat	HPO ₄ ⁻	Aluminophosphate aluminofosphat							
	NO₂⁻		Nitrite nitrit	ClO ⁻	Nitrite nitrit	HCO ₃ ⁻	Carbonate karbonat							
	SiO₄²⁻		Silicate silikat	ClO ₂ ⁻	Chlorite chlorit	HSO ₄ ⁻	Sulfate sulfat							
1	H⁺	2												
2	Li⁺	3	Be²⁺	4										
3	Na⁺	11	Mg²⁺	12										
4	K⁺	19	Ca²⁺	20	Sc³⁺	21	Ti⁴⁺	22	V⁵⁺	23	Cr⁶⁺	24	Mn⁷⁺	25
4														
5	Rb⁺	37	Sr²⁺	38	Y³⁺	39	Zr⁴⁺	40	Ti⁵⁺	41	Nb⁵⁺	42	Mo⁶⁺	43
5														
6	Cs⁺	55	Ba²⁺	56	La³⁺	57	Hf⁴⁺	58	Ta⁵⁺	59	W⁶⁺	60	Re⁷⁺	61
6														
7	Fr⁺	87	Ra²⁺	88	Ac³⁺	89								

بعض الأيونات عديدة الأرات

U⁶⁺	92			
Pb⁴⁺				
Po⁴⁺				
At⁴⁺				
Rn⁰				

7	He²⁺	1	H⁻	2



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

الدرجة الكلية: (٤٠) درجة.

المادة: العلوم
تبليغ: نموذج الإجابة في (٤) صفحات.

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:

إجابة السؤال الأول :

المفرد	البديل الصحيح	الإجابة	الدرجة	الصفحة	المخرج التعليمي	المستوى المعرفي
١	أ	التخيل	٢	٣٧	أ٢-٩-١١م	تطبيق
٢	أ		٢	٢٣	ج٢-٩-١٠م	استدلال
٣	د	20	٢	١١٤	ز٢-٩-١١م	تطبيق
٤	أ	المعالجة الحيوية	٢	٦٥	د٢-٩-٧	معرفة
٥	د	تغير اللون	٢	٨٤	ج٢-٩-٣	تطبيق
٦	د	صفة اللون الأزرق سائدة.	٢	٥٢	ك١-٩-٢	تطبيق
٧	ب	A C B	٢	١٠٢	أ١-٩-١١م	معرفة
٨	ب	الاستوائي	٢	١٧	ب١-٩-١	معرفة
المجموع			١٦ درجة			

(٢)

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

ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة السؤال الثاني :							
الدرجة الكلية: (١٢) درجة	المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية
معرفة				١	الانشطار الثنائي.	١	
معرفة		١-٩-٢ ب	٢٤	١	تضاعف الكروموسومات.	٢	١
استدلال				١	لأن الفرد الأبوي ينحضر إلى خلتين متماثلتين.	٣	
تطبيق	١-٩-١ ب	١٦		١	لن تنقسم الخلية.	٤	
معرفة	١٤-٩-٣		٩٨	١	فصل العناصر المكونة للماء. أو تحليل الماء كهربائياً.	١	
استدلال	١٤-٩-٣			١	٢ هيdroجين : ١ أكسجين.	٢	ب
تطبيق	١٤-٩-٣			١	أ- الهيدروجين أو (H_2). ب- الأكسجين أو (O_2).	٣	
تطبيق	١-٩-٢ ج		٤١	١	-استضافة الجنين وحمايته حتى الولادة. أو مكان انغراس الجنين. أو مر للحيوانات المنوية. (يكفى بإجابة واحدة).	١	
تطبيق				١	٧ بوبيضات ($7 = 28 \div 14 = 28 \div 392$)	٢	
استدلال	١-٩-٩ م			١	لن يحدث الحمل.	٣	ج
تطبيق		٤٥		١	بسبب تقطيع بطانة الرحم. أو تمزق الشعيرات الدموية. (يكفى بإجابة واحدة)	٤	

