

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية



اختبار منتصف الفصل مع نموذج الإجابة

[موقع المناهج](#) ← [المناهج السعودية](#) ← [الصف الثالث المتوسط](#) ← [علوم](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-12-30 16:39:33

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط



المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

مذكرة الأنشطة الصفية للأستاذ أحمد الحسياني	1
حل أوراق عمل العلوم	2
أوراق عمل حميلة	3
مراجعة تركيب الذرة مع الإجابة	4
تلخيص درس التحلل الإشعاعي	5

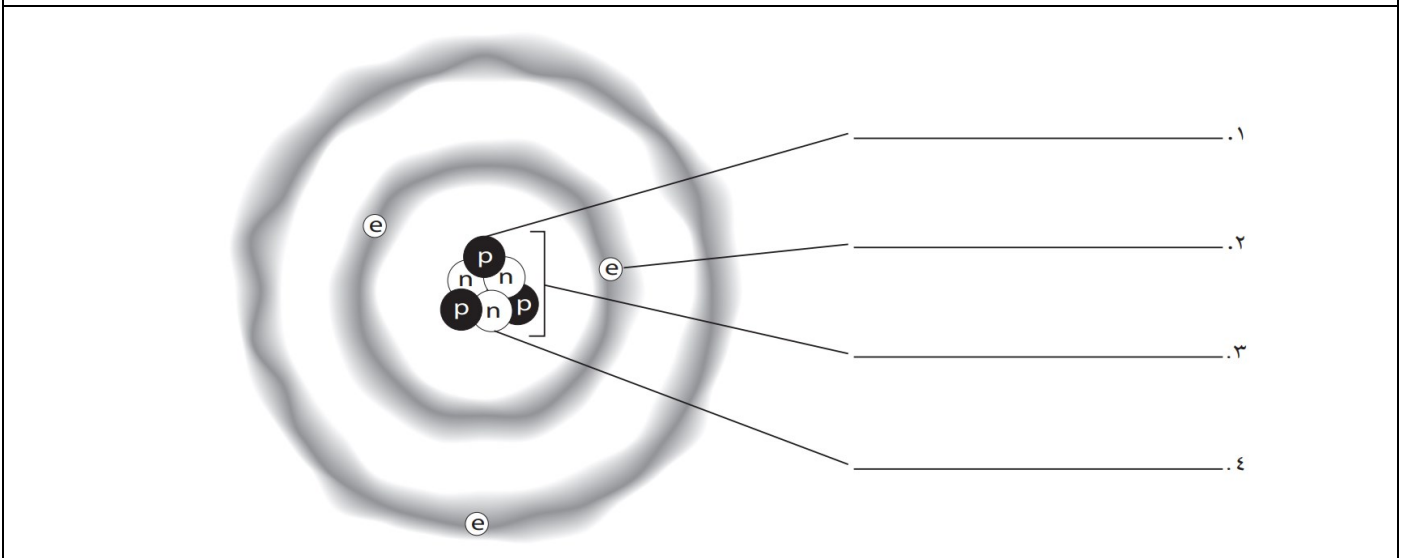
اختبار منتصف الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي ١٤٤٥هـ

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

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

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

السؤال الأول: ب- ادرس الشكل الآتي، ثم عنون كل جزء مستعيناً بالمفردات الصحيحة (الإلكترون - 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) أوميغا
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 وريدئة 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) نادراً 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)

١.	8
٢.	O
٣.	أكسجين
٤.	15.999

انتهت الأسئلة

معلم/ة المادة:

اختبار منتصف الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي ١٤٤٥هـ

اليوم:

التاريخ: / / ١٤٤٥هـ

الصف: ثالث متوسط

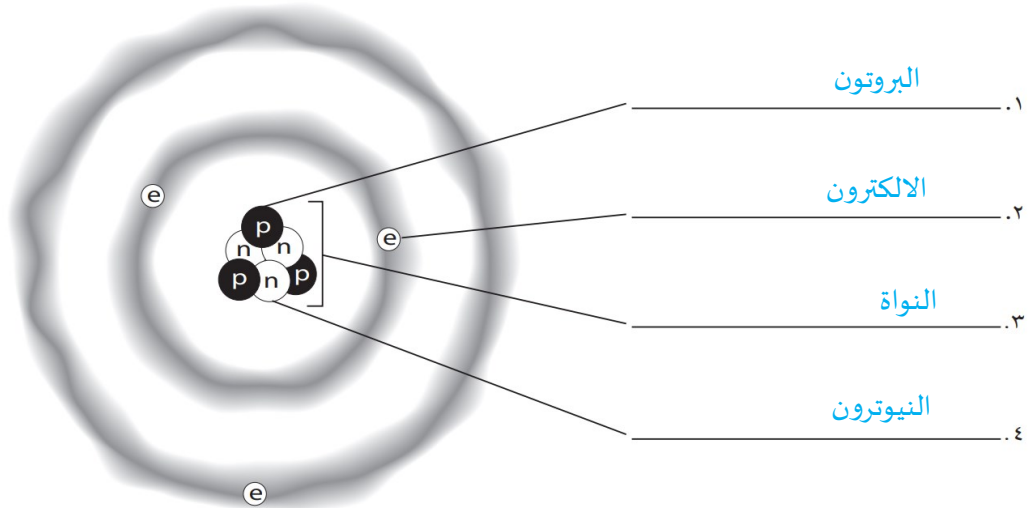
اسم الطالب:

نموذج الإجابة

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

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

السؤال الأول: ب- ادرس الشكل الآتي، ثم عنون كل جزء مستعيناً بالمفردات الصحيحة (الإلكترون - 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.	<input checked="" type="radio"/> أ السائلة	<input type="radio"/> ب الغازية	<input type="radio"/> ج الصلبة	<input type="radio"/> د البلازما
٢	الجسيمات المكونة من بروتونين ونيوترونين هي	<input type="radio"/> أ جاما	<input type="radio"/> ب بيتا	<input checked="" type="radio"/> ج ألفا	<input type="radio"/> د أوميغا
٣	إذا كان لديك ١٦ جم من مادة عمر النصف لها ٣ أيام فإن الكتلة المتبقية منها بعد ١٢ يوما ستكون ...	<input type="radio"/> أ ٨ جم	<input type="radio"/> ب ٤ جم	<input checked="" type="radio"/> ج ١ جم	<input type="radio"/> د صفر
٤	النظائر هي ذرات للعنصر نفسه، ولكنها تختلف في عدد	<input checked="" type="radio"/> أ النيوترونات	<input type="radio"/> ب البروتونات	<input type="radio"/> ج الالكترونات	<input type="radio"/> د الأنوية
٥	عادة ما ينبعث في أثناء التحلل الإشعاعي	<input type="radio"/> أ ضوء	<input type="radio"/> ب صوت	<input checked="" type="radio"/> ج جسيمات نووية و طاقة	<input type="radio"/> د نظائر
٦ هي عناصر غازية أو صلبة هشّة في درجة حرارة الغرفة و رديئة التوصيل للتيار الكهربائي	<input type="radio"/> أ الفلزات	<input checked="" type="radio"/> ب اللافلزات	<input type="radio"/> ج أشباه الفلزات	<input type="radio"/> د العناصر الانتقالية
٧	ينتج عن اتحاد الهالوجينات مع الفلزات القلوية	<input checked="" type="radio"/> أ أملاح	<input type="radio"/> ب أحماض	<input type="radio"/> ج قواعد	<input type="radio"/> د ماء
٨	أي مما يلي لا يعد من خصائص الغازات النبيلة؟	<input type="radio"/> أ توجد في الطبيعة منفردة	<input type="radio"/> ب تستخدم في اللوحات الإعلانية	<input type="radio"/> ج نادراً ما تتفاعل مع عناصر أخرى	<input checked="" type="radio"/> د جميعها فلزات

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

١.	العدد الذري	8
٢.	رمز العنصر	O
٣.	اسم العنصر	أكسجين
٤.	الكتلة الذرية	15.999

انتهت الأسئلة

معلم/ة المادة:

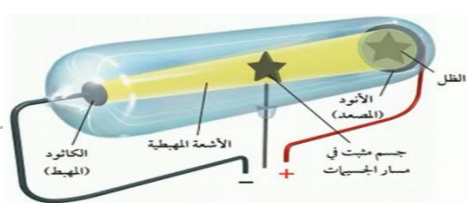
اسم الطالب: الشعبة :

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	أوميغا

٦ عنصر ضروري لحدوث الاشتعال ...

