

أختار رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي:

1. تُسمى ذرات العنصر نفسه التي تحتوي نواها على أعداد نيوتروناتٍ مختلفة:
 - (أ) البروتونات
 - (ب) النظائر
 - (ج) الإلكترونات
 - (د) الأيونات
2. الجسيمات التي يُحدّد عددها العدد الذري لأيّ عنصر هي:
 - (أ) النيوترونات
 - (ب) البروتونات
 - (ج) الدورات
 - (د) مستويات الطاقة
3. يمكن تحديد الدورة التي يقع فيها أيّ عنصر من خلال معرفة عدد:
 - (أ) إلكترونات التكافؤ
 - (ب) مستويات الطاقة
 - (ج) النيوترونات
 - (د) العدد الكتلي
4. يمثّل العدد الكتلي لأيّ ذرة عدد:
 - (أ) البروتونات
 - (ب) النيوترونات
 - (ج) الإلكترونات
 - (د) البروتونات والنيوترونات
5. الجسيمات التي توجد داخل نواة ذرة أيّ عنصر هي:
 - (أ) البروتونات فقط
 - (ب) النيوترونات فقط
 - (ج) البروتونات والنيوترونات
 - (د) الإلكترونات فقط
6. في الجدول الدوري الحديث، رُتبت العناصر فيه وفقاً لزيادة:
 - (أ) كتلتها الذرية
 - (ب) أعدادها الذرية
 - (ج) أعداد نيوترونها
 - (د) أعداد أيوناتها
7. العناصر الصلبة، اللامعة، القابلة للتشكيل، الموصلة للحرارة والكهرباء، الموجودة في الجانب الأيسر من الجدول الدوري هي:
 - (أ) الفلزات
 - (ب) اللافلزات
 - (ج) أشباه الفلزات
 - (د) العناصر النبيلة
8. يمكن تحديد المجموعة التي يقع فيها أيّ عنصر من خلال معرفة عدد:
 - (أ) النيوترونات
 - (ب) إلكترونات التكافؤ
 - (ج) النظائر
 - (د) الأيونات
9. تُسمى العناصر التي تمتلك مستويات طاقة خارجية مكتملة:
 - (أ) الفلزات
 - (ب) اللافلزات
 - (ج) أشباه الفلزات
 - (د) الغازات النبيلة
10. الذرة التي يمكن أن تكون أيوناً موجباً، وفقاً لتركيبة لويس هي:

