مدرسة سعد بن الحارث المتوسطة

علوم الصف الأول المتوسط

ورقة عمل (الذرات و العناصر)

اسم الطالب .....

العمود الأول

١. متوسط مجموع كتل النظائر للعنصر الواحد.
٢. عناصر تشبه صفاتها كلاً من الفلزات واللافلزات.
٣. ينصّ على أنّ المادة لا تفنى ولا تستحدث ولكن تتغير من شكل إلى آخر.
٤. جسيم ذري سالب الشحنة.
٥. الجزء المركزي في الذرة وشحنته موجبة.
٦. جسيم موجب الشحنة يوجد في نواة الذّرة.
٧. جسيم غير مشحون يوجد في نواة الذرة.
٨. عناصر لها بريق أو لمعان بشكل عام.
٩. مادّة تتكوّن من نوع واحد من الذرات.
١٠. تشير إلى عدد البروتونات في نواة ذرة أي عنصر.
١١. كُلّ ما له كتلة ويشغل حيزًا في الفراغ.
١٢. ذرات من العنصر نفسه تحوي عددًا مختلفًا من النيترونات.
١٣. مجموع بروتونات الذرة ونيتروناتها.
١٤. جسيم صغير يدخل في مكوّنات معظم أنواع الموادّ على الأرض.
١٥. مادة نقيّة تتكوّن أصغر وحدة بنائيّة لها من ذرات عنصرين أو أكثر.
١٦. يتكوّن عند مزج مادتين أو أكثر معًا دون تشكّل مادّة جديدة.
١٧. عناصر مظهرها معتم وضعيفة التوصيل للحرارة والكهرباء.

العمود الثاني

أ.بروتون
ب.ذرة
ج.كتلة ذريّة
د. عدد ذريّ
هـ. مركّب
و. إلكترون
ز. عنصر
ح. نظائر
ط. قانون حفظ المادة
ي. عدد كتلي
ك.مادّة
ل. فلزات
م. أشباه فلزات
ن. مخلوط
س. نيترون
ع. لافلزات
ف.نواة

الفقرة	قبل	بعد
١	( )	( )
٢	( )	( )
٣	( )	( )
٤	( )	( )
٥	( )	( )
٦	( )	( )
٧	( )	( )
٨	( )	( )
٩	( )	( )
١٠	( )	( )
١١	( )	( )
١٢	( )	( )
١٣	( )	( )
١٤	( )	( )
١٥	( )	( )
١٦	( )	( )
١٧	( )	( )
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
١	( )	( )
٢	( )	( )
٣	( )	( )
٤	( )	( )
٥	( )	( )
٦	( )	( )
٧	( )	( )
٨	( )	( )
٩	( )	( )
١٠	( )	( )
١١	( )	( )
المجموع		