

مسرد المصطلحات

Glossary

الاختزال: كسب الإلكترونات أو نقصان عدد التأكسد.

التأكسد: فقد الإلكترونات أو زيادة عدد التأكسد.

تفاعل التأكسد والاختزال: تفاعل كيميائي تحدث فيه عمليتا التأكسد والاختزال معاً.

تفاعل التأكسد والاختزال الذاتي: سلوك المادة كعامل مؤكسد وعامل مختزل في التفاعل نفسه.

العامل المؤكسد: المادة التي تؤكسد مادة أخرى في التفاعل الكيميائي، فيكتسب إلكترونات من المادة التي يؤكسدها وتحدث له عملية اختزال.

العامل المختزل: المادة التي تختزل مادة أخرى في التفاعل الكيميائي، إذ يفقد إلكترونات تكسبها المادة التي يختزلها وتحدث له عملية تأكسد.

عدد التأكسد: لشحنة الفعلية لأيون الذرة في المركبات الأيونية، أما في المركبات الجزيئية فيعرف بأنه الشحنة التي يفترض أن تكتسبها الذرة المكونة للرابطة التساهمية مع ذرة أخرى فيما لو انتقلت إلكترونات الرابطة كلياً إلى الذرة التي لها أعلى سالبية كهربائية.

الكيمياء الكهربائية: أحد فروع الكيمياء، الذي يهتم بدراسة التحولات بين الطاقة الكيميائية والكهربائية الناتجة من تفاعلات التأكسد والاختزال والتطبيقات العملية المرتبطة بها.

نصف التفاعل: جزء من تفاعل التأكسد والاختزال يبين المادة التي تأكسدت ونواتج عملية التأكسد وعدد الإلكترونات المفقودة، أو المادة التي اختزلت وعدد الإلكترونات المكتسبة ونواتج عملية الاختزال.