

تم تحميل وعرض المادة من

# منهجي

mnhaji.com



موقع منهجي منصة تعليمية توفر كل ما يحتاجه المعلم  
والطالب من حلول الكتب الدراسية وشرح للدروس  
بأسلوب مبسط لكافة المراحل التعليمية وتوزيع  
المناهج وتحضير وملخصات ونماذج اختبارات وأوراق  
عمل جاهزة للطباعة والتحميل بشكل مجاني

حمل تطبيق منهجي ليصلك كل جديد



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)

١. \_\_\_\_\_

٢. \_\_\_\_\_

٣. \_\_\_\_\_

٤. \_\_\_\_\_

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 يوماً ستكون ...	أ) ٨	ب) ٤	ج) ١	د) صفر
٤	النظائر هي ذرات للعنصر نفسه، ولكنها تختلف في عدد .....	أ) النيوترونات	ب) البروتونات	ج) الإلكترونات	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 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

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

١.	_____	→	8	⊖
٢.	_____	→	0	
٣.	_____	→	أكسجين	
٤.	_____	→	15.999	

انتهت الأسئلة

معلم/ة المادة:

اختبار منتصف الفصل الدراسي الثاني للعام الدراسي ١٤٤٥هـ

التاريخ: / / ١٤٤٥هـ اليوم:

الصف: ثالث متوسط

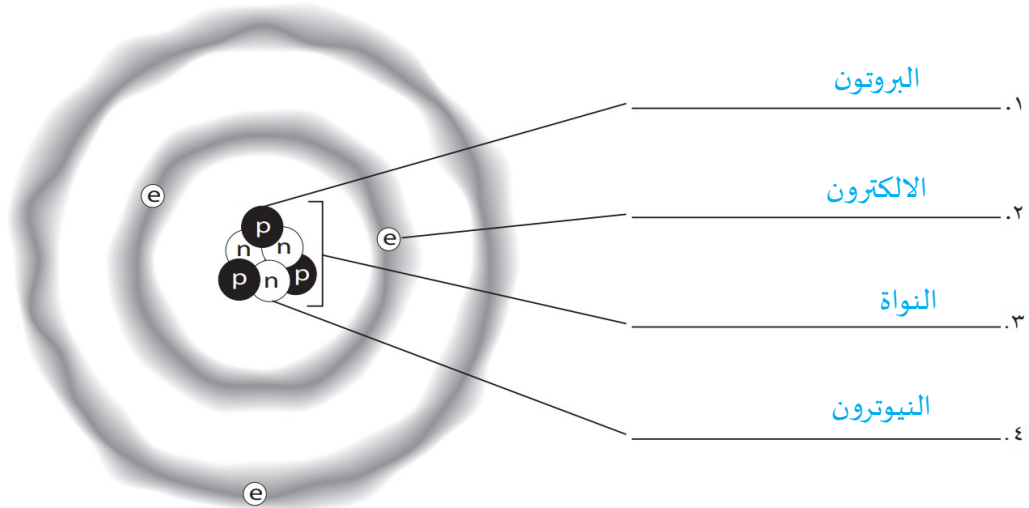
نموذج الإجابة

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 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 وطاقة	<input type="radio"/> د نظائر
٦	..... هي عناصر غازية أو صلبة هشة في درجة حرارة الغرفة وريدئة 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 ..

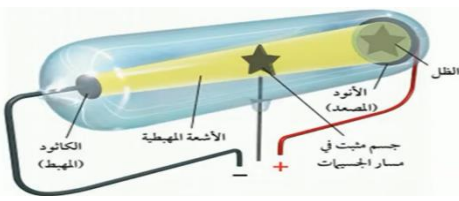
أ الالكترون ب البروتون

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 النيتروجين 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 نادرًا 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

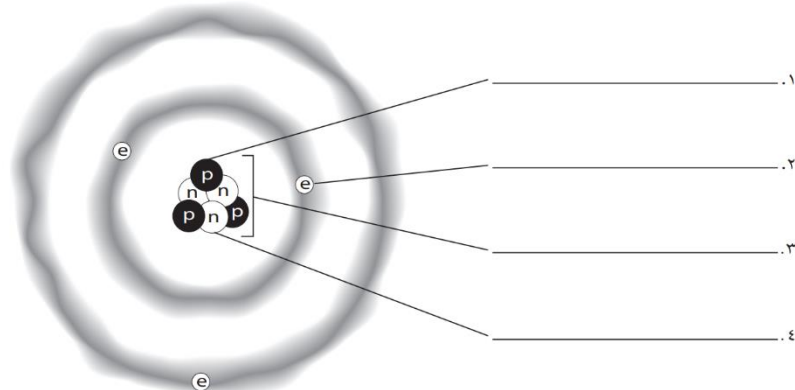
### السؤال الثاني: اكتب كلمة صح أو خطأ لكل فقرة من الفقرات الآتية:

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	8
٢	O
٣	أكسجين
٤	15.999

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

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

العلامة	العبارة
	١ السحابة الالكترونية 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 \*\*