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

تابع ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة السؤال الثالث :																
الدرجة الكلية: (١٢) درجة	المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية									
تطبيق	١-٩-٢ ط	٥٥	$\frac{1}{2} + \frac{1}{2}$	$\frac{1}{2} + \frac{1}{2}$	الطراز المظاهري للأباء : رجل متسع العينين × امرأة ضيق العينين (١/٢ ee × ١/٢ Ee) <table border="1"><tr><td></td><td>E</td><td>e</td></tr><tr><td>e</td><td>(١/٢) Ee متسع العينين</td><td>(١/٢) ee ضيق العينين</td></tr><tr><td>e</td><td>Ee متسع العينين</td><td>ee ضيق العينين</td></tr></table>		E	e	e	(١/٢) Ee متسع العينين	(١/٢) ee ضيق العينين	e	Ee متسع العينين	ee ضيق العينين	١	١
	E	e														
e	(١/٢) Ee متسع العينين	(١/٢) ee ضيق العينين														
e	Ee متسع العينين	ee ضيق العينين														
معرفة	١-٩-١	٥٨	١	١	أ- القدرة على إحداث تنوع عن طريق تغيير ترتيب القواعد النيتروجينية من خلال العمليات الكيميائية.		أ									
تطبيق	١-٩-٢ ك	٥٥	١	١	ب - لأنها لا تظهر إلا عند اجتماع جينين متماثلين مت segregin. أو لأن الجين المتنحى يكون غير ظاهر إذا كان الجين الآخر سائداً. (يكفي بإجابة واحدة).	٢	٢									
تطبيق	١-٩-٢ ك	٥٢	١	١	ج - بسبب وجود احتمالين فقط لكل صفة.											
معرفة	٥٥-٩-٣	+١١١ ١١٢	١	١	بروميد الهيدروجين.	١										
تطبيق	٥٥-٩-٣ ب	١٠٧	$\frac{1}{2}$	$\frac{1}{2}$	- لا - - لأن العنصر Ar ليس له سعة اتحادية. أو لأن العنصر Ar لا يكون أيون. أو لأن العنصر Ar يقع في المجموعة الثامنة (الخاملة). (يكفي بإجابة واحدة)	٢	ب									
تطبيق	٥٥-٩-٣	١٠٨	١	١	HCl	٣										

(٤)

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

تابع ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:

تابع إجابة السؤال الثالث :

الدرجة الكلية: (١٢) درجة

ال المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية
معرفة	٣-٩-٣	٩١	١/٢	مجموع كتل المواد المتفاعلة = مجموع كتل المواد الناتجة.	١	
معرفة	٣-٩-٣ ب		١/٢	$17.47g = 4.36 - 14.58 - 36.41$	٢	ج
تطبيق		٩٢	١	النسبة المئوية للكالسيوم= كتلة العنصر/كتلة المركب×١٠٠ $40.04 \% = 100\% \times 36.41 \div 14.58 =$	٣	
استدلال	٥-٩-٣ + ١-٩-١ ب	٩٤	١	العامل الحفاز أو العامل المساعد.	١	
			١	أن وجود الانزيمات (العامل الحفاز) في البطاطس يزيد من سرعة التفاعل الكيميائي.	٢	٥

نهاية نموذج الإجابة



امتحان مادة: العلوم

الصف: التاسع

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

- استخدم الجدول الدوري عند الضرورة.
- عدد صفحات أسئلة الامتحان: (٧) صفحات.
- زمن الامتحان: (ساعة ونصف).
- الإجابة في الدفتر نفسه.

		اسم الطالب
	الصف	المدرسة

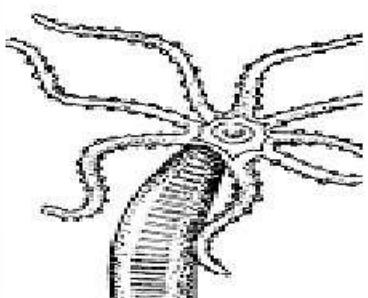
التوقيع بالاسم	الدرجة			الرقم
	المصحح الأول	بالحروف	بالأرقams	
المصحح الثاني				١
				٢
				٣
				٤
مراجعة الجمع	جمعه			المجموع
				المجموع الكلي

(١)

