

س (1) ما المقصود بكلّ من :

- 1- المادة : .....  
 2- العنصر : .....  
 3- الذرة : .....  
 4- الجزيء : .....

س (2) اختاري الإجابة المناسبة بوضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة :

- 1- تكون معظم العناصر عند درجة حرارة الغرفة :  
 أ- صلبة . ب- سائلة . ج- غازية . د- موصلة .
- 2- ما الجسم الموجود في الذرة الذي يحمل شحنة كهربائية موجبة :  
 أ- البروتون . ب- النيوترون . ج- الإلكترون . د- النواة .
- 3- أي جسيمات الذرة ذات شحنة كهربائية متعادلة :  
 أ- الإلكترون . ب- البروتون . ج- النيوترون . د- النواة .
- 4- أكثر عنصرين شيوعاً في الكون :  
 أ- الصوديوم والأكسجين . ب- الألمنيوم والنيوتروجين . ج- الكربون والكالسيوم . د- الهيدروجين والهيليوم .
- 5- ما العنصران الأكثر شيوعاً في الغلاف الجوي للأرض ؟  
 أ- النيوتروجين والأكسجين . ب- الهيدروجين والهيليوم . ج- السيلكون والصوديوم . د- الكربون والألمنيوم .
- 6- ما الذي يحدث للفلزات عندما ترتبط بالفلزات ؟  
 أ- تتآكل . ب- تنصهر . ج- تتحول إلى غاز . د- تنفجر .
- 7- يكون عنصر النيكل عند درجة حرارة الغرفة :  
 أ- سائلاً . ب- شبه فلز . ج- غازاً . د- صلباً .
- 8- تتكون نواة ذرة العنصر من :  
 أ- إلكترونات . ب- بروتونات ونيوترونات . ج- بروتونات وإلكترونات . د- نيوترونات وإلكترونات .
- 9- يمكن تشبيه الذرة بـ ..... :  
 أ- النظام الشمسي . ب- المجرات . ج- الغيوم . د- الشحنات الكهربائية .

س (3) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها :

- أ- يعرف العلماء حتى الآن حوالي ( ) عنصراً .  
 ب- يسمى عدد البروتونات في نواة الذرة .....  
 ج- تتكون الصيغة الكيميائية من ..... تدل على نوع العنصر و ..... تدل على عدد الذرات .  
 د- رتب العالم ..... العناصر في جدول سمي الجدول الدوري .  
 هـ- قُسم الجدول الدوري إلى صفوف تسمى ..... وإلى أعمدة تسمى .....  
 و- تقع الفلزات في الجانب ..... من الجدول الدوري بينما تقع اللافلزات في الجانب .....  
 ز- العناصر الأكثر شيوعاً في الفضاء الخارجي : ..... و .....  
 ح- العنصر الذي يساعد في تكوين العظام والأسنان هو .....

س (4) رقي المصطلحات التالية مبتدئة بالأصغر لتحصل على العلاقة التي تربط بينهم ؟

( ) العنصر - ( ) المادة - ( ) الذرة .

س (5) للتمييز بين الخصائص ... ضع خط تحت الفلزات و دائرة حول اللافلزات و ظللي أشباه الفلزات ؟

التوصيل الكهربائي - غير لامعة - لها رنين - رديئة التوصيل للحرارة - قابلة للكسر - قابلة للسحب والطرق - هشّة - سهولة تشكيلها - شبه موصلة للحرارة.

س (6) عللي لما يأتي :

- أ- الذرات متعادلة كيميائياً : .....  
 ب- يساعد نموذج الجدول الدوري على معرفة خصائص العناصر : .....  
 ج- يكثر الأكسجين والهيدروجين في الحيوانات وعلى الأرض : .....  
 هـ- يكثر تنوع العناصر على قشرة الأرض مقارنة بالمحيطات أو الغلاف الجوي ؟ .....  
 و- لا يمكننا رؤية الذرات إذا استعملنا مجاهر عادية مثل التي نستعملها في المدرسة : .....

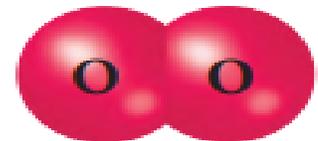
س (7) مثلي لما يأتي :

عنصر يدخل في تركيب العظام والأسنان : ..... عنصر يستعمل في صناعة هياكل الطائرات : .....

س (8) ما الصيغة الكيميائية لما يأتي :

عنصر الماغنيسيوم ( ) . عنصر الألمنيوم ( ) . عنصر الأكسجين ( ) . جزيء الأكسجين ( ) .

س (9) ما نوع التركيب الموضح في الصورة و ما مكوناته ؟



س (10) أكتب مكونات الذرة على الرسم الذي أمامك ؟

