

اسم الطالب :	الشعبة :	الباب (٢) : تدرج الجدول الدوري
تدريبات التحصيلي في مادة الكيمياء ٢ للصف الثاني ثانوي		

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

١	رتب موزلي العناصر في الجدول الدوري و وفقا لـ : (رتبت العناصر في الجدول الدوري الحديث و وفقا)	أ- كتلتها الذرية	ب- اعدادها الذرية	ج- كثافتها	د- احجامها
٢	يحتوي الجدول الدوري الحديث على :	أ- ٣ دورات و ١٥ مجموعة	ب- ٥ دورات و ١٦ مجموعة	ج- ٦ دورات و ١٧ مجموعة	د- ٧ دورات و ١٨ مجموعة
٣	عناصر المجموعة الواحدة في الجدول الدوري له نفس :	أ- عدد الكترونات التكافؤ	ب- الخواص الفيزيائية	ج- عدد الالكترونات	د- التوزيع الالكتروني
٤	تسمى عناصر المجموعة من ٣ الى ١٢ في الجدول الدوري باسم :	أ- العناصر الممثلة	ب- الغازات النبيلة	ج- الهالوجينات	د- العناصر الانتقالية
٥	عناصر المجموعة الأولى (ماعدا الهيدروجين) تسمى :	أ- الفلزات القلوية	ب- الهالوجينات	ج- الغازات النبيلة	د- العناصر الانتقالية
٦	سلسلة اللانثانيدات و سلسلة الاكتينيدات تصنف ضمن :	أ- العناصر الممثلة	ب- الفلزات الانتقالية	ج- الفلزات الانتقالية الداخلية	د- الغازات النبيلة
٧	عدد الالكترونات تكافؤ عناصر المجموعة ١٥ يساوي :	أ- ٣	ب- ٥	ج- ٦	د- ٨
٨	العنصر الذي له التوزيع الالكتروني $3s^2 [Ne]$ يقع في :	أ- الدورة ٢ و المجموعة ٣	ب- الدورة ٣ و المجموعة ٣	ج- الدورة ٣ و المجموعة ٢	د- الدورة ٢ و المجموعة ٢
٩	كلما اتجهنا لاسفل في المجموعة الواحدة في الجدول الدوري ، فان :	أ- نصف قطر الذرة يقل	ب- نصف قطر الذرة يزداد	ج- طاقة التأين تزداد	د- الكهروسالبية تزداد
١٠	الطاقة اللازمة لانتزاع الكترون من ذرة العنصر في الحالة الغازية :	أ- طاقة التأين	ب- الكهروسالبية	ج- الطاقة المنشطة	د- طاقة البلورة
١١	الذرات تسعى الى اكتساب الالكترونات أو خسارتها أو المشاركة بها لكي تصل لتركيب الغاز الخامل :	أ- مبدأ أوفباو	ب- مبدأ باولي	ج- قاعدة هند	د- قاعدة الثمانية
١٢	مدى قابلية ذرات العنصر على جذب الالكترونات في الرابطة الكيميائية :	أ- طاقة التأين	ب- الكهروسالبية	ج- الطاقة المنشطة	د- طاقة البلورة
١٣	أكثر العناصر كهروسالبية هو عنصر :	أ- السيزيوم	ب- الفرانسيوم	ج- الفلور	د- البروم
١٤	عندما تفقد الذرة الكترون تكافؤ واحدا أو أكثر يتكون :	أ- الكاتيون	ب- الايون	ج- الايون السالب	د- الشق السالب
١٥	عند تكوين الايونات فان :	أ- عدد البروتونات يقل	ب- عدد البروتونات يزداد	ج- عدد البروتونات يبقى ثابتا	د- عدد الالكترونات يبقى ثابتا
١٦	عندما يتحد فلز مع لا فلز تتكون الرابطة :	أ- التساهمية	ب- الفلزية	ج- التناسقية	د- الايونية
١٧	نزولا في المجموعات يزداد نصف قطر الذرة بسبب :	أ- زيادة عدد المستويات الرئيسية	ب- زيادة جذب النواة للالكترونات	ج- زيادة جذب النواة للبروتونات	د- زيادة شحنة النواة
١٨	إذا كان لديك العنصرين ^{17}Y ، ^{12}X أي التالي صحيح :	أ- X أصغر حجما من Y	ب- X فلز و Y لافلز	ج- Y يكون عدد تأكسده موجب	د- Y فلز انتقالي بينما X من الهالوجينات
١٩	العنصر الأكثر جهد تأين :	أ- ^{12}Mg	ب- ^{18}Ar	ج- ^{17}Cl	د- ^{10}Ne
٢٠	الجسيم الأكبر حجما فيما يلي :	أ- ^{19}K	ب- $^{19}K^+$	ج- $^{20}Ca^{+2}$	د- ^{20}Ca

اعداد : أ / حسين الهاجري