

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) تكونروابط 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) خطأ

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 آخر 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 الجزيء :

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

الاسم :

٩/ الشكل الجزيئي 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 الإلكترون:

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

١٢/ إذا 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) خطأ

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 :