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

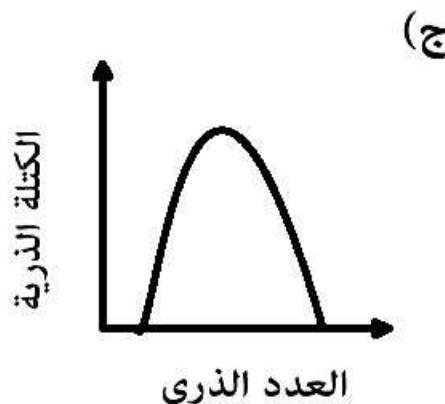
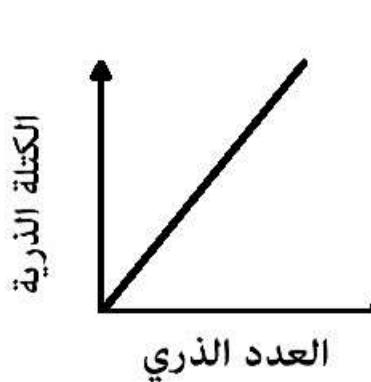
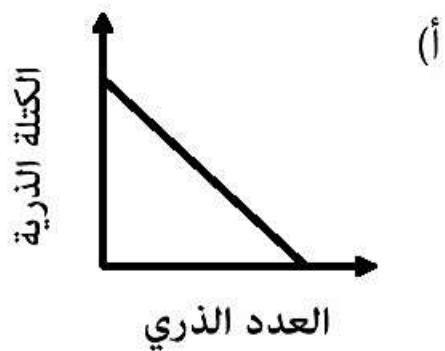
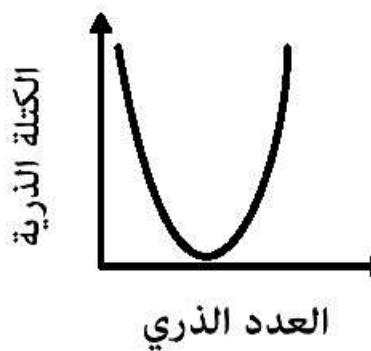
أجب عن جميع الآسئلة الآتية

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



- ١) يوصف التكاثر في الكائن الموضح بالشكل المقابل بأنه تكاثر:
- جنسى ينتج منه أفراد متماثلون في الصفات مع آبائهم.
 - جنسى ينتج منه أفراد مختلفون في الصفات مع آبائهم.
 - لا جنسى ينتج منه أفراد متماثلون في الصفات مع آبائهم.
 - لا جنسى ينتج منه أفراد مختلفون في الصفات مع آبائهم.

٢) الرسم البياني الذي يوضح العلاقة بين الكتلة الذرية والعدد الذري في الجدول الدوري:



تابع السؤال الأول:

(٣) يوضح الجدول الآتي متوسط تراكيز مختلفة من هرمون الأستروجين والبروجسترون في الأسبوعين الأول والثاني من دورة الحيض. أي التراكيز الآتية صحيحة؟

هرمون البروجسترون (mol/L)	هرمون الأستروجين (mol/L)	
150	150	أ
200	180	ب
180	140	ج
20	180	د

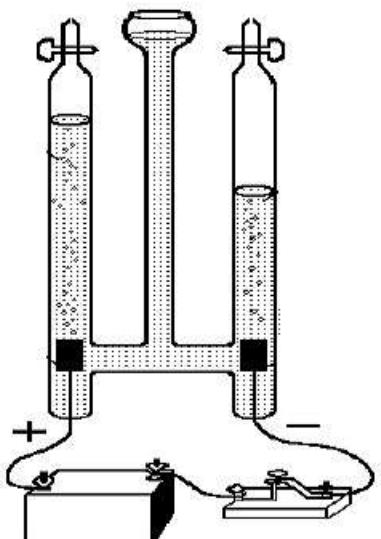
(٤) تكون نسبة عدد الكروموسومات في الخلايا الناتجة من الانقسام الاختزالي بالنسبة لعددتها في الخلية الأصلية هي:

- أ) الرابع
ب) النصف
ج) الضعف
د) ثلاثة أضعاف

(٥) يوضح الشكل المقابل جهاز تحليل الماء كهربائيا فإذا كان حجم الغاز الذي يشتعل بفرقعة عند تقرير شظية متقدة منه (6 cm^3). كم حجم الغاز الآخر؟ بوحدة (cm^3)؟

