مراجعة محلولة لدرس الذرات والعناصر

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الأول المتوسط ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-09-01 06:44:14	
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 الأول المتوسط					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول المتوسط والمادة علوم في الفصل الأول	
1	ورقة عمل درس الشغل
2	ورقة عمل الفصل الأول طبيعة العلم
3	ملخص التفوق الشامل لمنهج الفصل الأول 1447ه
4	الخطة الأسبوعية للمقرر الشاملة للفصل الأول 1447ه
5	تحميل كتاب الطالب طبعة عام 1447ه

مدرسة سعد بن الحارث المتوسطة

علوم الصف الأول المتوسط

ورقة عمل (الذرات و العناصر)

اسم الطالب

نموذج الحل

العمود الأول	العمود الثاني
١. متوسط مجموع كتل النظائر للعنصر الواحد.	أ.بروتون
٢. عناصر تشبه صفاتها كلاً من الفلزات واللافلزات.	ب.ذرة
٣. ينصّ على أنّ المادة لا تفنى ولا تستحدث ولكن تتغير من شكل إلى آخر.	ج.كتلة ذريّة
٤. جسيم ذري سالب الشحنة.	د. عدد ذريّ
٥. الجزء المركزي في الذرة وشحنته موجبة.	هـ. مركّب
٦. جسيم موجب الشحنة يوجد في نواة الذّرة.	و. إلكترون
٧. جسيم غير مشحون يوجد في نواة الذرة.	ز. عنصر
٨. عناصر لها بريق أو لمعان بشكل عام.	ح. نظائر
٩. مادّة تتكوّن من نوع واحد من الذرات.	ط. قانون حفظ المادة
١٠. تشير إلى عدد البروتونات في نواة ذرة أي عنصر.	ي. عدد كتلي
١١. كُلّ ما له كتلة ويشغل حيزًا في الفراغ.	ك. مادّة
١٢. ذرات من العنصر نفسه تحوي عددًا مختلفًا من النيترونات.	ل. فلزات
١٣. مجموع بروتونات الذرة ونيتروناتها.	م. أشباه فلزات
١٤. جسيم صغير يدخل في مكوّنات معظم أنواع الموادّ على الأرض.	ن. مخلوط
١٥. مادة نقيّة تتكوّن أصغر وحدة بنائيّة لها من ذرات عنصرين أو أكثر.	س. نيترون
١٦. يتكوّن عند مزج مادتين أو أكثر معًا دون تشكّل مادّة جديدة.	ع. لافلزات
١٧. عناصر مظهرها معتم وضعيفة التوصيل للحرارة والكهرباء.	ف. نواة

الفقرة	قبل	بعد
1	(ج)	( )
2	(م)	( )
3	(ط)	( )
4	(و)	( )
5	(ف)	( )
6	(أ)	( )
7	(س)	( )
8	(ل)	( )
9	(ز)	( )
10	(د)	( )
11	(ك)	( )
12	(ح)	( )
13	(ي)	( )
14	(ب)	( )
15	(هـ)	( )
16	(ن)	( )
17	(ع)	( )
المجموع		

١. جسيم في الذرة موجب الشحنة.

أ. الإلكترون ب. النظير ج. النيترون د. البروتون.

٢. يعدّ كلاً ممّا يلي مثالاً على المادّة ما عدا .....

أ. الغيمة ب. الحزمة الضوئية ج. دقائق الغبار د. الهواء

٣. ذرة العنصر التي عددها الذري ٦، تكون دائمًا:

أ. تحوي ٦ إلكترونات ب. تحوي على أكثر من ٦ نيترونات

ج. تحوي ٦ بروتونات د. كتلتها الذرية تساوي ٦

٤. يدلّ العدد الذري للعنصر على عدد ..... في النواة.

أ. النيترونات ب. الإلكترونات ج. البروتونات د. النظائر

٥. أظهرت تجارب رذرفورد أنّ معظم الذرة يتكوّن من .....

أ. إلكترونات ب. نواة ج. جسيمات د. فراغ

٦. تحتوي نظائر العنصر الواحد على أعداد مختلفة من .....

أ. الإلكترونات ب. النيترونات ج. البروتونات د. مستويات الطاقة

٧. الماء مثال على: .....

أ. المركّب ب. المخلوط غير المتجانس ج. المخلوط المتجانس د. العنصر

٨. معظم العناصر التي على الجانب الأيسر من الجدول الدوري هي:

أ. فلزات ب. أشباه فلزات ج. خاملة د. لافلزات

٩. الهواء مثال على: .....

أ. المخلوط غير المتجانس ب. المركّب ج. المادّة النقيّة د. المخلوط المتجانس

١٠. طوّر ..... نموذجًا سُمي بالنظرية الذريّة للمادة.

أ. جون دالتون ب. أرنست رذرفورد ج. ديموقريطس د. طومسون

١١. وجد تشادويك في أثناء تجاربه، أنّ حزمة من ..... لم تتأثر بالمجالات الكهربائية:

أ. جسيمات ألفا ب. النيترونات جـ. الإلكترونات د. البروتونات

الفقرة	قبل	بعد
1	(د)	( )
2	(ب)	( )
3	(ج)	( )
4	(ج)	( )
5	(د)	( )
6	(ب)	( )
7	(أ)	( )
8	(أ)	( )
9	(د)	( )
10	(أ)	( )
11	(ب)	( )
المجموع		