



الفصل الدراسي
الأول
٢٠٢٣/٢٠٢٢

الدرس الأول
الذرات
والجزيئات

الوحدة الثانية
المادة

الصف
السادس

المادة
العلوم

منهاج
أردني

السؤال الأول اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

- ١- جسيمات متناهية في الصغر لا يمكن رؤيتها بالمجهر الضوئي المركب، هي:
أ- الجزيئات ب- البروتونات ج- الذرات د- الإلكترونات
- ٢- جسيمات سالبة الشحنة تدور حول نواة الذرة، تسمى:
أ- الإلكترونات ب- البروتونات ج- النيوترونات د- الجزيئات
- ٣- عدد البروتونات في نواة ذرة الأكسجين، هو:
أ- ٦ ب- ٧ ج- ٨ د- ١٠
- ٤- الغرافيت والماس يتكوّنان من:
أ- ذرات الهيدروجين ب- ذرات الكربون ج- ذرات الأكسجين د- ذرات الهيليوم
- ٥- المادة التي تُعدّ مثالاً لجزيء:
أ- Au ب- Fe ج- O₂ د- Cu
- ٦- يتكوّن من اتحاد ذرتين أو أكثر من النوع نفسه أو من أنواع ذرات مختلفة من خلال مشاركة الإلكترونات، هو:
أ- الجزيء ب- العنصر ج- المادة د- الخليّة
- ٧- الجزيء الذي يتكوّن من اتحاد ذرتين من الهيدروجين مع ذرة أكسجين :
أ- السيليكا ب- الأوزون ج- ثاني أكسيد الكربون د- الماء
- ٨- تتشابه ذرات جميع العناصر في:
أ- عدد البروتونات ب- الجسيمات المكوّنة لها ج- خصائصها د- استخداماتها
- ٩- تختلف المواد في خصائصها باختلاف العناصر المكوّنة لها، وتعدّ الذرة أصغر جزء في العنصر والجزيء.
أ- العبارة صحيحة ب- العبارة خاطئة
- ١٠- يوجد عنصران تحوي ذراتهما العدد نفسه من البروتونات.
أ- العبارة صحيحة ب- العبارة خاطئة

السؤال الثاني قارن بين ذرات الغرافيت والماس من حيث نوعها وترتيبها واستخداماتها وصفاتها.

من حيث	الغرافيت	الماس
النوع		
الترتيب		
الاستخدام		
الصفات		

السؤال الثالث أرسم نموذج لذرة عنصر النيتروجين N لديها ٧ بروتونات و ٧ نيوترونات و ٧ إلكترونات.

نلهمك لتبدع ...!





الفصل الدراسي
الأول
٢٠٢٣/٢٠٢٢

الدرس الأول
الذرات
والجزيئات

الوحدة الثانية
المادة

الصف
السادس

المادة
العلوم

منهاج
أردني

السؤال الأول اختر الإجابة الصحيحة من الخيارات الآتية:

- ١- جسيمات متناهية في الصغر لا يمكن رؤيتها بالمجهر الضوئي المركب، هي:
 - أ- الجزيئات
 - ب- البروتونات
 - ج- الذرات
 - د- الإلكترونات
- ٢- جسيمات سالبة الشحنة تدور حول نواة الذرة، تسمى:
 - أ- الإلكترونات
 - ب- البروتونات
 - ج- النيوترونات
 - د- الجزيئات
- ٣- عدد البروتونات في نواة ذرة الأكسجين، هو:
 - أ- ٦
 - ب- ٧
 - ج- ٨
 - د- ١٠
- ٤- الغرافيت والماس يتكوّنان من:
 - أ- ذرات الهيدروجين
 - ب- ذرات الكربون
 - ج- ذرات الأكسجين
 - د- ذرات الهيليوم
- ٥- المادة التي تُعدّ مثالاً لجزيء:
 - أ- Au
 - ب- Fe
 - ج- O_٢
 - د- Cu
- ٦- يتكوّن من اتحاد ذرتين أو أكثر من النوع نفسه أو من أنواع ذرات مختلفة من خلال مشاركة الإلكترونات، هو:
 - أ- الجزيء
 - ب- العنصر
 - ج- المادة
 - د- الخليّة
- ٧- الجزيء الذي يتكوّن من اتحاد ذرتين من الهيدروجين مع ذرة أكسجين :
 - أ- السيليكا
 - ب- الأوزون
 - ج- ثاني أكسيد الكربون
 - د- الماء
- ٨- تتشابه ذرات جميع العناصر في:
 - أ- عدد البروتونات
 - ب- الجسيمات المكوّنة لها
 - ج- خصائصها
 - د- استخداماتها
- ٩- تختلف المواد في خصائصها باختلاف العناصر المكوّنة لها، وتعدّ الذرة أصغر جزء في العنصر والجزيء.
 - أ- العبارة صحيحة
 - ب- العبارة خاطئة
- ١٠- يوجد عنصران تحوي ذراتهما العدد نفسه من البروتونات.
 - أ- العبارة صحيحة
 - ب- العبارة خاطئة

السؤال الثاني قارن بين ذرات الغرافيت والماس من حيث نوعها وترتيبها واستخداماتها وصفاتها.

من حيث	الغرافيت	الماس
النوع	يتكوّن من ذرات الكربون	يتكوّن من ذرات الكربون
الترتيب	ترتيب الذرات على شكل طبقات متوازية	ترتيب الذرات على شكل رباعي الأوجه
الاستخدام	صناعة أقلام الرصاص	صناعة الخليّ والمجوهرات
الصفات	أسود اللون، لين، سهل الكسر	قساوته عالية

السؤال الثالث أرسم نموذج لذرة عنصر النيتروجين N لديها ٧ بروتونات و ٧ نيوترونات و ٧ إلكترونات.

- ٧ بروتونات موجبة الشحنة داخل النواة (تمثل الدوائر الحمراء)
- ٧ نيوترونات متعادلة الشحنة داخل النواة (تمثل الدوائر الصفراء)
- ٧ إلكترونات سالبة الشحنة حول النواة (تمثل الدوائر الزرقاء)

