

الفصل الثالث : الجدول الدوري وتدرج الخواص

س ١ : اختاري الإجابة الصحيحة مما يأتي :

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



معلمة المادة : أمل فقيري

الفصل الثالث : الجدول الدوري وتدرج الخواص

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.