

## مسرد المصطلحات

### Glossary

**نصف قطر الذرة:** نصف المسافة بين مركزي ذرتين متماثلتين في جزيء ثنائي الذرة.

**طول الرابطة:** المسافة بين نواتي ذرتين متحدتين.

**العناصر الانتقالية:** هي عناصر الفئة (d)، والفئة (f).

**سلسلة اللانثانيدات:** عناصر يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي (4f).

**سلسلة الأكتينيدات:** عناصر يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي (5f).

**العناصر النبيلة:** وهي عناصر الصف الرأسي الأخير من التجمع (p) (المجموعة الصفرية أو 18) وتركيبها الإلكتروني ( $np^6$ ) ما عدا الهيليوم  $1s^2$ ، وهي تتميز بامتلاء جميع مستويات الطاقة بالإلكترونات، لذا فهي عناصر مستقرة تماماً، وتكوّن مركبات بغاية الصعوبة.

**العناصر الممثلة:** عناصر الفئة (s) وعناصر الفئة (p) ما عدا عناصر المجموعة الصفرية.

**العناصر الانتقالية الرئيسية:** هي عناصر الفئة (d)، حيث يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي (d).

**العناصر الانتقالية الداخلية:** هي عناصر الفئة (f)، حيث يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي (f).

**جهد التأين:** مقدار الطاقة اللازمة لإزالة أو فصل أقل الإلكترونات ارتباطاً بالذرة المفردة وهي في الحالة الغازية.

**القابلية الإلكترونية:** مقدار الطاقة المنطلقة عندما تكتسب الذرة المفردة الغازية إلكترونًا.

**السالبية الكهربائية:** قدرة الذرة على جذب إلكترونات الرابطة الكيميائية.

**الفلزات:** مجموعة العناصر التي يمتلئ غلاف تكافؤها بأقل من نصف سعة الإلكترونات.

**اللافلزات:** مجموعة العناصر التي يمتلئ غلاف تكافؤها بأكثر من نصف سعة الإلكترونات.

**عدد التأكسد:** العدد الذي يمثل الشحنة الكهربائية التي تبدو على الذرة في المركب.

**التأكسد:** عملية فقد إلكترونات ينتج عنها زيادة في الشحنة الموجبة.

**الاختزال:** عملية اكتساب إلكترونات ينتج عنها نقص في الشحنة الموجبة.

**أكسيد حامضي:** أكسيد يعطي حامضاً عند إذابته في الماء.

**أكسيد قاعدي:** أكسيد يعطي قاعدةً عند إذابته في الماء.

**أكسيد قلوي:** أكسيد قاعدي قابل للذوبان في الماء.

**أكسيد متردد:** أكسيد يتفاعل تارة كأكسيد قاعدي، وتارة كأكسيد حامضي.