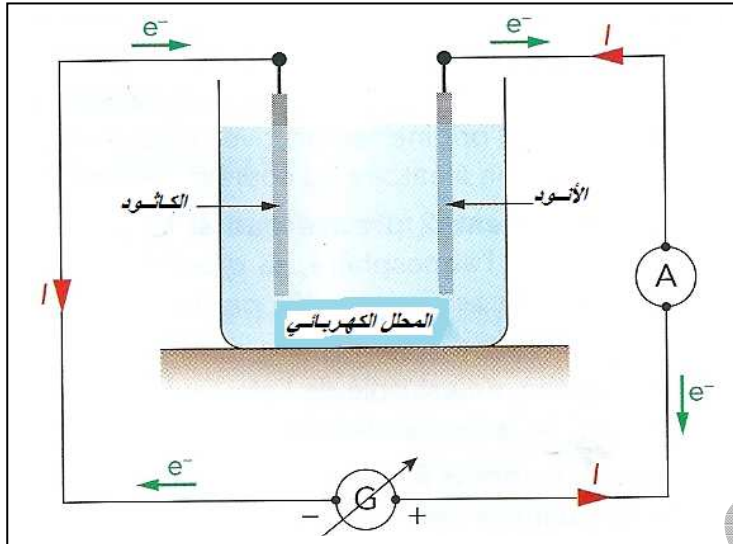


## التحليل الكهربائي تحول قسري :

أثناء التحليل الكهربائي ، يفرض المولد انتقالا غير مباشر للإلكترونات بين مختزل ومؤكسد.

أثناء التحليل الكهربائي، تنتعد المجموعة الكيميائية عن حالة التوازن، و ينتعد خارج التوازن  $Q_r$  عن ثابتة التوازن  $K$ .

أثناء التحليل الكهربائي ، يتم تحويل الطاقة الكهربائية إلى طاقة كيميائية.



## التحولات الكيميائية أثناء التحليل الكهربائي :

في خلية للتحليل الكهربائي ، عند القطب الموجب + ( المرتبط بالقطب + للمولد الكهربائي ) الذي يمثل الأنود تتم الأكسدة.

عند القطب الموجب - ( المرتبط بالقطب - للمولد الكهربائي ) الذي يمثل الكاثود يتم الاختزال.

بالنسبة لكل نوع كيميائي يشارك كمتفاعل أو كنتاج في التفاعلات عند الإلكترونات ، كمية المادة المتحولة في وحدة الزمن تتعلق بطبيعة التفاعل عند الإلكترون و شدة التيار الكهربائي في خلية التحليل.

## تطبيقات التحليل الكهربائي :

للتحليل الكهربائي تطبيقات كثيرة في المجال الصناعي ، خصوصا لاستخلاص أنواع كيميائية خالصة.

المركم (Accumulateur) قادر على الاشتغال كعمود أثناء التفريغ وكمحلل أثناء الشحن.

في المركم ، التفاعلات الكيميائية عكوسة : التفاعلات التي تتم أثناء الشحن هي عكس التفاعلات التي تتم أثناء التفريغ.