أ	الأكسجين O	ب	النتروجين N
ج	الكبريت S	د	الفسفور P

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	نادراً ما تتفاعل مع عناصر أخرى	د	جميعها فلزات

٩	ما هو عدد النيوترونات في ذرة الكلور Cl التي عددها الذري ١٧ وعدده الكتلي ٣٥ ?
أ	٣٥ نيوترونًا
ب	١٨ نيوترونًا
ج	١٧ نيوترونًا
د	١٩ نيوترونًا
١٠	يدخل في تركيب غاز الأمونيا الذي يعتبر مطهر للجراثيم
أ	الفسفور
ب	النيروجين
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 والأكتينيدات بالعناصر الانتقالية.
٣	تعرف الدورة بأنها صف أفقي يحوي عناصر تتغير خصائصها بشكل تدريجي.
٤	يستخدم الليثيوم Li في صناعة بطاريات الهواتف النقالة والكاميرات.
٥	أثقل عنصرين في مجموعة الكربون هما القصدير والسيلكون.
٦	اعتقد الفلاسفة القدماء أن المادة تتكون من جسيمات صغيرة جدًا أطلقوا عليها اسم الذرات.

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

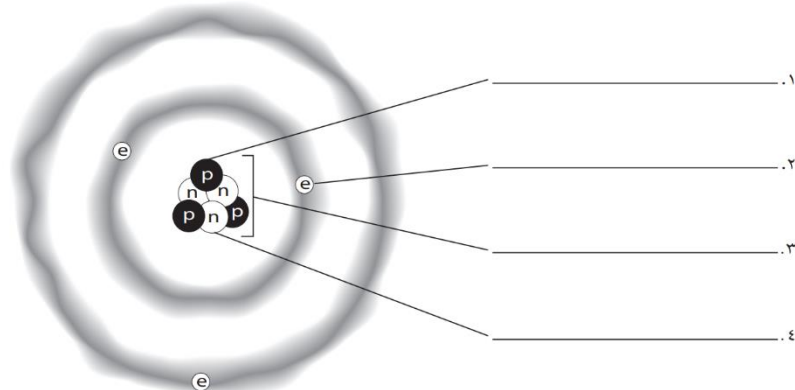
١. _____

٢. _____

٣. _____

٤. _____

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



انتهت الأسئلة

اسم الطالب			
الصف	الثالث المتوسط /	المادة	العلوم

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة للعبارة الآتية :

أ - ١ - جسيم متعادل الشحنة يوجد في النواة :			
أ - الكترون	ب - البروتون	ج - النيوترون	
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 - إذا كان عمر النصف للعنصر يومان وكانت كمية العنصر ٨٠ جم فإن 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 - اللافلزات	ج - أشباه الفلزات	
٨ - حدد عدد الإلكترونات في ذرة متعادلة تحتوي على ٤٩ بروتون :			
أ - ٥٠	ب - ٤٩	ج - ٢٥	
٩ - تحمل الإلكترونات شحنة :			
أ - متعادلة	ب - موجبة	ج - سالبة	
١٠ - تسمى ذرات العنصر نفسه التي لها أعداد نيوترونات مختلفة :			
أ - أيونات	ب - نظائر	ج - الكترونات	
١١ - الجسيمات التي استخدمها رذرفورد في تجربته هي :			
أ - جسيمات ألفا الموجبة	ب - جسيمات ألفا السالبة	ج - الكترونات متعادلة	
١٢ - العملية التي يتحول فيها العنصر إلى عنصر آخر :			
أ - عمر النصف	ب - التحول	ج - سلسلة التفاعلات	
١٣ - كم عدد النيوترونات لعنصر الكربون - ١٤ إذا كان العدد الذري له ٦ :			
أ - ١٤	ب - ٦	ج - ٨	
١٤ - صف أفقي 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 :

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

** انتهت الأسئلة **