أ) 3
ب) 6

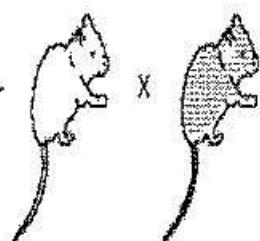
ج) 9
د) 12



(٣)

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

تابع السؤال الأول:



الأباء

٦) يوضح الشكل المقابل توارث صفة لون الشعر الرمادي والأبيض في الفئران. فإن الطراز الجيني للأباء:

GG × gg

أ) GG × GG



الآباء

Gg × Gg

ج) gg × gg

X
Y
Z
L
M

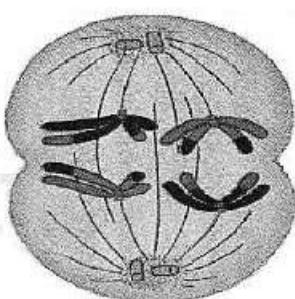
٧) يوضح الشكل المقابل إحدى مجموعات الجدول الدوري الحديث فإن عناصر المجموعة تشترك في نفس:

ب) السعة الاتحادية

أ) العدد الذري

د) الدورة

ج) الكتلة الذرية



٨) ما الطور الذي يمثله الشكل المقابل؟

ب) الاستوائي

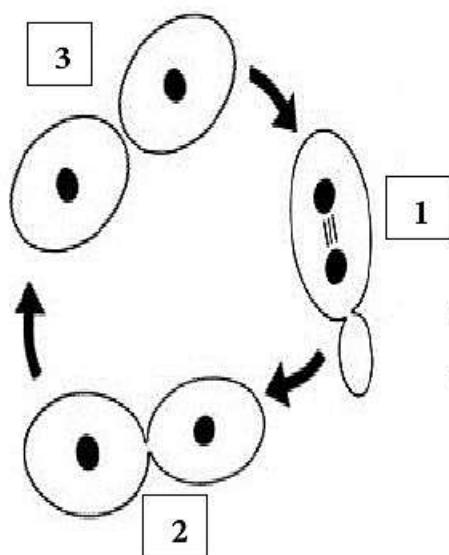
أ) التمهيدي

د) النهائي

ج) الانفصالي

السؤال الثاني:

أ) يوضح الشكل المقابل عملية التكاثر اللاجنسي في فطر الخميرة.

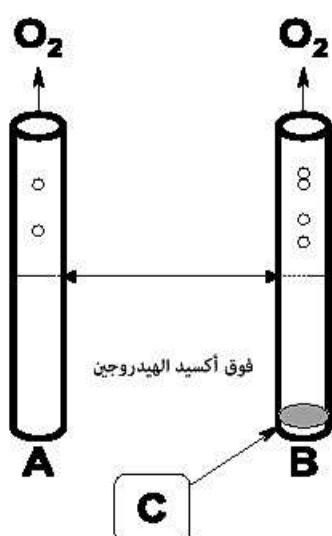


١- ماذا تسمى طريقة التكاثر اللاجنسي؟

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

٣- ما الكائن الذي يتکاثر بنفس طريقة تکاثر فطر الخمیرة؟

.....
.....



ب) يوضح الشكل المقابل تجربة قام بها طلاب الصف التاسع.

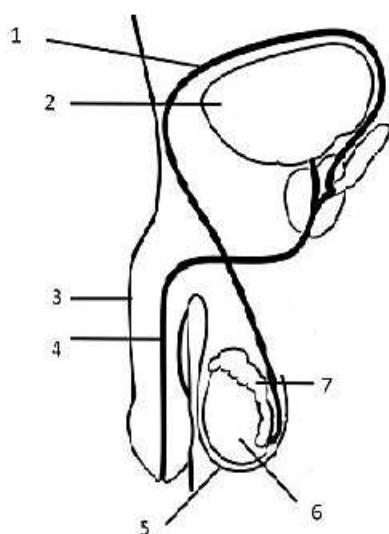
١- ما الهدف من إجراء التجربة؟

.....
.....

٢- ماذا تمثل المادة المشار إليها بالرمز (C) في التفاعل؟

.....
.....

٣- ما دور المادة المشار إليها بالرمز (C) في الأنبوبة (B)؟



تابع السؤال الثاني:

ج) يوضح الشكل المقابل الجهاز التناسلي في ذكر الإنسان.

