

مسرد المصطلحات

Glossary

العنصر: مادة طبيعية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر منها بالطرائق الاعتيادية، وله خواصه الخاصة، ويصنّف بشكلٍ عامٍ إلى: فلز، وشبه فلز، ولا فلز.

الفلز: العنصر القابل للطرق والسحب، وهو موصل جيد للحرارة والكهرباء، وله لمعان وبريق فلزي بشكلٍ عام.

النظائر: ذرتان أو أكثر للعنصر نفسه لها نفس عدد البروتونات، لكنها تحتوي على عددٍ مختلفٍ من النيوترونات في أنويتها.

اللافلزات: عناصر توجد في الحالة الغازية أو الصلبة، وهي رديئة التوصيل للكهرباء والحرارة، وتمثّل أساس كيمياء الحياة.

شبه الفلز: العنصر الذي له بعض خواص فلزيّة وأخرى لا فلزية، ويوجد في الحالة الصلبة في درجة حرارة الغرفة.

العدد الذري: عدد البروتونات في نواة ذرة العنصر، وهو الرقم العلوي في الجدول الدوري.

العدد الكتلي: مجموع عددي البروتونات والنيوترونات في نواة الذرة.

الكتلة الذرية: متوسط كتل النظائر للعنصر الواحد.

المركب: المادة التي تنتج عند اتحاد العناصر بعضها مع بعض، وتختلف في خواصها عن خواص العناصر المكوّنة لها.

المخلوط: مادتين أو أكثر موجودتان معاً لا تتحدان كيميائياً لتكوّنا مادة جديدة.