المملكة العربية السعودية.
وزارة التعليم.
إدارة تعليم .....
مكتب تعليم .....
مدرسة .....

بسم الله الرحمن الرحيم

٢٠

رؤية VISION 2030 وزارة التعليم

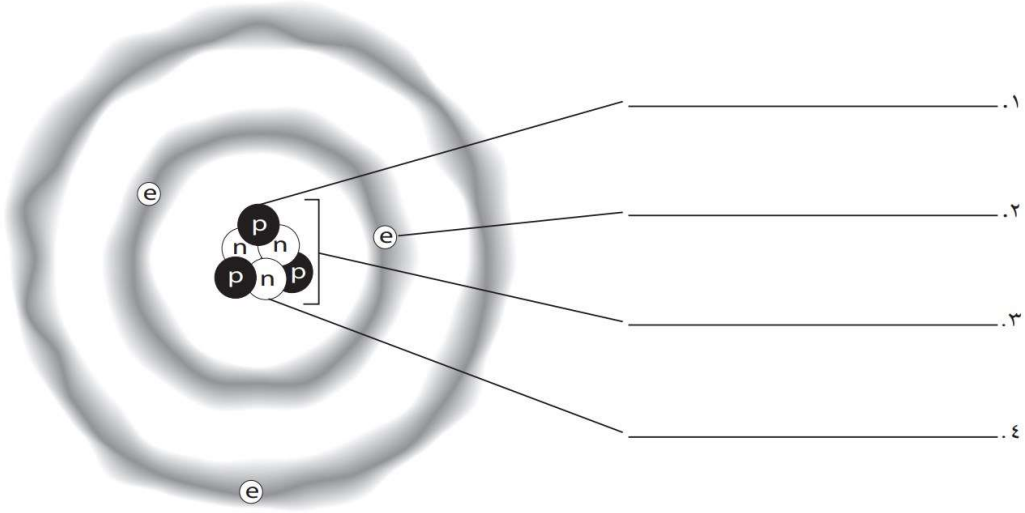
اختبار منتصف الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي ١٤٤٥هـ

الصف: ثالث متوسط	المادة: علوم	الشعبة:	التاريخ: / / ١٤٤٥هـ	اليوم:
اسم الطالب/ـة:				

السؤال الأول: أ- ضلل/ي كلمة صح أو خطأ لكل فقرة من الفقرات الآتية:

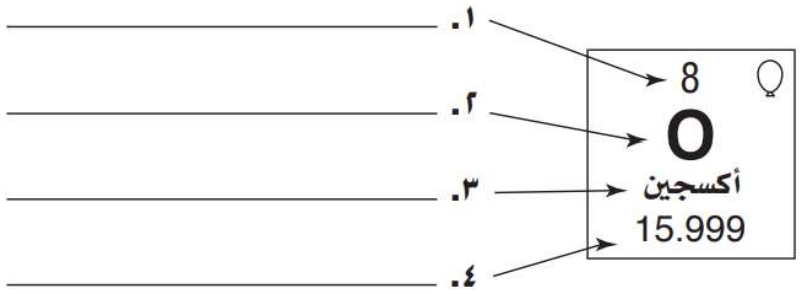
١	اعتقد الفلاسفة القدماء أن المادة تتكون من جسيمات صغيرة جدًّا أطلقوا عليها اسم الذرات.	◯ صح	◯ خطأ
٢	اختبر العالم وليام كروكس نظرية دالتون للذرة في تجاربه باستخدام أنبوب الأشعة المهبطية.	◯ صح	◯ خطأ
٣	يوجد في النواة جسيمات تحمل شحنات موجبة تسمى الالكترونات.	◯ صح	◯ خطأ
٤	يستخدم اليورانيوم -٢٣٨ في تأريخ عمر المخلوقات الحية التي ماتت قبل آلاف السنين .	◯ صح	◯ خطأ
٥	في عام ١٨٦٩م استطاع مندليف ترتيب العناصر بحسب تزايد أعدادها الكتلية.	◯ صح	◯ خطأ
٦	تسمى العناصر في المجموعات ٣-١٢ العناصر الانتقالية.	◯ صح	◯ خطأ
٧	أثقل عنصرين في المجموعة ١٤ هما القصدير والسيلكون.	◯ صح	◯ خطأ
٨	تمتاز الفلزات القلوية الأرضية بأنها أقل كثافة وصلابة وذات درجات انصهار منخفضة مقارنة بالفلزات القلوية.	◯ صح	◯ خطأ