١- ما رقم العضو الذي يتم فيه تخزين الحيوانات المنوية؟

.....

٢- ما أهمية الجزء المشار إليه بالرقم (١)؟

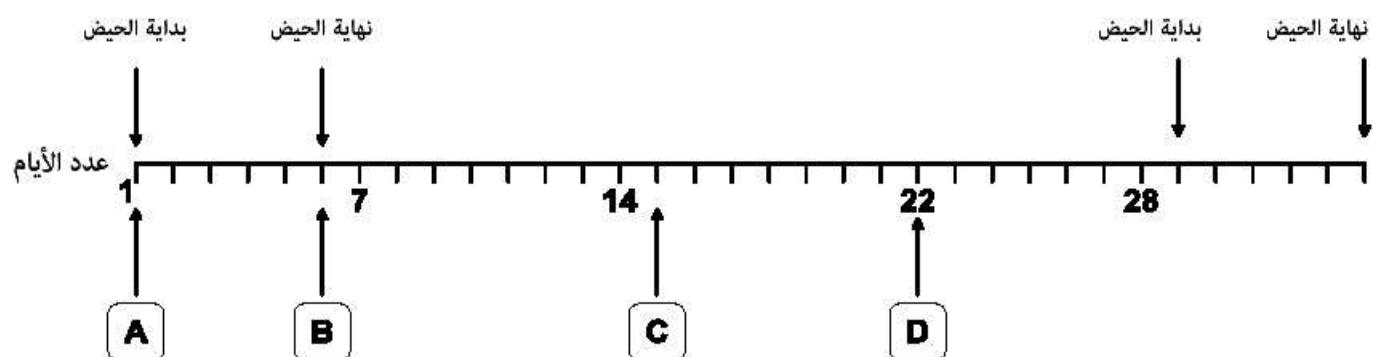
.....

٣- تنبأ في حالة عدم خروج الجزء المشار إليه بالرقم (٦)

خارج تجويف الجسم؟

.....

د- يوضح الشكل الآتي الدورة الشهرية في أنثى الإنسان.



١- حدد الفترة الزمنية التي يكون فيها جسم المرأة مهيئاً لعملية الإخصاب.

.....

٢- إذا تغيرت مدة الدورة الشهرية للمرأة وأصبحت ٣٠ يوماً. فمتى يكون يوم الاباضة؟

.....

السؤال الثالث:

أ) إذا حدث تزاوج بين رجل مجعد الشعر بامرأة ملساء الشعر هجين. أوجد الطرز الجينية للأباء والأفراد الناتجة. علمًاً بأن جين صفة الشعر المجعد (h) وجين صفة الشعر الأملس (H).

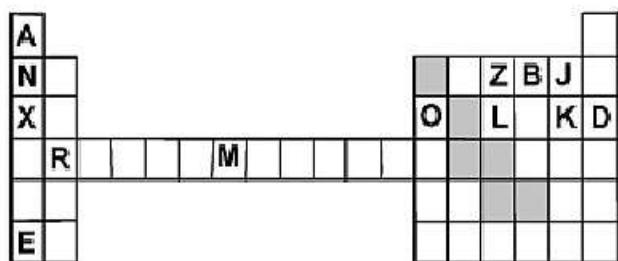
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

(ب)

١- واجهت المزارعون في الجبل الأخضر ظهور حشرة فراشة ثمار الرمان والتي كانت تقضي على المحصول. وقد قامت وزارة الزراعة والثروة السمكية بإدخال طفيل يهاجم بيض الحشرة بدلاً من دش المضادات.

أ) حدد نوع التقانة المستخدمة.

.....
.....

ب) ما مميزات استخدام هذه التقانة؟

٢) يوضح الشكل المقابل جزء من الجدول الدوري.

