

أسئلة تحصيلية كيمياء ٢ مقررات (الفصل الثاني : الجدول الدوري والتدرج في خواص العناصر

١	لاحظ أن خواص العناصر تتكرر عند ترتيبها تصاعدياً وفق تسلسل الكتل الذرية لكل ثمانية عناصر	ماير	نيولاندز	مندليف	ديمتري
٢	يقع العنصر الذي عدده الذري 38 في المجموعة	١ الثانية	٣ الثالثة	٤ الرابعة	٥ 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	تمتاز معظم 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 سلسلتى اللانثانيدات والأكتينيدات بالفلزات	القلوية	القلوية الأرضية	الانتقالية الداخلية	الانتقالية
٩	العنصر الذي 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 $4s^2 3d^{10} 4p^1$ على	٣ إلكترونين	٣ إلكترونات	٤ إلكترونات	٥ إلكترونات
١٢	تم تقسيم الجدول الدوري إلى فئات	ثلاث	أربع	خمس	ست
١٣	يتطابق رقم مستوى الطاقة الأخير الذي توجد فيه إلكترونات التكافؤ مع العنصر .	رقم مجموعة	رقم دورة	عدد بروتونات	عدد نيوترونات
١٤	نطلق مصطلح على نصف المسافة بين نواتي ذرتين متجاورتين في التركيب البلوري.	طاقة التآين	السالبية الكهربية	نصف قطر الذرة	اللفة الإلكترونية
١٥	 أصغر حجماً من ذرة عنصر البوتاسيوم K الذي تحتوي نواته على 19 بروتوناً .	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 التآين الأول	طاقة الشبكة البلورية	طاقة التآين الثاني
١٨	أي من ذرات العناصر التالية لها أعلى طاقة تآين ؟	15 P	51 Sb	33 As	83 Bi
١٩	تحصل ذرة العنصر على الاستقرار عندما 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 التآين	نصف القطر الذري	الكهروسالبية	طاقة الرابطة
٢٢	أكثر العناصر كهروسالبية عنصر	الفرانسيوم	السيزيوم	الفلور	الكلور