

المراجعة الختامية للفصل الثاني (الجدول الدوري الحديث)

اختاري الإجابة المناسبة لكل سؤال ...

١- قام العالم بترتيب الجدول الدوري حسب الاعداد الذرية للعناصر ..

(أ) مندليف (ب) موزلي (ج) لافوزية

٢- تمثل المجموعات من (12_3) عن العناصر في 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 الدورة من 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 المجموعة من

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 الكترونات التكافؤ 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 الواحدة في الجدول الدوري لها نفس :

(أ) الخواص الفيزيائية (ب) عدد الكترونات التكافؤ (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