السؤال الأول: ب- ادرس الشكل الآتي، ثم عنون كل جزء مستعينًا بالمفردات الصحيحة (الالكترون – البروتون – النيوترون – النواة)



السؤال الثاني: أ- ظلل/ي حرف الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:				
١	الزئبق هو الفلز الوحيد الذي يكون في الحالة ..... عند درجة حرارة الغرفة.			
	(أ) السائلة	(ب) الغازية	(ج) الصلبة	(د) البلازما
٢	الجسيمات المكونة من بروتونين ونيوترونين هي.			
	(أ) جاما	(ب) بيتا	(ج) ألفا	(د) أوميجا
٣	إذا كان لديك ١٦ جم من مادة عمر النصف لها ٣ أيام فإن الكتلة المتبقية منها بعد ١٢ يوما ستكون ...			
	(أ) ٨	(ب) ٤	(ج) ١	(د) صفر
٤	النظائر هي ذرات للعنصر نفسه، ولكنها تختلف في عدد			
	(أ) النيوترونات	(ب) البروتونات	(ج) الالكترونات	(د) الأنوية
٥	عادة ما ينبعث في أثناء التحلل الإشعاعي			
	(أ) ضوء	(ب) صوت	(ج) جسيمات نووية وطاقة	(د) نظائر
٦	..... هي عناصر غازية أو صلبة هشة في درجة حرارة الغرفة ورديئة التوصيل للتيار الكهربائي			
	(أ) الفلزات	(ب) اللافلزات	(ج) أشباه الفلزات	(د) العناصر الانتقالية
٧	ينتج عن اتحاد الهالوجينات مع الفلزات القلوية			
	(أ) أملاح	(ب) أحماض	(ج) قواعد	(د) ماء
٨	أي مما يلي **<u>لا يعد</u>** من خصائص الغازات النبيلة؟			
	(أ) توجد في الطبيعة منفردة	(ب) تستخدم في اللوحات الإعلانية	(ج) نادرًا ما تتفاعل مع عناصر أخرى	(د) جميعها فلزات

السؤال الثاني: ب-عنون مفتاح العنصر الآتي باستخدام المفردات الآتية (العدد الذري – اسم العنصر – رمز العنصر – الكتلة الذرية)



انتهت الأسئلة

معلم/ة المادة:

المملكة العربية السعودية.
وزارة التعليم.
إدارة تعليم .....
مكتب تعليم .....
مدرسة .....

بسم الله الرحمن الرحيم

٢٠

رؤية VISION 2030 وزارة التعليم

اختبار منتصف الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي ١٤٤٥هـ

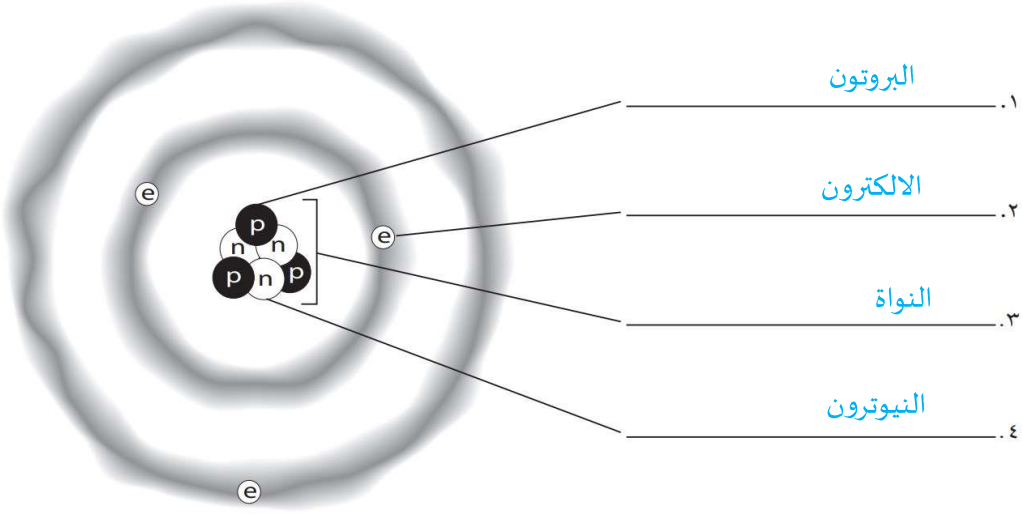
نموذج الإجابة

الصف: ثالث متوسط	التاريخ: / /١٤٤٥هـ	اليوم:
اسم الطالب/		

السؤال الأول: أ- ضلل/ي كلمة صح أو خطأ لكل فقرة من الفقرات الآتية:

١	اعتقد الفلاسفة القدماء أن المادة تتكون من جسيمات صغيرة جدًّا أطلقوا عليها اسم الذرات.	◯ صح	◯ خطأ
٢	اختبر العالم وليام كروكس نظرية دالتون للذرة في تجاربه باستخدام أنبوب الأشعة المهبطية.	◯ صح	◯ خطأ
٣	يوجد في النواة جسيمات تحمل شحنات موجبة تسمى الالكترونات.	◯ صح	◯ خطأ
٤	يستخدم اليورانيوم -٢٣٨ في تأريخ عمر المخلوقات الحية التي ماتت قبل آلاف السنين .	◯ صح	◯ خطأ
٥	في عام ١٨٦٩م استطاع مندليف ترتيب العناصر بحسب تزايد أعدادها الكتلية.	◯ صح	◯ خطأ
٦	تسمى العناصر في المجموعات ٣-١٢ العناصر الانتقالية.	◯ صح	◯ خطأ
٧	أثقل عنصرين في المجموعة ١٤ هما القصدير والسيلكون.	◯ صح	◯ خطأ
٨	تمتاز الفلزات القلوية الأرضية بأنها أقل كثافة وصلابة وذات درجات انصهار منخفضة مقارنة بالفلزات القلوية.	◯ صح	◯ خطأ

السؤال الأول: ب- ادرس الشكل الآتي، ثم عنون كل جزء مستعينًا بالمفردات الصحيحة (الالكترون – البروتون – النيوترون – النواة)



١. البروتون _____

٢. الالكترون _____

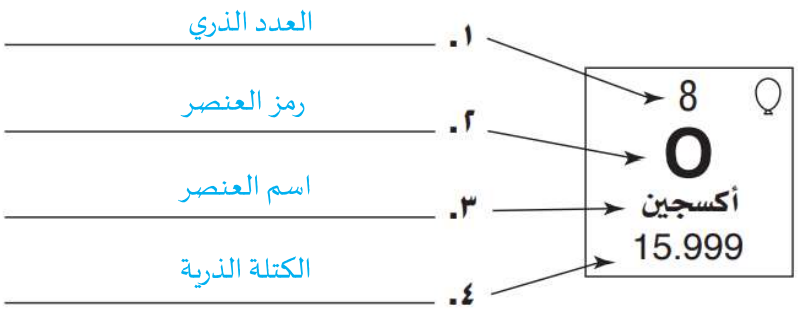
٣. النواة _____

٤. النيوترون _____

السؤال الثاني: أ- ظلل/ي حرف الإجابة الصحيحة لكل فقرة من الفقرات التالية:

١	الزئبق هو الفلز الوحيد الذي يكون في الحالة ..... عند درجة حرارة الغرفة.			
	(أ) السائلة	(ب) الغازية	(ج) الصلبة	(د) البلازما
٢	الجسيمات المكونة من بروتونين ونيوترونين هي.			
	(أ) جاما	(ب) بيتا	(ج) ألفا	(د) أوميجا
٣	إذا كان لديك ١٦ جم من مادة عمر النصف لها ٣ أيام فإن الكتلة المتبقية منها بعد ١٢ يوما ستكون ...			
	(أ) ٨ جم	(ب) ٤ جم	(ج) ١جم	(د) صفر
٤	النظائر هي ذرات للعنصر نفسه، ولكنها تختلف في عدد			
	(أ) النيوترونات	(ب) البروتونات	(ج) الالكترونات	(د) الأنوية
٥	عادة ما ينبعث في أثناء التحلل الإشعاعي			
	(أ) ضوء	(ب) صوت	(ج) جسيمات نووية وطاقة	(د) نظائر
٦	..... هي عناصر غازية أو صلبة هشة في درجة حرارة الغرفة ورديئة التوصيل للتيار الكهربائي			
	(أ) الفلزات	(ب) اللافلزات	(ج) أشباه الفلزات	(د) العناصر الانتقالية
٧	ينتج عن اتحاد الهالوجينات مع الفلزات القلوية			
	(أ) أملاح	(ب) أحماض	(ج) قواعد	(د) ماء
٨	أي مما يلي **لا يعد** من خصائص الغازات النبيلة؟			
	(أ) توجد في الطبيعة منفردة	(ب) تستخدم في اللوحات الإعلانية	(ج) نادرًا ما تتفاعل مع عناصر أخرى	(د) جميعها فلزات

السؤال الثاني: ب-عنون مفتاح العنصر الآتي باستخدام المفردات الآتية (العدد الذري – اسم العنصر – رمز العنصر – الكتلة الذرية)



