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 اللنثانيدات: 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 الرئيسة: 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 إلكتروناً.

السالبية الكهربية: قدرة الذرة على جذب إلكترونات الرابطة الكيميائية.

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

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

عدد التأكسد: العدد الذي يمثل الشحنة الكهربية 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.