

## 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.