

## مسرد المصطلحات

### Glossary

**التفاعل الكيميائي:** تغير في عدد إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي، ينتج عنه تكسر أو تكون روابط بين الذرات.

**الرابطة الأيونية:** تجاذب كهربى بين أيون موجب وأيون سالب.

**الرابطة التساهمية:** رابطة تنشأ بين ذرتين يكون الفرق في الكهرسالية الكهربية بينهما قليلاً.

**الرابطة التساهمية النقية:** رابطة تساهمية تنشأ بين ذرتين يكون الفرق في الكهرسالية الكهربية بينهما صفرًا.

**نظرية الثمانيات:** نظرية تنص على أن ذرات جميع العناصر للوصول إلى التركيب الثماني.

**التهجين:** اتحاد أو تداخل بين أوربتالين مختلفين أو أكثر من نفس الذرة وينتج عنه أوربتالات ذرية جديدة تُعرف بالأوربتالات المهجنة.

**الرابطة سيجما:** رابطة تنشأ من تداخل الأوربتالات الذرية مع بعضها بالرأس، أي يكون الأوربتالان المتداخلان على خط واحد.

**الرابطة باي:** رابطة تنشأ من تداخل الأوربتالات الذرية مع بعضها جنباً إلى جنب.

**الرابطة التناسقية:** رابطة تنشأ بين ذرتين، تقدم إحدهما زوج من الإلكترونات، وتقدم الأخرى أوربتالاً فارغاً.

**الرابطة الهيدروجينية:** رابطة تنشأ بين ذرة الهيدروجين من جزيء مع جزيء آخر يحتوي على ذرة ذات سالية كهربية عالية مثل الأكسجين والنيتروجين والفلور.

**الرابطة الفلزية:** رابطة تنتج من سحابة إلكترونات التكافؤ الحرة التي تقلل من قوى التنافر بين أيونات الفلز الموجبة في الشبكة.