الاسم :

المراجعة الختامية للفصل الرابع(الروابط التساهمية)

اجيبي كل سوال بما يناسبه:

١/يعتبر كلا من (F_2) و (O_2) متشاركان في ذرات من نفس العنصر تسمى :

أ)جزيئات ب)عناصر ج)مركبات

٢/عناصر المجموعة (15) تكون .....روابط تساهمية مع الذرات اللافلزات.

أ)ست روابط ب)ثلاث روابط ج)خمس روابط

٣/طول الرابطة بين الذرات يؤثر في قوة الروابط التساهمية .

أ)صواب ب)خطاء

٤/عندما تكون طاقة التفكك أقل من طاقة المركب الناتج يكون التفاعل :

أ)تفاعل ماص للطاقة ب)تفاعل طارد للطاقة ج)تفاعل مكون للطاقة

٥/ المركب (CCl_4) يسمى حسب خطوات تسمية المركبات الجزيئية الثنائية للذرات :

أ)رابع كلوريد الكربون ب)رابع كلور الكربون ج)الكربون الرباعي والكلور

٦/ الحمض الذي يحتوي على الهيدروجين مع عنصر أخر فقط يسمى :

أ)الحمض الأكسجيني ب)الحمض الثنائي ج)الحمض المركب

٧/الصيغة الكيميائية لحمض الكبريتيك هي :

أ) SO_3H_2 ب) H_2SO_4 ج) HSO_4

٨/ يسمى النموذج المستخدم في تحديد شكل الجزئ :

أ)نموذج جزيئي ب)نموذج كيميائي ج)نموذج VSEPR

الاسم :

٩/الشكل الجزئي لجزئ (PH_3) هو :

أ)مثلث مستو ب)مثلث هرمي ج)مثلث قائم

١٠/نوع التهجين (SP^3d) يعبر عن الجزئ :

أ) CH_3 ب) $AlCl_3$ ج) $NbBr_5$

١١/مقياس لقابلية الذرة على استقبال الالكترون:

أ)الحركة الذرية ب)الميل الالكتروني ج)قطبية الجزيئات

١٢/ اذا كان الفرق في الكهروسالبية لعنصر (H) وعنصر (S) يساوي (0.38) فإن نوع الرابطة هو :

أ)أيونية ب)قطبية ج)تساهمية غالبا

١٣/ تتكون الروابط التساهمية القطبية نتيجة عدم جذب الذرات لالكترونات الرابطة المشتركة بالقوة نفسها .

أ)صواب ب)خطاء

١٤/المركبات الأيونية قابلة للذوبان في الجزيئات .....:

أ)الغير قطبية ب)القطبية ج)الفلزية

١٥/ أقوى الروابط في المركبات من القوى بين الجزيئات هي :

أ) الرابطة التساهمية ب)الرابطة الأيونية ج)الرابطة الهيدروجينية

١٦/يعتبر جزئ الماء (H_2O) :

أ)قطبي ب)غير قطبي ج)مركب هيدروجيني

الاسم :