

الوحدة : الروابط و التفاعلات 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) **الرابط الكيميائية** (د) وزن المعادلة

2- الرابطة التي تنشأ بين لا فلز ولا فلز 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 :

NaCl(أ) NH_3 (ب) $CaCl_2$ (ج) BaI (د)

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

H_2O (أ) F_2 (ب) CaI_2 (ج) CH_4 (د)

السؤال الثاني : حدد نوع الرابطة في المركبات الآتية :

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

1- مركب KF (رابطة أيونية)



الفلور يكسب $1e^-$ البوتاسيوم يفقد $1e^-$

2- CO_2 (رابطة تساهمية)



السؤال الثالث : أكمل الجدول الآتي :

من حيث	الرابطه التساهمية	الرابطه الأيونية
التوصيل الكهربائي	غير موصلة	موصلة
درجة الإنصهار	منخفضة	مرتفعة
درجة الغليان	منخفضة	مرتفعة

السؤال الرابع : اكتب الصيغة الكيميائية للمركبات الآتية :

1- نترات الكالسيوم $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

2- هيدروكسيد الليثيوم LiOH

3- فوسفات الصوديوم Na_3PO_4

4- كبريتيد البوتاسيوم K_2S

5- كبريتات البوتاسيوم K_2SO_4

مع تمنياتي لكم بالتفوق والنجاح الاء منتصر