١	لاحظ ..... أن خواص العناصر تتكررعند ترتيبها تصاعدياً وفق تسلسل الكتل الذرية لكل ثمانية عناصر			
	ماير	نيولاندز	مندليف	ديمتري
٢	يقع العنصرالذي عدده الذري 38 في المجموعة			
	ا الثانية	الثالثة	الرابعة	الخامسة
٣	من العناصر الممثلة فيما يلي.....			
	$_{21}X$	$_{43}Y$	$_{49}Z$	$_{27}A$
٤	أحد العناصر التالية عنصر إنتقالي			
	$_{16}A$	$_{38}Z$	$_{80}X$	$_{84}Y$
٥	الفلز السائل الوحيد في الجدول الدوري هو....			
	Cu	Hg	Zn	Ag
٦	تمتازمعظم ..... بالليونة والقابلية للطرق والسحب؛ وموصلة جيدة للحرارة والكهرباء.			
	الفلزات	اللافلزات	أشباه الفلزات	الغازات النبيلة
٧	تحتوي ذرة عنصر في حالتها المستقرة على إلكترونين في مجال الطاقة الرئيس الرابع؛ يصنف على أنه			
	فلز قلوي	فلز قلوي أرضي	فلز إنتقالي	خامل
٨	تعرف سلسلتي اللانثانيدات والأكتنيدات بالفلزات			
	القلوية	القلوية الأرضية	الإنتقالية الداخلية	الإنتقالية
٩	العنصرالذي ينتهي تركيبه الإلكتروني بـ $4s^2\ 3d^{10}\ 4p^6$ يصنف على أنه			
	فلز	خامل	لافلز	شبه فلز
١٠	ليس من مجموعة الهالوجينات			
	الفلور	الكلور	النيون	اليود
١١	يحتوي المستوى الأخير لعنصر توزيعه الإلكتروني $[_{18}Ar]\ 4s^2 3d^{10} 4p^1$ على			
	الكترونين	ثلاثة الكترونات	أربعة الكترونات	خمسة الكترونات
١٢	تم تقسيم الجدول الدوري إلى ..... فئات			
	ثلاث	أربع	خمس	ست
١٣	يتطابق رقم مستوى الطاقة الأخيرالذي توجد فيه إلكترونات التكافؤ مع ..... العنصر .			
	رقم مجموعة	رقم دورة	عدد بروتونات	عدد نيترونات
١٤	نطلق مصطلح ..... على نصف المسافة بين نواتي ذرتين متجاورتين في التركيب البلوري.			
	طاقة التأين	السالبية الكهربية	نصف قطرالذرة	الألفة الإلكترونية
١٥	..... أصغر حجماً من ذرة عنصرالبوتاسيوم K الذي تحتوي نواته على 19 بوتوناً .			
	$_{37}Rb$	$_{18}K^+$	$_{55}Cs$	$_{87}Fr$
١٦	أكبر العناصر التالية حجماً			
	$_{17}C$	$_{9}F$	$_{35}Br$	$_{53}I$
١٧	تسمى الطاقة التي يتطلبها انتزاع إلكترون ثان من أيون أحادي الشحنة الموجبة			
	طاقة الرابطة	طاقة التأين الأول	طاقة الشبكة البلورية	طاقة التأين الثاني
١٨	أي من ذرات العناصر التالية لها أعلى طاقة تأين ؟			
	$_{15}P$	$_{51}Sb$	$_{33}As$	$_{83}Bi$
١٩	تحصل ذرة العنصر على الاستقرارعندما تمتلك .....إلكترونات في مستوى طاقتها الرئيس الأخير.			
	5	6	7	8
٢٠	جميع العمليات التالية تحقق للذرة التركيب الإلكتروني المستقر ماعدا			
	فقد الإلكترونات	إكتساب الإلكترونات	المشاركة بالإلكترونات	عدم المشاركة بالإلكترونات
٢١	قدرة ذرة العنصر على جذب الإلكترونات المكونة للرابطة الكيميائية يدعى			
	طاقة التأين	نصف القطرالذري	الكهروسالبية	طاقة الرابطة
٢٢	أكثر العناصركهروسالبية عنصر			
	الفرانسيوم	السيزيوم	الفلور	الكلور

N O R A H . J A A B O R

إعداد / نورة حسين جعبور