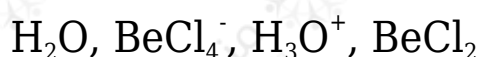


أسئلة المحتوى وإجاباتها

نظرية تنافر أزواج إلكترونات مستوى التكافؤ

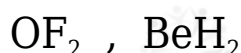
أفكر صفحة (14):

أي الآتية يحتوي روابط تناسقية:

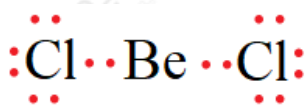


✓ أتتحقق صفحة (14):

أكتب تركيب لويس لكل من الجزيئات الآتية، وأحدد عدد أزواج الإلكترونات الرابطة وغير الرابطة حول ذرتها المركزية:



BeH_2 جزيء :



عدد أزواج الإلكترونات الرابطة = 2

عدد أزواج الإلكترونات غير الرابطة في الذرة المركزية = 0

OF_2 جزيء :



عدد أزواج الإلكترونات الرابطة = 2

عدد أزواج الإلكترونات غير الرابطة في الذرة المركزية = 2

✓ **أتحقق صفحة (15):**

ما العلاقة بين عدد أزواج الإلكترونات حول الذرة المركزية ومقدار الزاوية بين الروابط في الجزي؟

زيادة عدد أزواج الإلكترونات الرابطة حول الذرة المركزية تقل الزاوية بين الروابط.

✓ **أتحقق صفحة (17):**

أقارن بين الجزيئات الآتية من حيث الشكل الفراغي ومقدار الزاوية بين الروابط الآتية:



الجزء	الشكل الفراغي	مقدار الزاوية بين الروابط
BeH_2	خطي	180°
BF_3	مثلث مستوي	120°
SiH_4	رباعي الأوجه منتظم	104.5°