مسرد المصطلحات

نظرية تنافر أزواج إلكترونات مستوى التكافؤ

مستوى التكافؤ: مستوى الطاقة الخارجيّ للذرة.

إلكترونات التكافؤ: الإلكترونات الموجودة في المستوى الخارجي للذرة، وتحدد نوع الروابط التي تكونها الذرة.

الرابطة التساهمية: قوة التجاذب الناشئة بين ذرتين نتيجة تشاركهما بزوج واحد أو أكثر من الإلكترونات.

أزواج الإلكترونات الرابطة: وهي إلكترونات مستوى التكافؤ التي شاركت في تكوين الروابط.

الذرة المركزية: الذرة الأقل عدداً في الجزيء المكون من أكثر من ذرتين وتكون أكثر من رابطة واحدة.

أزواج الإلكترونات غير الرابطة: أزواج من الإلكترونات تظهر في مستوى التكافؤ للذرة المركزية لا تشارك في تكوين الروابط.

الرابطة التناسقية: أحد أنواع الروابط التساهمية، ينشأ نتيجة مشاركة إحدى الذرتين بزوج من الإلكترونات، في حين تشارك الذرة الأخرى بفلك فارغ.

نظرية تنافر أزواج إلكترونات مستوى التكافؤ: نظرية يمكن بها التنبؤ بأشكال الجزيئات؛ فهي تفترض أن أزواج إلكترونات التكافؤ تترتب حول كل ذرة بحيث تكون أبعد ما يمكن ليكون التنافر في ما بينها أقلّ ما يمكن.