أ) حدد أسماء العناصر المشار إليها بالرموز الآتية:

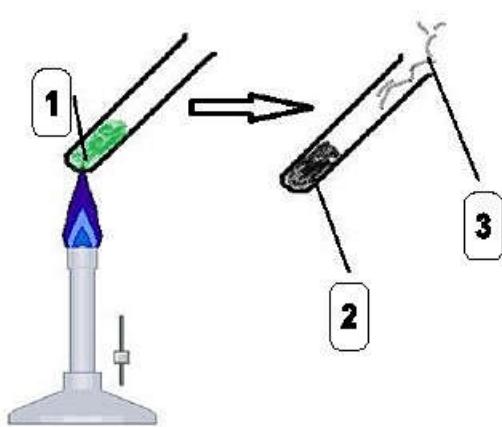
(M) :
(Z) :

ب) ما الصيغة الكيميائية للمركب الناتج عن تفاعل العنصرين المشار إليهما بالرموز K و R؟

.....

تابع السؤال الثالث:

ج) توضّح المعادلة الآتية التجربة كما بالشكل المقابل.



١- حدد كل من:

- أ- المواد المتفاعلة.....
- ب- المواد الناتجة.....

٢- سُمِّيَ المادَةُ المُشَارُ إِلَيْهَا بِالرَّقْمِ (٣)؟

٣- هل التفاعل ماص أم طارد للحرارة؟

٤- اذْكُرْ دَلِيلَيْنْ فَقْطَ عَلَى حدوث تفاعل كيميائي من المعادلة والشكل أعلاه.

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح.

أبجد و ل الدوادي للعناصر

المجموعة

1	H	هيدروجين 1.00794 [1]	العدد الذري
2	He	هيليوم 4.002602 [2]	اسم النصر
3	Li	ليتنيوم 6.941 [3]	أثياء فلاتر
4	Be	بيريليوم 9.012102 [4]	فلاتر

دز العنصر
العنصر الملونة باللون
الأسود صلبة، الأزرق
والأخضر غازية، الأحمر
والبنفسج صناعية (صلبة).

