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 فقا لـ : (رتبت العناصر في الجدول الدوري الحديث و فقا)**			
	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 $[Ne]\ 3S^2$ 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 التاين تزداد	د- الكهروسالبية تزداد
١٠	الطاقة الازمة 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- الانيون	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	اذا 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