

مسرد المصطلحات

Glossary

بحر الإلكترونات: الأيونات الموجبة التي تحيط بها الإلكترونات من الاتجاهات جميعها؛ نتيجة فقد ذرات الفلز لإلكترونات التكافؤ.

تركيب لويس: التمثيل النقطي لإلكترونات التكافؤ وفيه يُرمز إلى كل إلكترون تكافؤ بنقطة واحدةٍ توضع على رمز العنصر.

الرابطة الأيونية: القوة التي تجذب الأيونات ذات الشحنات المُختلفة في المركبات.

الرابطة التساهمية: الرابطة الكيميائية الناتجة من مشاركة ذرتين أو أكثر من العناصر اللافلزية لزوج أو أكثر من الإلكترونات.

الرابطة التساهمية الأحادية: الرابطة التساهمية التي تنشأ من تشارك ذرتين في زوج واحدٍ من الإلكترونات.

الرابطة التساهمية الثنائية: الرابطة التساهمية التي تنشأ من تشارك ذرتين في زوجين من الإلكترونات.

الرابطة التساهمية الثلاثية: الرابطة التساهمية التي تنشأ من تشارك ذرتين في ثلاثة أزواج من الإلكترونات.

الروابط الكيميائية: قوة تجاذب تنشأ بين ذرتين أو أكثر عند فقد الذرة للإلكترونات، أو اكتسابها، أو مشاركتها مع ذرة أخرى، أو ذراتٍ عدّة.

السالبية الكهربائية: قدرة الذرة على جذب إلكترونات الرابطة إليها عند ارتباطها بذرةٍ أخرى.

المركبات الأيونية: المركبات التي تحتوي على روابط أيونية.

الرابطة الفلزية: سحابة إلكترونية تحيط بنوى ذرات العناصر الفلزية لتوصلها إلى حالة استقرارٍ شبيهة بذرات عناصر الغازات النبيلة.