(تابع) مراجعة الفصل

الجزء ب. مراجعة المفاهيم

التعليمات: ارسم دائرة حول الإجابة الصحيحة فيما يلي:

١. يتكوّن العنصر من نوع واحد من (النظائر، الذرات، البلاستيك).

٢. يتضمّن الجدول الدوري قوائم من (الجزيئات الشائعة، المركبات، العناصر).

٣. للنظائر نفس (العدد الكتلي، العدد الذري، العدد من الجسيمات الذرية).

٤. معظم عناصر الجدول الدوري (فلزات، لافلزات، أشباه فلزات).

٥. توجد أشباه الفلزات (على الجانب الأيسر، على الجانب الأيمن، بين الفلزات واللافلزات) من الجدول الدوري.

٦. (الفلزات، اللافلزات، أشباه الفلزات) ليس لها لمعان وضعيفة التوصيل للحرارة والكهرباء.

٧. معظم (الفلزات، أشباه فلزات، اللافلزات) موصلة للحرارة والكهرباء، ولكنّها ليست أفضل الموصلات.

٨. جميع (الفلزات، أشباه الفلزات، اللافلزات)، قابلة للطرق، ولها لمعان وموصلة جيدة للحرارة والكهرباء.

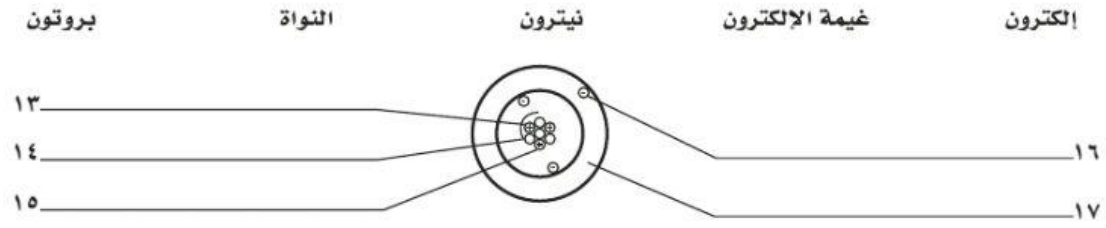
٩. تتّحد العناصر في (المخلوط، المحلول، المركب) دائمًا بنسبة كتلية ثابتة.

١٠. يحتوي مركب الأمونيا على ثلاث ذرات هيدروجين مقابل كلّ ذرة نيتروجين، لذا فإنّ صيغته الكيميائية هي (N_3H، N_3H_3، NH_3).

١١. من الأمثلة على المخاليط المتجانسة (حساء الخضار، الهواء، صخر الجرانيت).

١٢. المخلوط غير المتجانس هو الذي (يتكون من مركبين، يعدّ الماء أحد مكوناته، تستطيع رؤية مكوناته).

التعليمات: ادرس المخطط أدناه، ثمّ سجل أسماء أجزاء الذرة من القائمة التالية:



التعليمات: صنف كلاً ممّا يلي إلى مادّة و لا مادّة:

..... ١٨. الهيدروجين

..... ١٩. الأمنية

..... ٢٠. الشمس

..... ٢١. أي ذرة

..... ٢٢. الحرارة

..... ٢٣. الضوء

الاسم: التاريخ: الصف:

الذرات والعناصر والجدول الدوري

أولاً: اختبار المفاهيم

التعليمات: اختر رمز الإجابة الصحيحة فيما يلي:

..... 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

التقويم

(تابع) اختبار الفصل

..... ١٢. ..... دقائق صغيرة جدًا تتكوّن منها معظم أنواع المادّة التي على الأرض.

أ. المركبات ب. العناصر ج. المخاليط د. الذرات

..... ١٣. أيّ مما يلي ليس من خصائص الفلزات:

أ. الموصلية الكهربائية ب. قابلية السحب ج. اللمعان د. الهشاشة

التعليمات حدّد الجمل **الصحيحة** والجمل **غير الصحيحة** وصحّحها:

..... ١٤. المادّة هي أيّ شيء يمكن رؤيته ويحتل حيزًا في الفراغ.

.....

..... ١٥. أشباه الفلزات هي عناصر لها صفات الفلزات واللافلزات.

.....

..... ١٦. أدّت تجارب طومسون على الأشعة المهبطيّة (أشعة كاثود) إلى اكتشاف النيترون.

.....

..... ١٧. يتكوّن المركّب الذي صيغته الكيميائية $C_6H_{12}O_6$ من ثلاث ذرات.

.....

..... ١٨. سلطة الفواكه مثال على مخلوط غير متجانس.

.....

التقويم

ثانيًا: استيعاب المفاهيم

مهارة: بناء الجدول واستخدامه

التعليمات: أكمل الجدول أدناه:

العنصر	عدد البروتونات	عدد النيترونات	عدد الإلكترونات	العدد الذري	العدد الكتلي
١. أ	٣	٤	٣		٧
٢. ب	٢		٢	٢	٤
٣. ج	١١	١٢		١١	
٤. د		٦	٦		١٢
٥. هـ		١٨			٣٥