

اسم الطالب :	الشعبة :	الباب (٤) : الروابط التساهمية
تدريبات التحصيلي في مادة الكيمياء ٢ للصف الثاني ثانوي		

تدريب : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

١	الرابطة الكيميائية التي تنتج عن مشاركة الإلكترونات : (رابطة تتكون بين عنصر لا فلز وعنصر آخر لا فلز أو شبه فلز)	أ- الأيونية	ب- التساهمية	ج- التناسقية	د- الفلزية
٢	ما نوع الرابطة التي تنشأ عند اتحاد العنصرين التاليين ${}^7\text{N}$ و ${}^8\text{O}$:	أ- أيونية	ب- تساهمية	ج- فلزية	د- تناسقية
٣	المركب التساهمي مما يلي هو :	أ- MgO	ب- NaCl	ج- H_2O	د- KCl
٤	عدد الروابط التي يكونها عنصر الكربون :	أ- 1	ب- 2	ج- 3	د- 4
٥	عندما تشترك ذرتان بزوجين من الإلكترونات تتكون الروابط :	أ- الأحادية	ب- الثنائية	ج- الثلاثية	د- الهيدروجينية
٦	أي الجزيئات التالية تحتاج إلى طاقة أكبر لتفكيكها : (أي الروابط التالية هي الأقوى) (أي الروابط التالية هي الأضعف)	أ- F_2	ب- H_2	ج- O_2	د- N_2
٧	ماعدد روابط سجما و باي في المركب التالي $\text{H}-\text{C}\equiv\text{H}$ على التوالي :	أ- ٣ سجما و ١ باي	ب- ١ سجما و ٣ باي	ج- ٣ سجما و ٢ باي	د- ٢ سجما و ٢ باي
٨	الصيغة الكيميائية لمركب أكسيد ثنائي الهيدروجين :	أ- H_3O	ب- OH	ج- H_2O	د- HO_2
٩	الشكل الذي يمثل تركيب لويس لجزيء فلوريد الهيدروجين :	أ- $\text{H} \text{---} \ddot{\text{F}} \text{---}$	ب- $\text{H} \text{---} \ddot{\text{F}} \text{---}$	ج- $\text{H} \text{---} \text{F} \text{---}$	د- $\text{H} \text{---} \ddot{\text{F}} \text{---}$
١٠	يسمى المركب P_2O_5 :	أ- أكسيد الفوسفور	ب- خامس أكسيد الفوسفور	ج- ثاني أكسيد الفوسفور	د- خامس أكسيد ثاني الفوسفور
١١	حمض الكلوروز هو :	أ- HClO_3 (كلوريك)	ب- HClO_4 (بيركلوريك)	ج- HClO_2 (الكلوروز)	د- HClO (الهيبوكلوروز)
١٢	حمض الهيدروبوديك هو :	أ- HCl	ب- HI	ج- HIO_3	د- IO_4^-
١٣	ماتوع التهجين في الجزيء NH_3 : علما ان ${}^1\text{H}$ / ${}^7\text{N}$	أ- sp	ب- sp^2	ج- sp^3	د- sp^4
١٤	ما الشكل الهندسي للجزيء التالي وما مقدار الزوايا بين ذراته H_2O : علما ان ${}^1\text{H}$ / ${}^8\text{O}$	أ- هرمي رباعي الأوجه - 109.5°	ب- هرمي مثلث - 107.5°	ج- مثلث مسوى - 120°	د- منحني - 104.5°
١٥	من أمثلة الجزيئات التي لا تتبع قاعدة الثمانية :	أ- CO_2	ب- NH_3	ج- PCl_3	د- PCl_5
١٦	أحد الجزيئات التالية يذوب في CCl_4 :	أ- HCl	ب- H_2O	ج- C_6H_6	د- HF
١٧	فرق السالبية بين ذرتين مرتبطتين يساوي 1.5 ، فإن الرابطة : (قطبية 0.4 - 1.7)	أ- الأيونية	ب- التساهمية قطبية	ج- التساهمية غير القطبية	د- الهيدروجينية
١٨	جميع الجزيئات التالية غير قطبية ما عدا :	أ- CO_2	ب- N_2	ج- CCl_4	د- NH_3
١٩	أي الجزيئات التالية يكون رابطة هيدروجينية بين جزيئاته :	أ- CH_4	ب- HBr	ج- NH_3	د- HI
٢٠	أي من الاتي صحيح للمركب التالي CH_4 :	أ- sp - هرمي رباعي - قطبي	ب- sp^2 - خطي - غير قطبي	ج- sp^3 - هرمي رباعي - غير قطبي	د- sp^3d - مثلث مسوى - قطبي

اعداد : أ/ حسين الهاجري