

المراجعة الختامية للفصل الثاني (الجدول الدوري الحديث)

اختاري الإجابة المناسبة لكل سؤال ...

١- قام العالمبترتيب الجدول الدوري حسب الاعداد الذرية للعناصر ..

(أ) مندليف (ب) موزلي (ج) لافوزية

٢- تمثل المجموعات من (12_3) عن العناصرفي الجدول الدوري

(أ) العناصر القلوية (ب)الهالوجينات (ج)العناصر الانتقالية

٣- عناصر المجموعة (18) تسمى بالهالوجينات وتعتبر من العناصر شديدة

التفاعل :

(أ) صواب (ب) خطأ

٤- يعتبر السيلكون (Si) من ..

(أ) الفلزات (ب) اللافلزات (ج) أشباه الفلزات

٥- عنصر له التوزيع الالكتروني ($1S^2 - 2S^2 2P^6 - 3S^2 3P^6 - 4S^1$)

سيقع في الدورةمن الجدول الدوري .

(أ) الدورة 4 (ب)الدورة 5 (ج)الدورة 7

٦- عدد الأعمدة في كل فئة من فئات الجدول الدوري يساوي عدد الالكترونات

التي يحملها مستوى الطاقة الثانوي .

(أ) صواب (ب) خطأ

٧- عنصر له التوزيع الالكتروني ($[Kr] 5S^2$) يقع في المجموعةمن

الجدول الدوري .

(أ) المجموعة الخامسة (ب) المجموعة الثانية (ج)المجموعة السابعة

الاسم:

٨- عند الاتجاه من اليسار الى اليمين فان نصف قطر الذرة :
(أ) يتزايد (ب) يبقى ثابتا (ج) يتناقص

٩- ذرة أو مجموعة من ذرية له شحنة موجبة أو سالبة هو :
(أ) الايون (ب) القطر (ج) الذرة

١٠- كلما كانت طاقة التأين كبيرة (عالية) تكونت أيونات سالبة :
(أ)صواب (ب) خطأ

١١- الطاقة اللازمة لانتزاع الكترون من ذرة العنصر :
(أ) الكهروسالبية (ب) طاقة التأين (ج) التدرج

١٢-تفقد العناصر التي على الجانب الأيسر من الجدول الدوري الكترولونات التكافو لتنتج :

(أ) أيونات موجبة (ب)أيونات سالبة (ج) أيونات متعادلة الشحنة
١٣- يعتبر الكلور (Cl) أكبر عناصر الجدول الدوري في السالبية الكهربائية .
(أ) صواب (ب) خطأ

١٤- عناصر المجموعة الواجدة في الجدول الدوري لها نفس :

(أ) الخواص الفيزيائية (ب) عدد الكترولونات التكافو (ج) التوزيع الالكتروني

١٥- لعنصر الليثيوم (Li) التوزيع الالكتروني ($2S^1 - 1S^2$) اذا سينتمى للفئة في
الجدول الدوري :

(أ) الفئة S (ب) الفئة p (ج) الفئة f