

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ
" رَبِّ اجْعَلْ لِي صَدْرِي مُبْتَدِئًا يُبْدِي وَيُخْتِمْ لِي قَلْبِي مُغْنِيًا " "



المديرية العامة للتربية والتعليم لمحافظة الظاهرة

دائرة التقويم التربوي

امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول - الدور الأول - العام الدراسي ٢٠١٥ / ٢٠١٦ م

الصف : التاسع | المادة : العلوم | الزمن : ساعة ونصف | الدرجة : ٤٠ درجة

تنبيه :

- الأسئلة في (٩) صفحات .
- الإجابة في نفس الورقة .

رقم السؤال	الدرجة بالأرقام	الدرجة بالحروف	اسم وتوقيع المصحح	ملاحظات
الأول				
الثاني				
الثالث				
الرابع				
الخامس				
المجموع الكلي				

اسم الطالب /

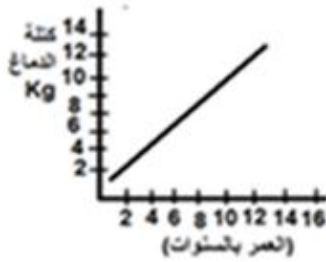
الصف / الشعبة / ()

المدرسة /

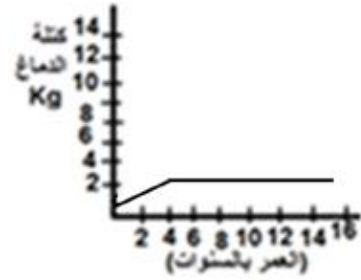
السؤال الأول: ضع دائرة حول الحرف الدال على الإجابة الصحيحة: (٦ درجة)

١- استنتج العلماء من خلال تجاربهم على طحلب اسيتابولاريا أهمية:
أ-الساق ب-القدم ج- النواة د- القلنسوة

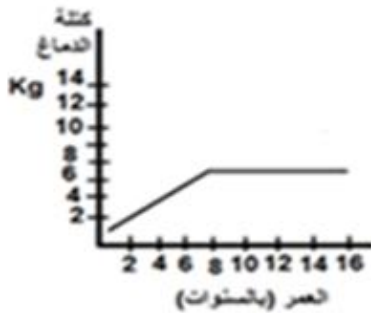
٢- الرسم البياني الذي يوضح العلاقة بين عمر الإنسان وكتلة دماغه هو:



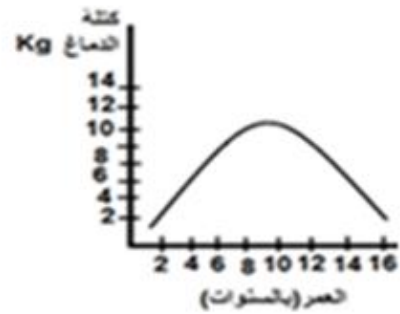
(ب)



(أ)



(د)



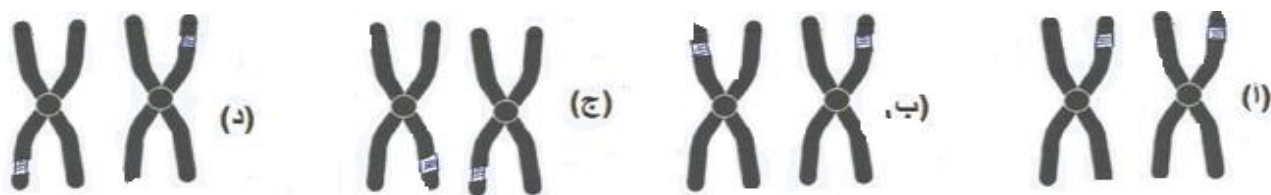
(ج)

٣- إذا كانت اللاقحة في نبات القمح تحتوي على 42 كروموسوم فإن عدد الكروموسومات في خلايا الجذر تساوي:

أ- 21 ب- 24 ج- 42 د- 84

٤- الهرمون الذي يعمل على ظهور بعض الصفات الذكرية مثل خشونة الصوت هو:
أ- البروجسترون ب- الاستروجين ج- التستوستيرون د- الأنسولين

٥- الشكل الصحيح لموقع جين لون الأزهار في نبات ما يمثله الشكل :



٦- في تجربة التحليل الكهربائي للماء، أي من هذه العبارات تعبر عن نتائج التجربة:

نوع التغير	المعادلة	
فيزيائي	$\text{H}_2\text{O (l)} \xrightarrow{\text{طاقة كهربائية}} \text{H}_2\text{O (g)}$	أ
فيزيائي	$\text{H}_2\text{O(l)} \xrightarrow{\text{طاقة كهربائية}} \text{H}_2\text{(g)} + \text{O}_2\text{(g)}$	ب
كيميائي	$\text{H}_2\text{O(l)} \xrightarrow{\text{طاقة كهربائية}} \text{H}_2\text{(g)} + \text{O}_2\text{(g)}$	ج
كيميائي	$\text{H}_2\text{(g)} + \text{O}_2\text{(g)} \xrightarrow{\text{طاقة كهربائية}} \text{H}_2\text{O(l)}$	د

٧- تم ترتيب عناصر الدورة الواحدة في الجدول الدوري الحديث حسب تزايد:

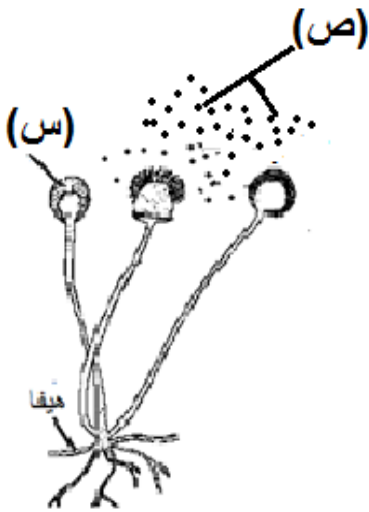
- أ- العدد الذري
ب- الكتلة الذرية
ج- كثافتها
د- خواصها الفيزيائية

٨- الشكل البياني المقابل يمثل العلاقة بين درجة الحرارة و الزمن في إناء أجري فيه تفاعل ما، أي العبارات الآتية تمثل العلاقة البيانية :



نوع التفاعل	طاقة المواد	
ماص للحرارة	المتفاعلة > الناتجة	أ
ماص للحرارة	الناتجة < المتفاعلة	ب
طارد للحرارة	المتفاعلة > الناتجة	ج
طارد للحرارة	الناتجة < المتفاعلة	د

السؤال الثاني (١٢ درجة)



١- الشكل المقابل يوضح عملية التكاثر اللاجنسي في فطر عفن الخبز ادرسه جيداً ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

أ- سم الأجزاء (س) و(ص) :

..... (س)

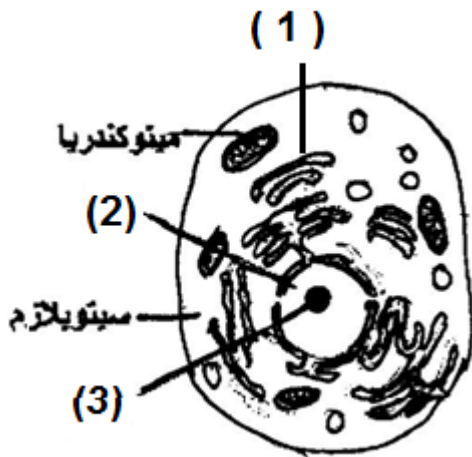
..... (ص)

ب- ماذا يحدث عند نضج الجزء (س) ؟

.....

.....

.....



٢- الشكل المقابل يوضح خلية حيوانية

ادرسه جيداً ثم أجب عن الأسئلة الآتية:

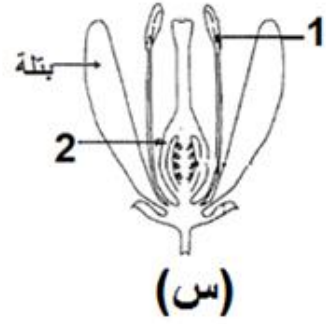
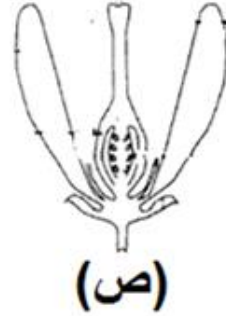
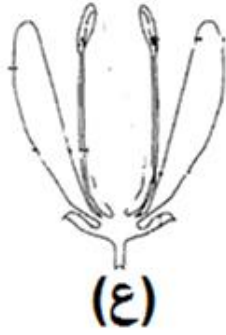
أ- ما وظيفة الجزء رقم (2) ؟

.....

.....

ب- توجد خيوط الكروماتين في الجزء رقم:

ب- ١ - الشكل أمامك يوضح ثلاث أزهار مختلفة. ادرسه جيداً ثم أجب عن الأسئلة الآتية:



أ- سم الجزء رقم (2)

ب- أي من هذه الأزهار تعتبر زهرة مذكرة؟

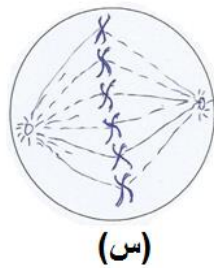
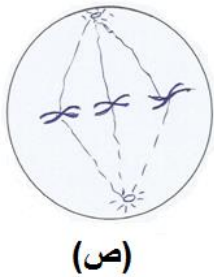
ج- كم عدد الثمار التي يمكن أن تنتجها الزهرة (ص)؟

د- أي من هذه الأزهار يمكن أن تلقح نفسها ذاتياً؟

٢- انقسمت خلية في مبيض أنثى حيوان ما تحتوي على 6 كروموسومات

عند دخول هذه الخلية في مرحلة الانقسام.

أ- أي من الشكلين الآتيين يمثل الطور الاستوائي الثاني للخلية؟



ب-فسر سبب اختيارك للشكل؟

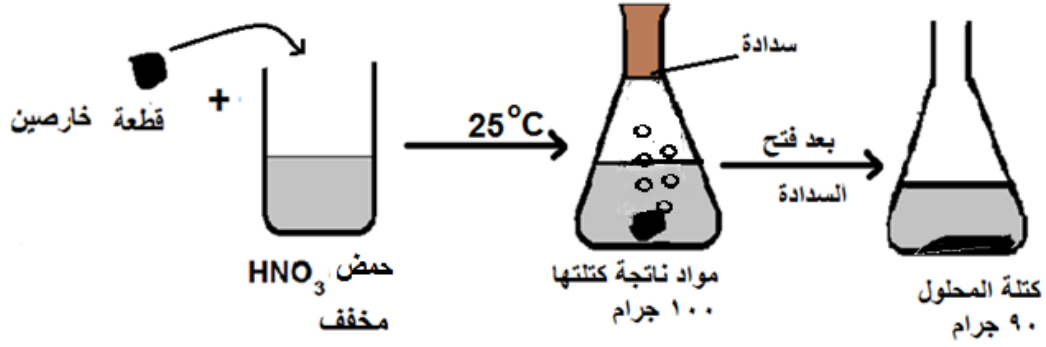
.....

.....

.....

.....

ج) الشكل أدناه يمثل تفاعل كيميائي معين، ادرس الشكل جيدا ثم أجب عن الأسئلة الآتية :



١- أ- ما هي المواد المتفاعلة؟

.....

.....

ب- كيف تستدل من الشكل على حدوث تفاعل كيميائي؟

.....

.....

ج- الاسم العلمي للمركب $Zn(NO_3)_2$

.....

٢- احسب النسبة المئوية لغاز الهيدروجين الناتج؟

.....

.....

.....

٣- ما الإجراءات اللازمة لتسريع هذا التفاعل؟

.....

.....

.....

السؤال الثالث : (١٢ درجة)

أ- ١- اشرح كيف تمكن العلماء من جعل حيوان الماعز تنتج عوامل تجلط الدم؟

.....

.....

.....

.....

.....

.....

٢- تم تلقيح نبات بازلاء ثماره خضراء هجين مع آخر ثماره صفراء . أوجد الطرز الجينية والمظهرية للنباتات الناتجة . (علماً بأن جين صفة الثمار الخضراء (G) وجين صفة الثمار الصفراء (g)).

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

ب- الجدول أدناه يمثل أيونات بعض عناصر الجدول الدوري ادرسه ثم أجب عن الأسئلة التي تليه :

اسم العنصر	رمز الأيون	الدورة
أكسجين	O^{-2}	٢
مغنسيوم	Mg^{+2}	٣
ألومنيوم	Al^{+3}	٣
كلور	Cl^{-1}	٣
سيلكون	Si^{+4}	٣
بوتاسيوم	K^{+1}	٤

١- استخراج من الجدول : أ- عنصر ينتمي إلى المجموعة الثالثة.....

