اسم الطالب :	الشعبة :	الباب (٣) : الروابط الايونية

تدريبات التحصيلي في مادة الكيمياء ٢ للصف الثاني ثانوي

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

١	عندما يتحد فلز مع لا فلز تتكون الرابطة :			
	أ- التساهمية	ب- الفلزية	ج- التناسقية	د- الايونية
٢	تركيب ثلاثي الابعاد يتكون من جسيمات بحيث يحيط الايون الموجب عدد من الايونات السالبة و يحيط الايون السالب عدد من الايونات الموجبة :			
	أ- السبيكة	ب- الشبكة البلورية	ج- تركيب لويس	د- أشباه الفلزات
٣	الصيغة الكيميائية لأكسيد الألومنيوم :			
	أ- Al_3O_2	ب- Al_2O_3	ج- AlO_3	د- Al_2O
٤	المركب الايوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي :			
	أ- المذيب العضوي	ب- الالكتروليت	ج- الغاز	د- السبيكة
٥	الطاقة التي تلزم لفصل أيونات 1 mol من المركب الايوني :			
	أ- طاقة التأين	ب- طاقة التأين الثانية	ج- الطاقة المنشطة	د- طاقة الشبكة البلورية
٦	ابسط نسبة يمكن أن تمثل الايونات في المركب الايوني :			
	أ- الصيغة الجزيئية	ب- وحدة الصيغة الكيميائية	ج- الصيغة البنائية	د- الصيغة الفعلية
٧	الصيغة الكيميائية لفوسفات الكالسيوم :			
	أ- $Ca_2(PO_3)_4$	ب- $Ca_3(PO_4)_2$	ج- $Ca_3(PO_4)_3$	د- $Ca_2(PO_4)_3$
٨	أي المركبات التالية أعلى طاقة ترتيب بلوري:			
	أ- NaCl	ب- NaBr	ج- NaI	د- $CaCl_2$
٩	المركب $(NH_4)_2S$ يسمى :			
	أ- كبريتيد الامونيوم	ب- كبرتيد الالومنيوم	ج- كبريتات الامونيوم	د- كبريتيت الامونيوم
١٠	قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات و الالكترونات الحرة في الشبكة الفلزية :			
	أ- الرابطة الايونية	ب- الرابطة التساهمية	ج- الرابطة التناسقية	د- الرابطة الفلزية
١١	من خواص الفلزات :			
	أ- قابلة للسحب	ب- غير قابلة للطرق	ج- لا توصل الحرارة	د- لا توصل الكهرباء
١٢	خليط من العناصر ذات الخواص الفلزية الفريدة :			
	أ- الالكتروليت	ب- الشبكة البلورية	ج- السبيكة	د- الهالوجينات
١٣	نوع الترابط بين العنصرين الافتراضيين $_8X$, $_{11}Y$ هو :			
	أ- تساهمي	ب- فلزي	ج- أيوني	د- هيدروجيني
١٤	يسمى المركب $FeSO_4$:			
	أ- كبريتيت الحديد II	ب- كبريتيد الحديد II	ج- كبريتات الحديد II	د- كبريتات الحديد III
١٥	احد الخواص التالية خاصة بالفلزات :			
	أ- هشة سهلة الكسر	ب- تتأين بالماء	ج- في حرارة الغرفة دائما صلبة	د- تكون روابط ايونية مع اللافلزات
١٦	توصل المركبات الايونية التيار عندما يكون في صورة :			
	أ-صلبة أو مصهور	ب-صلبة أو محلول	ج-سائل أو صلب	د-مصهور أو محلول
١٧	يتحد أيون الصوديوم Na^+ مع ايون Cl^- ليتكون مركب كلوريد الصوديوم NaCl من خلال المعلومات السابقة فان ذرة الكلور :			
	أ- تفقد الكترون	ب- تكسب الكترون	ج- تفقد الكترونين	د- تكسب الكترونين
١٨	ذرة فقدت الكترون او أكثر :			
	أ- ايون	ب- ذرة متعادلة	ج- ايون موجب (الكاتيون)	د- ايون سالب (الانيون)
١٩	في الايون الموجب عدد البروتونات ..... عدد الالكترونات :			
	أ- نصف	ب- يساوي	ج- اصغر من	د- أكبر من
٢٠	قوة كهروسكونية تمسك الجسيمات ذات الشحنات المختلفة :			
	أ-الرابطة الفلزية	ب-الرابطة الايونية	ج-الرابطة التناسقية	د-الرابطة اللافلزية

اعداد : أ/ حسين الهاجري