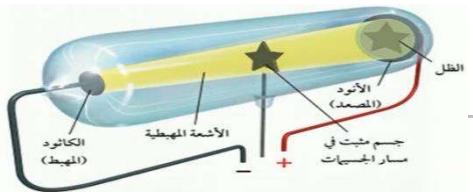
انتهت الأسئلة

معلم/ة المادة:

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم بجازان مدرسة حمزة بن عبدالمطلب	**اختبار منتصف الفصل الدراسي الثاني ١٤٤٤هـ** وزارة التعليم Ministry of Education	المقرر : علوم الصف: ٣/م الزمن: ٤٥دقيقة اليوم : الأثنين

اسم الطالب: ..... الشعبة : .....

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي:

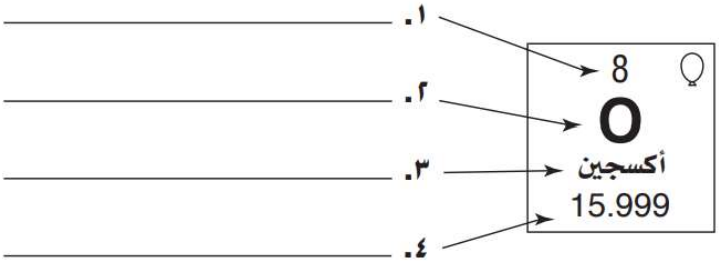
١	جسيم متعادل الشحنة في النواة ..			
أ	الالكترون	ب	البروتون	
ج	النيوترون	د	بيتا	
٢	في الشكل التالي تجربة الأشعة المهبطية وهي للعالم ...			
أ	رذرفورد	ب	دالتون	
ج	وليام كروكس	د	بور	
٣	رتب العالم موزلي العناصر في الجدول الدوري حسب تزايد ...			
أ	العدد الذري	ب	عدد النيوترونات	
ج	عدد الالكترونات	د	العدد الكتلي	
٤	الزئبق هو الفلز الوحيد الذي يكون في الحالة ..... عند درجة حرارة الغرفة.			
أ	السائلة	ب	الصلبة	
ج	الغازية	د	البلازما	
٥	الجسيمات المكونة من بروتونين ونيوترونين هي ...			
أ	جاما	ب	ألفا	
ج	بيتا	د	أوميجا	
٦	عنصر ضروري لحدوث الاشتعال ...			
أ	الأكسجينO	ب	النيتروجينN	
ج	الكبريتS	د	الفسفورP	
٧	ينتج عن اتحاد الهالوجينات مع الفلزات القلوية			
أ	أحماض	ب	أملاح	
ج	قواعد	د	ماء	
٨	أي مما يلي لا يعد من خصائص الغازات النبيلة؟			
أ	توجد في الطبيعة منفردة	ب	تستخدم في اللوحات الإعلانية	
ج	نادرًا ما تتفاعل مع عناصر أخرى	د	جميعها فلزات	

٩	ما هو عدد النيوترونات في ذرة الكلور Cl التي عدها الذري١٧ وعدده الكتلي ٣٥ ؟		
أ	٣٥ نيوتروناً	ب	١٨ نيوتروناً
ج	١٧ نيتروناً	د	١٩ نيوترونإ
١٠	يدخل في تركيب غاز الأمونيا الذي يعتبر مطهر للجراثيم		
أ	الفسفور	ب	النيتروجين
ج	الزرنيخ	د	الأكسجين

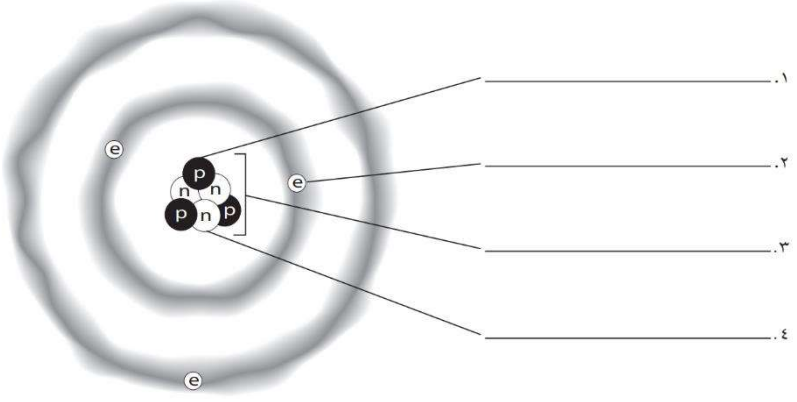
السؤال الثاني: اكتب كلمة صح أو خطأ لكل فقرة من الفقرات الآتية:

١	يوجد في النواة جسيمات تحمل شحنات موجبة تسمى الالكترونات.	.....
٢	تسمى اللانثانيدات والأكتنيدات بالعناصر الانتقالية.	.....
٣	تعرف الدورة بأنها صف أفقي يحوي عناصر تتغير خصائصها بشكل تدريجي.	.....
٤	يستخدم الليثيوم Li في صناعة بطاريات الهو اتف النقالة والكاميرات.	.....
٥	أثقل عنصرين في مجموعة الكربون هما القصدير والسيلكون.	.....
٦	اعتقد الفلاسفة القدماء أن المادة تتكون من جسيمات صغيرة جدًّا أطلقوا عليها اسم الذرات.	.....

السؤال الثالث: باستخدام المفردات الآتية (العدد الذري –اسم العنصر–رمز العنصر–الكتلة الذرية) **اكتب البيانات المشار اليها بالأسهم؟**



السؤال الرابع: ادرس الشكل الآتي، ثم عنون كل جزء مستعينًا بالمفردات الصحيحة (الالكترون – البروتون – النيوترون – النواة)



انتهت الأسئلة

وزارة التعليم
إدارة التعليم ب
مدرسة /
اختبار منتصف الفصل الثاني

وزارة التعليم
Ministry of Education

اسم الطالب			
الصف	الثالث المتوسط /	المادة	العلوم

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة للعبارات الآتية :

١- جسيم متعادل الشحنة يوجد في النواة :		
أ - الكترون	ب - البروتون	ج- النيترون
٢- الزمن اللازم لتحلل نصف كمية العنصر :		
أ - التحول	ب – عمر النصف	ج- التفاعل الكيميائي
٣- العالم الذي وصف الذرة أنها كرة مصمتة هو :		
أ - دالتون	ب - بور	ج- رذرفورد
٤- أول من رتب عناصر الجدول الدوري حسب تزايد أعدادها الكتلية :		
أ - طومسون	ب - مندليف	ج- كروكس
٥- اذا كان عمر النصف للعنصر يومان وكانت كمية العنصر ٨٠ جم فأن الكمية المتبقية بعد ٤ فترات تساوي :		
أ – ٢٠ جم	ب – ١٠ جم	ج- ٥ جم
٦- مواد لا يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط منها :		
أ - المخلوط	ب - العنصر	ج- العدد الكتلي
٧- عنصر لامع و موصل جيد للكهرباء والحرارة :		
أ - الفلزات	ب - اللافزات	ج- أشباه الفلزات
٨- حدد عدد الالكترونات في ذرة متعادلة تحتوي على ٤٩ بروتون :		
أ - ٥٠	ب - ٤٩	ج- ٢٥
٩- تحمل الالكترونات شحنة :		
أ - متعادلة	ب - موجبة	ج- سالبة
١٠- تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها اعداد نيترونات مختلفة :		
أ - ايونات	ب - نظائر	ج- الكترونات
١١- الجسيمات التي استخدمها رذرفورد في تجربته هي :		
أ – جسيمات الفا الموجبة	ب - جسيمات الفا السالبة	ج- الكترونات متعادلة
١٢- العملية التي يتحول فيها العنصر إلى عنصر آخر :		
أ – عمر النصف	ب - التحول	ج- سلسلة التفاعلات
١٣- كم عدد النيترونات لعنصر الكربون – ١٤ إذا كان العدد الذري له ٦ :		
أ - ١٤	ب - ٦	ج- ٨
١٤- صف افقي في الجدول الدوري يحتوي على عناصر تتغير خصائصها بشكل تدريجي :		
أ - المجموعة	ب - الدورة	ج- أشباه الفلزات
١٥- عدد المجموعات في الجدول الدوري :		
أ - ١٨	ب - ٧	ج- ٨

السؤال الثاني : ضع علامة صح أو خطأ أمام العبارات التالية :

	العبارة	العلامة
١	السحابة الالكترونية هي المنطقة التي تتحرك فيها الالكترونات حول النواة	
٢	العناصر الانتقالية جميعها لافلزات	
٣	تحتوي نواة الذرة على بروتونات و نيترونات	
٤	العدد الذري هو عدد النيترونات الموجودة في نواة العنصر	
٥	تعمل القوة النووية على المحافظة على تماسك البروتونات في نواة الذرة	

**** انتهت الأسئلة ****