

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 والنتروجين والفلور.

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