تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

اختبار الفترة الأولى

موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثالث المتوسط ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ اختبارات ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-01-09 00:35:17

المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط

صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

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

1	ملخص درس العناصر الانتقالية
2	ورقة عمل حول عناصر الجدول الدروي
3	اختبار منتصف الفصل الدراسي الثاني
4	كتاب الأنشطة التكاملية
5	تقويم اتحاد الذرات

المملكة العربية السعودية

وزارة التعليم

وزارة التعليم
Ministry of Education

.....

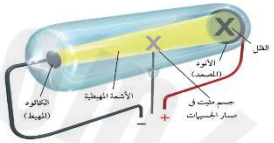
اختبار الفترة الأولى لمادة العلوم الفصل الدراسى الثانى ١٤٤٣ هـ

اسم الطالب: ..... الفصل: .....

السؤال الأول: أختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل الحرف في نموذج الإجابة آخر الصفحة:

١	جسيم متعادل الشحنة فى النواة .			
	أ- الالكترون	ب -البروتون	ج - النيوترون	د - بيتا

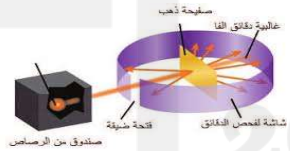
٢	في الشكل التالى تجربة الأشعة المهبطة وهي للعالم:	
	أ - رذرفورد	ب -دالتون
	ج - بور	د – وليام كروكس



٣	ذرات من العنصر نفسه لكنها تحوي أعدادا مختلفة من النيترونات:			
	أ- العدد الذري	ب- النظائر	ج- العدد الكتلي	د- عدد البروتونات

٤	لتحديد عمر المخلوقات الحية يستخدم نظير:			
	أ- الكربون -١٤	ب- الكربون -١٣	ج- الكربون -١٢	د- الكربون -١١

٥	ما هو الاستنتاج الذي توصل له رذرفورد فى تجربته	
	أ – الذرة كرة صماء	ب -وجود الالكترونات
	ج -معظم حجم الذرة فراغ	د – الذرة لا تنقسم.



٦	رتب العالم موزلى العناصر فى الجدول الدوري حسب:			
	أ- العدد الذري	ب- العناصر	ج- العدد الكتلي	د- عدد الالكترونات

٧	فى الجدول الدوري للعناصر تسمى المجموعتان ١ و ٢ والمجموعات ١٣ إلى ١٨ بـــ :			
	أ- الانتقالية الداخلية	ب- الانتقالية	ج- الفلزات واللافلزات	د- العناصر الممثلة

٨	إحدى الخصائص التالية لا تنطبق على العناصر الفلزية:			
	أ- موصلة للكهرباء	ب- هشة	ج- لامعة	د- صلبة

٩	الزمن اللازم لتحلل نصف كتلة من عينة نظير عنصر مشع إلى عنصر آخر هو:			
	أ-عمر النصف	ب-القوة النووية	ج- العدد الذري	د- العناصر المصنعة

١٠	ما هو عدد النيوترونات فى ذرة الكلور (Cl) التى عددها الذري ١٧، وعددها الكتلي ٣٥ ؟			
	أ- ٣٥ نيوتروناً	ب- ١٧ نيوتروناً	ج- ١٨ نيوتروناً	د- ١٩ نيوتروناً

١١	ما نوع حالة العنصر فى الشكل التالى:			
	أ - صلب	ب - سائل		
	ج -غاز	د - مصنع		

Nitrogen
7
N
14.007

١٢	تسمى المجموعة رقم ١٨ فى الجدول الدوري باسم:			
	أ- عائلة النيتروجين	ب- الهالوجينات	ج- الفلزات القلوية	د- الغازات النبيلة

١٣	أحد العناصر اللافلزية التالية له أشكال مختلفة مثل الألماس والجرافيت:			
	أ- الكربون	ب- الزئبق	ج- النيتروجين	د- الكبريت

١٤	من العناصر الفلزية ويستخدم في بطاريات الجوالات والكاميرات:			
	أ- الصوديوم (Na)	ب-الهيليوم (He)	ج- الكلور (Cl)	د- الليثيوم (Li)

١٥	تسمى الجسيمات الموجبة الشحنة، والموجودة داخل النواة بـ :			
	أ- الالكترونات	ب- البروتونات	ج- النيوترونات	د- جسيمات ألفا

السؤال الثاني: أختر الحرف (أ) للعبارة الصحيحة وحرف (ب) للعبارة الخطأ :

	العبارة	الحرف
١٦	في الذرة المتعادلة كهربائياً: عدد البروتونات = عدد الإلكترونات.	
١٧	العدد الذري هو عدد البروتونات في نواة ذرة العنصر.	
١٨	الفلزات القلوية الأرضية في المجموعة رقم (٢) أعلى نشاطا من الفلزات القلوية مجموعة رقم (١) .	
١٩	العناصر المشعة المستخدمة في العلاجات الطبية يتعين أن يكون عمر النصف لها طويلاً.	
٢٠	تسمى الصفوف الأفقية في الجدول الدوري بالمجموعات.	

الاسم	
الفصل	الصف

	أ	ب	ج	د	هـ
1	○	○	○	○	○
2	○	○	○	○	○
3	○	○	○	○	○
4	○	○	○	○	○
5	○	○	○	○	○
6	○	○	○	○	○
7	○	○	○	○	○
8	○	○	○	○	○
9	○	○	○	○	○
10	○	○	○	○	○

	أ	ب	ج	د	هـ
11	○	○	○	○	○
12	○	○	○	○	○
13	○	○	○	○	○
14	○	○	○	○	○
15	○	○	○	○	○
16	○	○	○	○	○
17	○	○	○	○	○
18	○	○	○	○	○
19	○	○	○	○	○
20	○	○	○	○	○

Form 23