الفصل الثالث : الجدول الدوري وتدرج الخواص

س١ :اختاري الإجابة الصحيحة مما يأتي :

١	رتب العناصر تصاعديا حسب الكتلة الذرية ووضع قانون الثمانيات لكل ٨ عناصر						
أ	ديمتري مندليف	ب	لوثر ماير	جـ	جون نيولاندز	د	موزلي
٢	رتب العناصر تصاعديا حسب الكتلة الذرية وتوقع عناصر لم تكتشف وحدد خواصها						
أ	ديمتري مندليف		لوثر ماير	جـ	جون نيولاندز	د	موزلي
٣	رتب العناصر تصاعديا حسب العدد الذرى						
أ	ديمتري مندليف		لوثر ماير	جـ	جون نيولاندز	د	موزلي
٤	قسم الجدول الدورى الحديث الى .....فئات						
أ	٣	ب	٤	جـ	٥	د	٦
٥	تسمى عناصر المجموعة ١٧ فى الجدول الدورى						
أ	الهالوجينات	ب	الغازات النبيلة	جـ	الفلزات القلوية	د	الفلزات القلوية الأرضية
٦	يشار الى المجموعة ١٨ فى الجدول الدورى بـ						
أ	الهالوجينات	ب	الغازات النبيلة	جـ	الفلزات القلوية	د	الفلزات القلوية الأرضية
٧	يفسر السبب فى تتشابة عناصر المجموعة الواحدة فى الخواص بسبب ان لها						
أ	نفس العدد الذري	ب	نفس عدد الكترونات التكافؤ	جـ	ضعف العدد الذري	د	نفس عدد البروتونات
٨	الطاقة اللازمة لانتزاع الكترون من الذرة فى الحالة الغازية						
أ	طاقة التأين	ب	طاقة الشبكة البلورية	جـ	طاقة تفكك الرابطة	د	طاقة الربط
٩	ذرة او مجموعة لها شحنة مثل Mg^+						
أ	عنصر	ب	جزيء	جـ	مركب	د	أيون
١٠	كيف يتدرج نصف القطر فى الدورة من اليسار الى اليمين						
أ	يزداد	ب	يقل	جـ	يبقى ثابتا	د	يتغير بشكل عشوائي
١١	كيف تدرج طاقة التأين فى الدورة من اليسار الى اليمين						
أ	يزداد	ب	يقل	جـ	يبقى ثابتا	د	يتغير بشكل عشوائي
١٢	كيف تدرج طاقة التأين فى المجموعة من الأعلى الى الأسفل						
أ	تزداد	ب	تقل	جـ	تبقى ثابتا	د	تتغير بشكل عشوائي
١٣	مدى قابلية ذرة لجذب الكترونات الرابطة الكيميائية :						
أ	طاقة التأين	ب	نصف القطر	جـ	الكهروسالبية	د	الميل الالكتروني
١٤	العنصر الأعلى سالبية كهربائية						
أ	الفرانسيوم Fr	ب	الفلور F	جـ	البروم Br	د	الهيدروجين H
١٥	العنصر الأقل سالبية كهربائية						
أ	الفرانسيوم Fr	ب	الفلور F	جـ	البروم Br	د	الهيدروج

معلمة المادة : أمل فقيري

LIVEWORKSHEETS

فسري ما يلي :

أ- تناقص حجم نصف الذرة عند الانتقال من اليسار لليمين خلال الدورة.

ب- زيادة طاقة التأين عند الانتقال من اليسار الى اليمين خلال الدورة.

ت-رتب العالم موزلي الجدول الدوري تصاعديا حسب العدد الذري.

LIVEWORKSHEETS