اسم الطالب:	ورقة عمل ارتباط العناصر	ثالث متوسط
السؤال الأول	توقيع ولي الأمر:	الدرجة:
		من صفحة ٩٠إلى٩٨

اختر الإجابة الصحيحة في العبارات التالية:

١ –من طرق تكون الروابط بين الذرات:

أ –فقد بروتونات ب –اكتساب إلكترونات ج –المشاركة بالنيوترونات د – جميع ما سبق

٢ –أي التالي يصف الرمز Cl:

أ –أيون سالب ب –أيون موجب ج –مركب أيوني د –ذرة مستقرة

٣ –أي مما يأتي يعد جزيئا تساهميا:

أ – Cl2 ب – Na ج - Ne د – Al

٤-الرابطة التي تربط بين عناصر مركب كلوريد الماغنسيوم:

أ –ببتيدية ب -تساهمية ج –أيونية د –هيدروجينية

٥ –جيدة التوصيل للكهرباء:

أ –الهالوجينات ب –الفلزات ج – الغازات النبيلة د –جميع ما سبق

٦-يكتب الجزيء الذي يتكون من ذرتي هيدروجين مرتبطتين معا برابطة تساهمية على صورة:

أ –HO2 ب –H2 ج - HI د –H2O

٧ –تتساوى أعداد كل من.....في الذرة المتعادلة دائما:

أ –الأيونات والإلكترونات ب –البروتونات والإلكترونات ج –النيوترونات والبروتونات د – الذرات والجزيئات

٨ الوحدة الأساسية لتكوين المركبات التساهمية:

أ –الأيونات ب –الأملاح ج –الجزيئات د – الذرات

٩ –الجزيئات.....عديمة الشحنة:

أ –الأيونات ب –الفلزات ج –القطبية د –غير القطبية

١٠ –ما الذي يدل عليه الرقم ٢ الموجود في الصيغة الكيميائية CO2:

أ –جزيء أكسجين 2O ب –جزيئي CO2 ج –ذرتين أكسجين 2O د – مركبي CO2

السؤال الثانى

ضع علامة (√) أو (×) أمام العبارات التالية:

١ –في الرابطة الفلزية، لا ترتبط الإلكترونات الخارجية مع أي ذرة للفلز. ( )

٢ –**الرابطة التساهمية الثنائية تنشأ بمشاركة كل ذرة بإلكترونين.** ( )

٣ –في جزيء الماء يتشارك الأكسجين والهيدروجين في الإلكترونات بشكل متساو. ( )

٤ –تنجذب الإلكترونات المشتركة في الرابطة التساهمية إلى نواتي الذرتين. ( )

٥ –**الذرات المرتبطة معا تصبح أقل استقرارا.** ( )