1	H	هيدروجين 1.00794 [1]	لفلاتر
2	He	هيليوم 4.002602 [2]	اسم النصر
3	Li	ليتنيوم 6.941 [3]	أثياء فلاتر

الفلاترات الاصطناعية

1	H	هيدروجين 1.00794 [1]	لفلاتر
2	He	هيليوم 4.002602 [2]	اسم النصر
3	Li	ليتنيوم 6.941 [3]	أثياء فلاتر
4	Be	بيريليوم 9.012102 [4]	فلاتر
5	B	بورون 10.811 [5]	
6	C	كربون 12.0107 [6]	
7	N	نيتروجين 14.0067 [7]	
8	O	أكسجين 15.9994 [8]	
9	F	فلور 18.9984032 [9]	
10	Ne	نيتروجين 20.1797 [10]	
11	Mg	ماغنيسيوم 24.3056 [12]	
12	Zn	زنك 65.409 [12]	
13	Al	المنجنيون 26.981138 [13]	
14	Si	السيرون 28.0895 [14]	
15	P	فوسفور 30.973761 [15]	
16	S	الكبريت 32.085 [16]	
17	Cl	كلور 35.453 [17]	
18	Ar	آرغون 36.948 [18]	
19	K	بوتاسيوم 39.983 [19]	
20	Ca	كالسيوم 40.078 [20]	
21	Sc	سكلانيوم 44.955910 [21]	
22	Ti	تيتانيوم 47.857 [22]	
23	V	فينيبيوم 50.9415 [23]	
24	Cr	كريبيوم 51.9961 [24]	
25	Mn	مانجنيون 54.936849 [25]	
26	Fe	هنديوم 55.845 [26]	
27	Co	كونديوم 58.933200 [27]	
28	Ni	نيكليوم 58.6934 [28]	
29	Cu	كوبالت 63.546 [29]	
30	Zn	زنك 65.409 [30]	
31	Ga	غاليانيوم 69.723 [31]	
32	Ge	جيانيوم 72.64 [32]	
33	As	ارسينيوم 74.92160 [33]	
34	Se	سيانيوم 78.96 [34]	
35	Br	برودريوم 79.904 [35]	
36	Kr	كريبيوم 83.798 [36]	
37	Rb	رودميوم 85.4676 [37]	
38	Sr	ستريوم 87.62 [38]	
39	Y	اليتيوم 88.90585 [39]	
40	Zr	زيركونيوم 91.224 [40]	
41	Nb	نوبليونيوم 92.90038 [41]	
42	Mo	موبليونيوم 95.94 [42]	
43	Tc	تكنيونيوم 96 [43]	
44	Ru	رونديونيوم 101.07 [44]	
45	Rh	رونديونيوم 102.90550 [45]	
46	Pd	پالاديوم 106.42 [46]	
47	Ag	آرجونيوم 107.8602 [47]	
48	Cd	كادميوم 112.411 [48]	
49	In	إنديوم 114.818 [49]	
50	Sn	ستينيوم 118.710 [50]	
51	Sb	سيانديوم 121.760 [51]	
52	Te	تيونيوم 127.60 [52]	
53	I	إيديوم 126.80447 [53]	
54	Xe	إكسينيوم 131.293 [54]	
55	Cs	سيسيوم 132.90545 [55]	
56	Ba	باربيوم 137.327 [56]	
57	La	لاسيوم 138.90556 [57]	
58	Ce	سيسيوم 140.1116 [58]	
59	Pr	پرسيوم 144.24 [59]	
60	Nd	نديوم 145.90765 [60]	
61	Pm	پرمانيوم 145 [61]	
62	Sm	سمانيوم 150.36 [62]	
63	Eu	إيوبيوم 151.964 [63]	
64	Gd	جيانيوم 157.25 [64]	
65	Tb	تبانيوم 158.02534 [65]	
66	Dy	ديانيوم 162.510 [66]	
67	Ho	هوليوم 164.93032 [67]	
68	Er	إرانيوم 167.259 [68]	
69	Tm	تمانيوم 168.94421 [69]	
70	Yb	يانيوم 173.04 [70]	
71	Lu	لانيوم 174.9667 [71]	
72	Rf	رفانيوم 180.956 [72]	
73	Db	دبانيوم 186.956 [73]	
74	Rg	رجانيوم 190.956 [74]	
75	Cn	كنانيوم 196.9655 [75]	
76	Hs	هشانيوم 197.23 [76]	
77	Mt	متانيوم 200.99 [77]	
78	Pt	پلاديوم 201.976 [78]	
79	Au	أوريديوم 203.9855 [79]	
80	Hg	هالوجينيوم 208.99 [80]	
81	Tl	تلانيوم 204.9533 [81]	
82	Bi	بيوريوم 207.2 [82]	
83	Pb	پلاديوم 208.98038 [83]	
84	Bi	بيوريوم 209 [84]	
85	At	آراديوم 210 [85]	
86	Rn	رينديوم 222 [86]	
87	Ra	راياديوم 226 [87]	
88	Ba	باربيوم 231 [88]	
89	Th	ثيرانيوم 232 [89]	
90	Ac	آركانيوم 227 [90]	
91	Pa	پارابانيوم 231.02881 [91]	
92	U	عنانيوم 238.02891 [92]	
93	Np	نانيوم 237 [93]	
94	Pu	پوريوم 244 [94]	
95	Am	اميانيوم 243 [95]	
96	Cm	كمانيوم 247 [96]	
97	Bk	بكانيوم 247 [97]	
98	Cf	كافيوم 251 [98]	
99	Es	إيسانيوم 252 [99]	
100	Md	مدانيوم 258 [100]	
101	Fm	فيانيوم 257 [101]	
102	No	نيانيوم 259 [102]	
103	Lr	لانيوم 262 [103]	



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

الدرجة الكلية: (٤٠) درجة.

المادة: العلوم
تبيـه: نموذج الإجابة في (٤) صفحات.

أولاً: إجابة السؤال الموضوعي:

إجابة السؤال الأول :

المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة	البديل الصحيح	المفردة		
معرفة	أ١-٩-٢	٢٨	٢	لا جنسى ينبع منه أفراد متماثلون في الصفات مع آبائهم.	ج	١		
تطبيق	ج٢-٩-١٠م	١٠١	٢		د	٢		
تطبيق	أ١-٩-٩م + ج١-٩-٢	٤٥-٤٤	٢	<table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td>20</td> <td>180</td> </tr> </table>	20	180	د	٣
20	180							
تطبيق	ج١-٩-٢	٣٣	٢	النصف	ب	٤		
تطبيق	أ٤-٩-٣	٩٨	٢	3	أ	٥		
تطبيق	ك١-٩-٢	٥٥	٢	GG × gg	ب	٦		
معرفة	ب١-٩-٦	١٠٦	٢	السعة الاتحادية	ب	٧		
معرفة	ب١-٩-١	٣٣	٢	الانفصالي	ج	٨		
١٦ درجة				المجموع				

