

ملاحظة : أجب عن جميع الأسئلة وعددها (4) .

السؤال الأول : املأ الفراغ بالكلمة المناسبة .

1. هي مناطق تحيط بالنواة لكل منها نصف قطر وطاقة محددان .
2. هي عناصر توجد في الطبيعة في الحالة الغازية يكون المستوى الخارجي لذراتها ممتلئاً بالإلكترونات .
3. هي عناصر المجموعة السابعة (7A) تعتبر جميعها لا فلزات .
4. هي عناصر تنتشر في صخور القشرة الأرضية يحتوي المستوى الخارجي لذراتها على الكترونين .
5. هي تغيرات متكررة تحدث في خصائص العناصر في كل دورة .

السؤال الثاني : أ. اكتب التوزيع الإلكتروني لكل من :

1. عنصر في الدورة الرابعة والمجموعة 8A .
2. أيون $19K^{+1}$.

ب. اكتب التوزيع الإلكتروني للعناصر الآتية مع تحديد رقم الدورة والمجموعة.

العنصر	التوزيع الإلكتروني	رقم الدورة	رقم المجموعة
$52Te$			
$15P$			
$31Ge$			4A

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة .

1. عنصر يستخدم في صناعة أنابيب الإضاءة الحمراء والملونة :
أ. الهيليوم ب. النيون ج. الأرجون
2. عنصر الفلور يدخل في صناعة :
أ. المنظفات ب. المبيدات الحشرية ج. معجون الأسنان
3. السعة القصوى من الإلكترونات للمستوى الثالث :
أ. 2 ب. 18 ج. 8
4. يتم حفظ تحت الكاز بسبب شدة تفاعله :
أ. الصوديوم ب. البوتاسيوم ج. الليثيوم
5. يعتبر عنصر الكربون من :
أ. الفلزات ب. اللافلزات ج. أشباه الفلزات
6. يطلق على المجموعة الأولى 1A باسم :
أ. الهالوجينات ب. الفلزات القلوية ج. الفلزات القلوية الأرضية

7. عناصر المجموعة الثالثة جميعها فلزات ما عدا عنصر :
أ. الألمنيوم ب. البورون ج. الانديوم

السؤال الرابع :

أ. رتب حجوم ذرات العناصر الآتية تنازلياً $^{11}\text{Na} / ^{13}\text{Al} / ^{16}\text{S}$

.....

ب. أي العنصرين أكثر نشاطاً $^{19}\text{K} / ^{37}\text{Rb}$.
.....

كل فكرة عظيمة تبدأ بحلم ، وكل نجاح يبدأ بخطوة

TEACHER- DINA AL LALA

