

## 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 كهربي 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 كهربية 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 كهربية:** مادة يوصل محلولها المائي أو مصهورها التيار الكهربائي.

**مادة لا كهربية:** 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.