(٢)

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

المادة : العلوم

ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:

إجابة السؤال الثاني :						
الدرجة الكلية: (١٢) درجة						
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية
معرفة			١	التبرعم.	١	
تطبيق			١	- يتشكل نتوء صغير أو برم. - تقسم النواة.	٢	أ
تطبيق		٢٥	١	الهيдра. أو الإسفنج.	٣	
استدلال	- ٩-١٠ م		١	دراسة أثر العوامل الحفازة على سرعة التفاعل الكيميائي.	١	
استدلال	ب ١ +	٩٦-٩٥	١	عامل الحفاز أو العامل المساعد.	٢	ب
تطبيق	٢-٩-١١ م		١	- زيادة تفكك مركب فوق أكسيد الهيدروجين. أو زيادة سرعة التفاعل الكيميائي	٣	
معرفة			١		١	
معرفة			١	نقل الحيوانات المنوية من الخصيتين إلى الإحليل.	٢	
استدلال	١-٩-٩ م + ج ١-٩-٢	٣٩	١	يصاب الإنسان بالعقل. أو ستكون درجة حرارتها نفس درجة حرارة الجسم. أو موت الحيوانات المنوية. (يكتمل بإجابة واحدة).	٣	ج
تطبيق		٤٥	١	C _____ D أو من ١٥ - ٢٢ يوم	١	
			١		١٦	٢

(٣)

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

تابع ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:

الدرجة الكلية: (١٢) درجة					إجابة السؤال الثالث :										
المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية									
تطبيق	٤-٩-٢	٥٥	$\frac{1}{2} + \frac{1}{2}$	الطراز المظيري للآباء : رجل مجعد الشعر × امرأة ملساء الشعر هجين الطراز الجيني للآباء: $(\frac{1}{2}) Hh \times (\frac{1}{2}) hh$ <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td></td><td>H</td><td>h</td></tr> <tr> <td>h</td><td>$(\frac{1}{2}) Hh$ ملس الشعر</td><td>$(\frac{1}{2}) hh$ مجعد الشعر</td></tr> <tr> <td>h</td><td>Hh ملس الشعر</td><td>hh مجعد الشعر</td></tr> </table>		H	h	h	$(\frac{1}{2}) Hh$ ملس الشعر	$(\frac{1}{2}) hh$ مجعد الشعر	h	Hh ملس الشعر	hh مجعد الشعر		أ
	H	h													
h	$(\frac{1}{2}) Hh$ ملس الشعر	$(\frac{1}{2}) hh$ مجعد الشعر													
h	Hh ملس الشعر	hh مجعد الشعر													
استدلال			١		A- المكافحة الحيوية.										
استدلال	٦٣-٩-٧	٦٦	١		B- غير ضارة للإنسان والحيوان. أو غير مؤثرة على السلسلة الغذائية. (يكفي بإجابة واحدة).	١									
تطبيق	٤-٩-٣ ب	١٠١	١		A- M : المنجنيز. Z : النيتروجين.	٢									
			١		B- $CaCl_2$	ب									

(٤)

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

تابع ثانياً: إجابة الأسئلة المقالية:

تابع إجابة السؤال الثالث :							
الدرجة الكلية: (١٢) درجة	المستوى المعرفي	المخرج التعليمي	الصفحة	الدرجة	الإجابة الصحيحة	المفردة	الجزئية
معرفة	٣-٩-٣		٨٤	١ ١	أ- كربونات النحاس أو CuCO_3 . ب- أكسيد النحاس أو CuO .	١	
معرفة	٣-٩-٣ ب			١	غاز ثاني أكسيد الكربون.	٢	
تطبيق			١١٧	١	ماص للحرارة.	٣	
استدلال	٣-٩-٣ + ١-٩-١ ب		٨٤	$\frac{1}{2}$ $\frac{1}{2}$	١- تصاعد غاز. ٢- تغير لون.	٤	ج

نهاية نموذج الإجابة