مسرد المصطلحات

Glossary

التأكسد: عملية فقد الإلكترونات خلال التفاعل.

الاختزال: عملية كسب الإلكترونات خلال التفاعل.

الخلية الكهركيميائية: جهاز يحدث فيه تفاعل تأكسد واختزال تلقائي تتحول فيه الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية، أو تفاعل تأكسد واختزال غير تلقائي تتحول فيه الطاقة الكهربائية إلى طاقة كيميائية.

التفاعل الكهركيميائي: تفاعل تأكسد واختزال يرافق حدوثه إنتاج الطاقة الكهربائية أو استهلاكها.

التحليل الكهربائي: تمرير تيار كهربائي في محلول مادة أيونية أو مصهورها لإحداث تفاعل تأكسد واختزال.

خلية التحليل الكهربائي: جهاز يحتوي على محلول أو مصهور كهرلي وقطبين، يحدث فيه تفاعل كيميائي (غير تلقائي) نتيجة مرور تيار كهربائي فيه يؤدي إلى تحويل الطاقة الكهربائية إلى طاقة كيميائية.

الخلايا الغلفانية: جهاز يحتوي على مادة كهرلية وقطبين، يحدث فيها تفاعل كيميائي (تلقائي) تتحول فيه الطاقة الكيميائية إلى طاقة كهربائية.

المصعد: القطب الذي يحدث عليه التأكسد في الخلية الكهركيميائية.

المهبط: القطب الذي يحدث عليه الاختزال في الخلية الكهركيميائية.

مادة كهرلية: مادة يوصل محلولها المائي أو مصهورها التيار الكهربائي.

مادة لا كهرلية: مادة لا يوصل محلولها المائي أو مصهورها التيار الكهربائي.

الخام: صخر يحوي على كمية كافية من مركبات فلز معين، حيث يكون استخلاص هذا الفلز مجدياً من الناحية الاقتصادية.

المصهور: المادة التي تتحول من حالة الصلابة إلى حالة السيولة عن طريق التسخين.

الطلاء الكهربائي: ترسيب طبقة رقيقة من ذرات فلز يُراد الطلاء به على سطح فلزٍ آخر

لحمايته من المؤثرات الخارجية وإعطائه مظهراً جمالياً، باستخدام عملية التحليل الكهربائي.