

اسم الطالب:	ورقة عمل ارتباط العناصر	ثالث متوسط
السؤال الأول	توقيع ولي الأمر:	الدرجة:
من صفحة ٩٠ إلى ٩٨		

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 جزئاً تساهمياً:
 أ - Cl₂ ب - Na ج - Ne د - Al
- ٤ - الرابطة التي تربط بين عناصر مركب كلوريد المغنسيوم:
 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 دائماً:
 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 20 ب - جزيئي CO₂ ج - ذرتين أكسجين 20 د - مركبي CO₂

السؤال الثاني

ضع علامة (✓) أو (x) 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 متساوٍ. (x)
- ٤ - تنجذب الإلكترونات المشتركة في الرابطة التساهمية إلى نواتي الذرتين. (✓)
- ٥ - الذرات المرتبطة معا تصبح أقل استقراراً. (x)