

الوحدة : الروابط والتفاعلات الكيميائية ورقة عمل

الدرس الأول (الروابط الكيميائية)

السؤال الأول : ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة في الجمل الآتية :

1- قوة تجاذب تنشأ بين ذرتين أو أكثر من خلال فقد أو كسب الإلكترونات أو المشاركة بها :

(أ) الصيغة الكيميائية (ب) المعادلة الكيميائية الرمزية (ج) الرابطة الكيميائية (د) وزن المعادلة

2- الرابطة التي تنشأ بين لافلز ولافلز تسمى :

(أ) رابطة فلزية (ب) رابطة أيونية (ج) رابطة تساهمية (د) رابطة متعادلة

3- الفلز الذي يفقد الإلكترونات في المركب NaI هو :

(أ) N (ب) I (ج) Na (د) al

4- شحنة الكربونات في مركب CaCO_3 هي :

(أ) +2 (ب) -2 (ج) +1 (د) -1

5- الأيون المتعدد مما يلي هو :

(أ) Li^{+1} (ب) NH_4^{+1} (ج) CO_2 (د) Br^{-1}

6- أحد المركبات الآتية يسمى أكسيد البوتاسيوم :

(أ) KCl (ب) CaO (ج) K_2O (د) BaO

7- عدد الإلكترونات التي يشارك بها الأكسجين في جزيء الماء (H_2O) هو :

(أ) $2e^-$ (ب) $1e^-$ (ج) $3e^-$ (د) $0e^-$

8- أحد المركبات الآتية ترتبط ذراته برابطة تساهمية :

أ) NaCl ب) NH_3 ج) CaCl_2 د) BaI

9- المركب القادر على توصيل التيار الكهربائي فيما يلي هو :

أ) H_2O ب) F_2 ج) CaI_2 د) CH_4

السؤال الثاني : حدد نوع الرابطة في المركبات الآتية :

($\text{K}=19/\text{F}=9/\text{C}=6/\text{O}=8/$)

1- مركب KF

2- CO_2

السؤال الثالث : أكمل الجدول الآتي :

من حيث	الرابطه التساهمية	الرابطه الأيونية
التوصيل الكهربائي		
درجة الإنصهار		
درجة الغليان		

السؤال الرابع : اكتب الصيغة الكيميائية للمركبات الآتية :

- 1- نترات الكالسيوم
- 2- هيدروكسيد الليثيوم
- 3- فوسفات الصوديوم
- 4- كبريتيد البوتاسيوم
- 5- كبريتات البوتاسيوم

مع تمنياتي لكم بالتفوق والنجاح الاء منتصر