ب- عنصر ينتمي إلى المجموعة السابعة.....

ج- عنصر ينتمي إلى أشباه الفلزات.....

د- عنصر يشبه في خواصه الكيميائية عنصر الصوديوم (Na).....

٢- اكتب الصيغة الكيميائية لمركب :

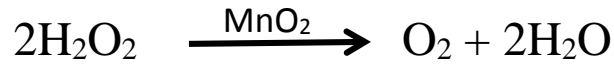
أ- أكسيد الألومنيوم.....

ب- كلوريد البوتاسيوم.....

ج- أكمل الجدول الآتي:

المركب	$Mg_3(PO_4)_2$	Ni_2O_3	CH_3COOH
عدد العناصر	٣	٢	(١).....
السعة الاتحادية للأيون الموجب	Mg^{+2}	(٢).....	—
عدد ذرات الأكسجين	(٣).....	٣	٢

د- في تفاعل تفكك مركب فوق أكسيد الهيدروجين ،



١- كتلة المادة في التفاعل والتي يمثلها المنحنى المقابل هي لمركب:

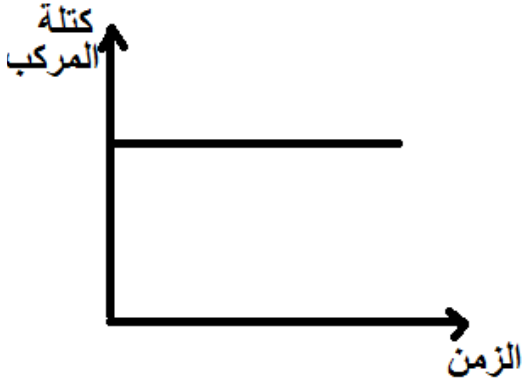
أ- أكسيد المنجنيز (MnO_2)

ب- الماء (H_2O)

ج- فوق أكسيد الهيدروجين (H_2O_2)

(اختر الإجابة الصحيحة)

٢- فسر إجابتك



انتهت الأسئلة مع التمنيات للجميع بالتوفيق والنجاح

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

" رَبِّ اجْعَلْ لِي قَدْرِي وَيَسِّرْ لِي أَمْرِي "



مِنَاطِنَا عَمَّانُ
وَأَزْدَانُ الرَّبِيعِ وَالْحَلِيمِ

المديرية العامة للتربية والتعليم محافظة الظاهرة

دائرة التقويم التربوي

نموذج إجابة امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول - الدور الأول - العام الدراسي ٢٠١٥ / ٢٠١٦ م

الصف : التاسع المادة : العلوم الزمن : ساعة ونصف الدرجة : ٤٠ درجة

إجابة السؤال الأول: (١٦ درجة) لكل إجابة صحيحة درجتان

المخرج	الإجابة الصحيحة	رمز الإجابة	رقم المفردة				
أ-١-٩-٢	النواة	ج	١				
م-١-٩-٢		أ	٢				
م-١١-٩-٢	42 كروموسوم	ج	٣				
ج-١-٩-٢	التستوستيرون	ج	٤				
أ-١-٩-١		أ	٥				
ب-٢-٩-٣ أ-٤-٩-٣	<table border="1"><tr><td>كيميائي</td><td>طاقة كهربائية</td></tr><tr><td>$H_2O(l)$</td><td>$\longrightarrow H_2(g) + O_2(g)$</td></tr></table>	كيميائي	طاقة كهربائية	$H_2O(l)$	$\longrightarrow H_2(g) + O_2(g)$	ج	٦
كيميائي	طاقة كهربائية						
$H_2O(l)$	$\longrightarrow H_2(g) + O_2(g)$						
ب-١-٩-٦	العدد الذري	أ	٧				
ب-٦-٩-٣	<table border="1"><tr><td>النتيجة < المتفاعلة</td><td>طارد للحرارة</td></tr></table>	النتيجة < المتفاعلة	طارد للحرارة	د	٨		
النتيجة < المتفاعلة	طارد للحرارة						

إجابة الأسئلة المقالية

إجابة السؤال الثاني:

