

## الوحدة : الروابط والتفاعلات الكيميائية ورقة عمل

### الدرس الأول (الروابط الكيميائية )

السؤال الأول : ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة في الجُمْل 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<sub>3</sub>      ج) CaCl<sub>2</sub>      د) BaI

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

أ) H<sub>2</sub>O      ب) F<sub>2</sub>      ج) CaI<sub>2</sub>      د) CH<sub>4</sub>

السؤال الثاني : حدد نوع الرابطة في المركبات الآتية :

( K=19/F=9/C=6/O=8/ )

1- مركب KF

2- CO<sub>2</sub>

السؤال الثالث : أكمل الجدول الآتي :

من حيث	الرابطة التساهمية	الرابطة 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