

الروابط التساهمية

159 الرابطة الكيميائية التي تنتج عن مشاركة الإلكترونات .

- (a) الرابطة الأيونية (b) الرابطة التساهمية (c) الرابطة التناسقية (d) الرابطة الفلزية

160 الرابطة في جزيء الفلور F_2 .

- (a) أيونية (b) فلزية (c) تساهمية (d) تناسقية

161 الشكل الذي يمثل تركيب لويس لجزيء فلوريد الهيدروجين .

- (a) $H = \ddot{F}$ (b) $:H - \ddot{F}$ (c) $\ddot{H} - F$ (d) $H - \ddot{F}:$

162 تسمى الروابط التساهمية الأحادية .

- (a) روابط سيجما (b) روابط باي (c) روابط فلزية (d) روابط تناسقية

163 عندما تشترك ذرتان بزوجين من الإلكترونات تتكون الروابط .

- (a) الأحادية (b) الثنائية (c) الثلاثية (d) الهيدروجينية

164 عندما تتداخل مجالات p الفرعية المتوازية وتشترك في الإلكترونات تتكون الرابطة .

- (a) سيجما (b) باي (c) الهيدروجينية (d) التناسقية

165 كلما قل طول الرابطة التساهمية .

- (a) قلت طاقة تفككها (b) ضعفت قوتها (c) زادت طاقة تفككها (d) يسهل كسرها

166 " المركب P_2O_5 " يسمى .

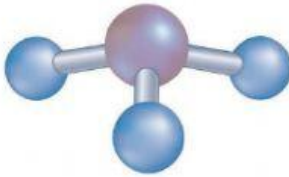
- (a) أكسيد الفسفور
(b) ثاني أكسيد الفسفور
(c) خامس أكسيد الفسفور
(d) خامس أكسيد ثنائي الفسفور

167 الاسم الشائع لمركب أكسيد ثنائي الهيدروجين .

- (a) الماء
(b) ماء الأكسجين
(c) ماء البروم
(d) ماء الكلور

168 الصيغة الكيميائية لحمض الهيدروكلوريك .

- (a) H_2S
(b) HCl
(c) H_2Cl
(d) H_2O



169 الشكل المجاور يمثل .

- (a) صيغة بنائية
(b) صيغة جزيئية
(c) نموذج الكرة والعصا
(d) نموذج ملء الفراغ الجزيئي

170 الشكل الذي يمثل تركيب لويس للأمونيا NH_3 .

- (a) $H-\ddot{N}-H$
(b) $\cdot H-N-H \cdot$
(c) $H-\ddot{N}=H$
(d) $H-\overset{\overset{H}{\parallel}}{N}-H$

171 عندما تقدم إحدى الذرات إلكترونين لتشارك بهما ذرة أخرى أو أيوناً آخر بحاجة إلى إلكترونين

ليكونا ترتيباً إلكترونياً مستقراً بأقل طاقة وضع تتكون الرابطة .

- (a) الأيونية
(b) التناسقية
(c) الفلزية
(d) الهيدروجينية

172 من أمثلة الجزيئات التي لا تتبع قاعدة الثمانية .

- (a) CO_2
(b) NH_3
(c) PCl_3
(d) PCl_5

173 جزيء ثلاثي هيدريد الفوسفور له شكل .

- (a) خطي
(b) مثلث مستوي
(c) مثلث هرمي
(d) رباعي الأوجه

174 التهجين في جزي H_2O من النوع .

- (a) sp
(b) sp^2
(c) sp^3
(d) sp^3d

175 نتيجة عدم جذب الذرات للإلكترونات الرابطة المشتركة بالقوة نفسها تتكون الرابطة .

- (a) التساهمية النقية
(b) التساهمية القطبية
(c) التساهمية غير القطبية
(d) الأيونية

176 كل مما يأتي من خواص المركبات التساهمية الشبكية ، ماعدا أنها .

(a) هشّة (b) شديدة الصلابة (c) غير موصلة للحرارة (d) موصلة للكهرباء