الجزئية	الأجابة	الدرجة	المخرج
أ	١ - أ- (س) حافظة بوجية 1/2 درجة (ص) أبواغ 1/2 درجة ب- تنفجر محررة الأبواغ التي تبدأ في التكاثر من جديد	١	١-٩-٢-ب
	٢-أ - مركز التحكم في الخلية حيث تقوم بتوجيه جميع الأنشطة فيها ب- في الجزء رقم 1	١	١-٩-٢-أ
ب	١- أ- مبيض 1/2 درجة ب- الزهرة (ع) 1/2 درجة ج- ثمرة واحدة 1/2 درجة د - الزهرة (س) 1/2 درجة	درجتان	١١-٩-٢-أ
	٢-أ- الشكل (ص) ب- لأنها تحتوي على نصف عدد الكروموسومات الموجود في الخلية الأصلية وكل كروموسوم مكون من 2 كروماتيد وتضطف في وسط الخلية	1/2 درجة	١١-٩-٢-ب ١-٩-٢-ز
ج	١-أ) الخارصين وحمض (HNO ₃) المخفف	١	٣-٩-٣-د
	ب) تصاعد غاز أو تآكل قطعة خارصين أو تكون راسب (Zn(NO ₃) ₂) (يكتفى بدليل واحد فقط)	1/2	٣-٩-٢-ج
	ج) نترات الخارصين	١	٣-٩-٣-أ
	٢- كتلة غاز الهيدروجين =	١	٣-٩-٣-أ
	١٠٠ - ٩٠ = ١٠ جرام النسبة المئوية لغاز الهيدروجين = %١٠ = ١٠٠ × ١٠٠ / ١٠	١	

تابع إجابة السؤال الثاني:

٣-٩-٣-ج	1/2	٣- تقطيع قطعة الخارصين إلى قطع أصغر أو تحويلها إلى مسحوق أو زيادة تركيز حمض HNO ₃ أو رفع درجة حرارة التفاعل (يكتفى بإجراء واحد فقط)	
	١٢ درجة		

إجابة السؤال الثالث:

المخرج	الدرجة	الإجابة	رقم الجزئية									
١-٩-١-ج	درجتان	١- * يتم إدخال الجين المسؤول عن إنتاج عوامل تجلط الدم إلى البويضة المخصبة للماعز * تنمو البويضة مكونة ماعز جديد ستحتوي جميع خلايا هذه الماعز على هذا الجين * يمكن جمع عوامل تجلط الدم من لبن هذه الماعز * تقوم هذه الماعز بتوريث هذا الجين لكل ذريتها.	أ									
٢-٩-١-ط	٣ درجات	٢- الطراز المظهري ثمار خضراء (هجين) x ثمار صفراء الطراز الجيني 1/2 gg 1/2 Gg <table border="1" style="margin-left: auto; margin-right: auto;"> <tr> <td></td> <td>G</td> <td>g</td> </tr> <tr> <td>g</td> <td>Gg خضراء 1/2</td> <td>gg صفراء 1/2</td> </tr> <tr> <td>g</td> <td>Gg خضراء</td> <td>gg صفراء</td> </tr> </table> ١ ثمار خضراء : ١ ثمار صفراء (درجة واحدة) أو 50% ثمار خضراء : 50% ثمار صفراء		G	g	g	Gg خضراء 1/2	gg صفراء 1/2	g	Gg خضراء	gg صفراء	
	G	g										
g	Gg خضراء 1/2	gg صفراء 1/2										
g	Gg خضراء	gg صفراء										
٣-٩-٤-ب	1/2	١- أ- الألمونيوم	ب-									
	1/2	ب- الكلور										

تابع نموذج إجابة امتحان مادة العلوم للصف التاسع الفصل الدراسي الأول - الدور الأول العام الدراسي ٢٠١٥ / ٢٠١٦ م

تابع إجابة السؤال الثالث:

رقم الجزئية	الإجابة	الدرجة	المخرج
	ج- سيلكون	1/2	٦-٩-١-و
	د- البوتاسيوم	1/2	٦-٩-١-و
	٢- أ- Al_2O_3	١	٣-٩-٥-أ
	ب- KCl	١	٣-٩-٥-أ
ج-	(١) ٣	1/2	٣-٩-٥-ز
	(٢) Ni^{+3}	1/2	
	(٣) ٨	1/2	
	أكسيد المنجنيز (MnO_2) لأن العامل الحفاز لا يستهلك في التجربة	1/2 ١	٣-٩-٥-ح
		١٢ درجة	