مسرد المصطلحات

Glossary

تفاعل الإحلال: تفاعل يحدث عند غمس قطعةٍ من فلز في محلولٍ مائي لأحد أملاح فلز آخر أقل نشاطاً، حيث تتحول ذرات الفلز الأنشط إلى أيوناتٍ تدخل المحلول، في حين تخرج أيونات الفلز الأقل نشاطاً من المحلول على شكل ذراتٍ صلبةٍ.

تفاعل الثيرمايت: التفاعل الذي يحدث بين الألمنيوم وأكسيد الحديد (III)، حيث تتولد كمية كبيرة من الحرارة، ويعتبر هذا التفاعل مثالاً على تفاعلات التنافس على الأكسجين.

تفاعل التنافس على الأكسجين: تفاعل ينزع فيه الفلز الأنشط في سلسلة النشاط الأكسجين من أكسيد الفلز الأقل نشاطاً منه في السلسلة.

سلسلة النشاط: ترتيب الفلزات من الأكثر نشاطاً إلى الأقل نشاطاً حسب شدة تفاعلها مع كلٍّ من أكسجين الهواء، والماء البارد أو الساخن، وحمض الهيدروكلوريك المخفف.

الصدأ: مركب صيغته الكيميائية $Fe_2O_3.nH_2O$ ينتج عن تفاعل فلز الحديد مع أكسجين الهواء، عند توافر الرطوبة.

الغلفنة: شكل من أشكال حماية الحديد من الصدأ، حيث يتم طلي الحديد بالخارصين، وذلك بغمسه بمصهور الخارصين، الذي يحمي نفسه بالإضافة إلى حمايته للحديد.

السبيكة: خليطٌ من فلزين أو أكثر، وقد تحتوي عناصر لا فلزية في تركيبها، وتمتلك صفاتٍ تختلف عن صفات العناصر المكونة لها.