

|              |                     |                |             |           |
|--------------|---------------------|----------------|-------------|-----------|
| الزمن        | اختبار الشهر الثاني | المبحث: العلوم | الفصل الأول | 2021/2022 |
| ٥٤ دقيقة     | اسم الطالب/الطالبة: | الصف: الثامن   | الشعبة ( )  |           |
| رقم السؤال   | الأول               | الثاني         | الثالث      | المجموع   |
| علامة السؤال | ١٠                  | ٤              | ٦           | ٢٠        |
| علامة الطالب |                     |                |             |           |

السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الاجابة الصحيحة : ( ١٠ علامات )

1. تُسمّى 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 الكتليّ

4. يمثل العدد الكتليّ لأيّ ذرة عدد:

(أ) البروتونات (ب) النيوترونات

(ج) الإلكترونات (د) البروتونات والنيوترونات

5. الجسيمات التي توجد داخل نواة ذرة أي 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 أيونها

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

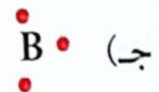
8. يمكن تحديد المجموعة التي يقع فيها أي عنصر من خلال معرفة عدد:

- (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 لتركيبتها لويس هي:



السؤال الثاني : أكل الفراغ : ( ٤ علامات )

أ ) يسمى أصغر جسيم في المادة غير قابل للتقسيم بالطرق الفيزيائية والكيميائية البسيطة :  
( ..... )

ب ) يسمى المخطط الذي طوّر ونظمت فيه العناصر تنظيماً مرتباً و متسلسلاً : ( ..... )

ج ) يسمى النموذج الذي يكون فيه رمز العنصر محاطاً بنقاط تمثل عدد إلكترونات التكافؤ الموجودة في مستوى الطاقة الخارجي فقط ، لذرة ذلك العنصر : ( ..... )

د ) يسمى الحيز الكثيف المتناهي الصغر الذي يوجد في مركز الذرة : ( ..... )

السؤال الثالث : أكمل الجدول الآتي : ( ٦ علامات )

| رمز العنصر | العدد الذري | التوزيع الإلكتروني | رقم الدورة التي يقع فيها العنصر | رقم المجموعة التي يقع فيها العنصر | تركيب لويس لذرة العنصر |
|------------|-------------|--------------------|---------------------------------|-----------------------------------|------------------------|
| A          | 7           |                    |                                 |                                   |                        |
| B          | 10          |                    |                                 |                                   |                        |
| C          | 13          |                    |                                 |                                   |                        |

انتهت الأسئلة

نرجو لكم التوفيق

قسم العلوم / مدارس تقارب

الأستاذ صهيب العاصي