

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	أبسط 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- كبريتيد الألومنيوم	ج- كبريتات الامونيوم	د- كبريتات الامونيوم
١٠	قوة التجاذب بين الايونات الموجبة للفلزات و الالكتروليتات 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 ^{11}Y , ^{8}X هو :	أ- تساهمي	ب- فلزي	ج- أيوني	د- هيدروجيني
١٤	يسمى المركب $FeSO_4$:	أ- كبريتات الحديد II	ب- كبريتيد الحديد II	ج- كبريتات الحديد III	د- كبريتات الحديد III
١٥	أحد الخواص التالية خاصة بالفلزات :	أ- هشاشة 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 أيون 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 أو أكثر :	أ- ايون	ب- ذرة متعادلة	ج- ايون موجب (الكاتيون)	د- ايون سالب (الانيون)
١٩	في الايون الموجب عدد البروتونات عدد الالكترولونات :	أ- نصف	ب- يساوي	ج- اصغر من	د- أكبر من
٢٠	قوة كهروستاتيكية تمسك الجسيمات ذات الشحنات المختلفة :	أ- الرابطة الفلزية	ب- الرابطة الايونية	ج- الرابطة التناسقية	د- الرابطة اللافلزية

أعداد : أ/ حسين الهاجري