



السؤال	العلامة	المبحث: العلوم والحياة
1	16	- ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة : 1- عنصر Z يقع في الدورة الثانية والمجموعة الخامسة الرئيسة VA فإن عدد البروتونات في نواته : أ - 5 . ب - 13 . ج - 7 . د - 2 . 2- عنصر الصوديوم Na_{11} يشبه في صفاته الكيميائية عنصر : أ- النيون Ne_{10} . ب- المغسيوم Mg_{12} . ج- الأكسجين O_8 . د- البوتاسيوم K_{19} . 3- جميع ما يلي من صفات الأكتنيدات ما عدا أ - فلزات . ب - غازات نبيلة . ج - عناصر انتقالية . د - أعدادها الذرية كبيرة . 4- الشحنة المتوقعة للعنصر 19 K في مركباته: أ - 1+ . ب - 2+ . ج - 5+ . 5- أي من أزواج العناصر التالية تقع في نفس الدورة أ - Na_{11} / Mg_{12} . ب - Al_{13} / Ne_{10} . ج - He_2 / O_8 . د - S_{16} / C_6 . 6- يبلغ عدد الأعمدة في الجدول الدوري باستثناء السطرين اللذين في الأسفل: أ - 7 . ب - 8 . ج - 18 . 7- مقدار طاقة الحركة دائمًا : أ - سالب . ب - موجب . ج - متزايد . 8- كلما زادت طاقة الوضع فإن الطاقة الميكانيكية : أ - تبقى ثابتة . ب - تقل . ج - تزداد . 9- تحولات الطاقة في السهم المشدود على قوس هي: أ- وضع إلى حرارة . ب - حرارية إلى وضع . ج - كيميائية إلى حرارية . د - وضع إلى حرارية. 10- جميع ما يلي ترتبط به طاقة الوضع عدا واحدة : أ - الكتلة . ب - الجاذبية . ج - المسار . 11- وظيفة الخلايا الكولنشيمية هي : أ - المرونة والانشاء . ب - التخزين . ج - البناء الضوئي . د - الحماية . 12- تساعد في الاستطالة للخلايا : أ - الجبريلينات . ب - السايتوكاينينات . ج - الأكسين . د - الإيثلين . 13- تظهر الفروع الثانوية والأوراق على الساق في منطقة : أ - النضوج . ب - الاستطالة . ج - تخصص الأنسجة . د - القمة النامية . 14- خلايا لها القدرة على الانقسام وتكون خلايا جديدة : أ - برنشيمية . ب - مرستيمية . ج - الكولنشيمية . د - الاسكلرنشيمية 15- الخلايا التي لا تدخل في تركيب الخشب : أ - البرنشيمية . ب - الاوعية الخشبية . ج - المرافقة . 16- تخرج منه الجذور الثانوية : أ - الغلاف النشووي . ب - البشرة الداخلية . ج - البشرة الخارجية . د - المحيط الدائري .

(2) تابع

المبحث : العلوم والحياة

السؤال

س 2 - وضح المقصود بكل من :

1 - الجدول الدوري : 1

1 - ما مبدأ وأساس بناءه :

1 - الخلية الكهروكيميائية :

1 - الطاقة الميكانيكية :

1 - النسيج :

1 - الهرمون النباتي :

4 - علل ما يلي :

1 - ترك مندل لفراغات في جدوله الدوري عند إنشائه :

2 - رغم أنها من خلايا بجدر رقيقة تستطيع القلنسوة اختراق التربة وحتى الصخور كذلك :

3 - في التفاعل التالي حدد العامل المؤكسد والعامل المختزل وأرقام التأكسد :



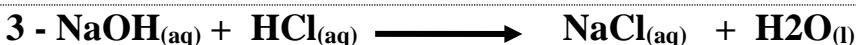
4 - اكتب تركيب لويس لما يلي (علمًا أن الأعداد الذرية كما يلي : 8O ، 11Na ، 12Mg ، 17Cl) :



4 - إذا علمت أن سلسلة النشاط الكيميائي للعناصر التالية: Ag < Cu < H₂ < Pb < Fe < Zn فأكمل :



4 - صنف التفاعلات التالية حسب نوعها :



يتبع

المبحث : العلوم والحياة

أ - احسب أعداد التأكسد للذرات التي تحتها خط :

3

السؤال

س 4

: $C_6H_{12}O_6$ -: SO_4^{2-} -: Mn_2O_3 -

3

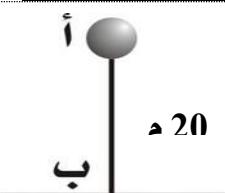
ب - اكتب الرقم المناسب للعنصر أو المركب :

العنصر	الرقم المناسب	الاستخدام
1 - الهيليوم	()	يستخدم في حفظ قرنية العين
2 - الألمنيوم	()	يستخدم في المناطيد
3 - الحديد	()	تغليف الأطعمة
4 - فلوريد الصوديوم	()	في الجسور و المنشآت
5 - نترات البوتاسيوم	()	يضاف لمعجون الأسنان لمنع التسوس
6 - النيتروجين	()	تستخدم مركباته كسماد

2

س 5

أ - إذا كانت كتلة الجسم (الشكل) 5 كغم وارتفاع أ 20 م عن سطح الأرض ، احسب :

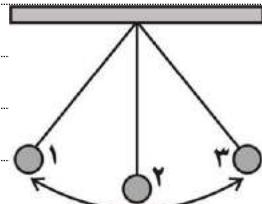


1 - طاقة الوضع عند أ :

2.5

2 - السرعة عند سقوط الجسم واصطدامه بالأرض :

2



ب - في الرسم المقابل حدد النقاط التي تمثل :

1 - أعلى طاقة وضع :

2 - أعلى طاقة حركة :

3

س 6

أ - أكمل الفراغات في الجمل التالية :

1 - تتحكم في فتح الثغور وإغلاقها في الورقة .

2 - تمد الأنابيب الغربالية في اللحاء بالطاقة .

3 - يعمل على نضوج الثمار وسقوط الأوراق عند زيادة تركيزه فيها .

4 - يشجع انقسام الخلايا ونمو الفروع والبراعم الجانبية :

5 - المسافة بين العقد على الساق تسمى

6 - جزء منتفخ يصل الورقة بالساق

3.5

ب - حدد ما تشير إليه الأسهم على الرسم (قطع عرضي لجذر) :



- 2 - 1

- 4 - 3

- 6 - 5

- 7

العلامة	القسم العلمي المبحث : العلوم والحياة الأنسجة النباتية	السؤال
2	<p>- تحضير نسيج نباتي من فشرة البندوره :</p> <p>1- ما المواد والأدوات اللازمة :</p>	
2		<p>2- بين خطوات النشاط :</p>
2	<p>3- ارسم رسميا تقريبيا لما شاهدته في النشاط حين تم تنفيذه في المختبر</p>	
1	<p>4- ما اسم النسيج الذي تم تحضيره ؟</p>	
2		<p>- صف خلاياه :</p>
1	<p>- لماذا يتم وضع الغطاء الزجاجي على الشريحة بزاوية مائلة 45° ؟</p>	
<p>انتهت الأسئلة مع تمنياتي لكم بال توفيق والنجاح بإذنه تعالى</p>		

مدرس المادة الأستاذ :
محمود رداد

مدير المدرسة :
الأستاذ حسني صالح