

## 西元 1833 年 電解定律

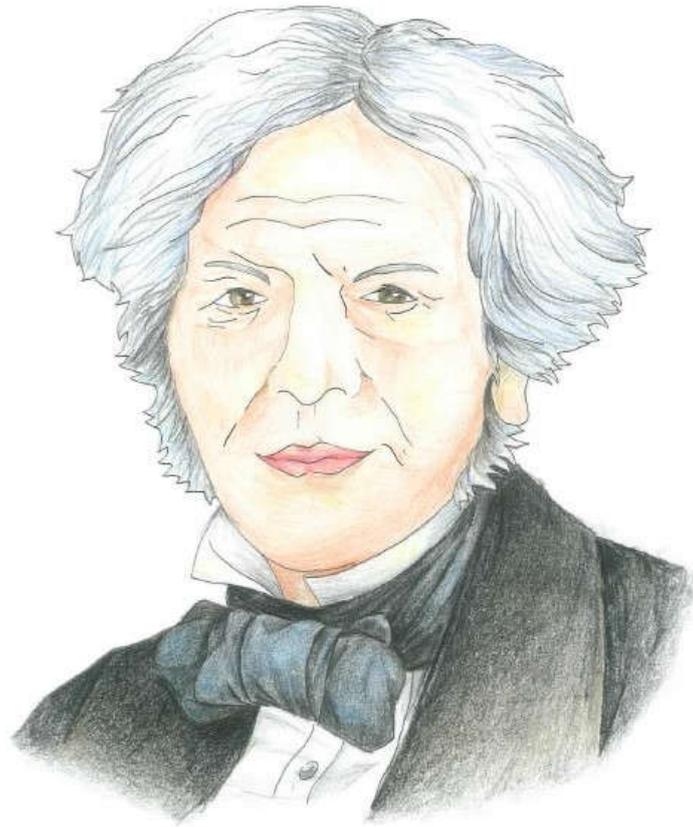
1832 年，法拉第推斷「電分解」是電力向化學力轉化的過程，因此，「電化學親和力」和「化學物質」之間應該存在某種量的關係。1833 年，法拉第預言：「電化學分解發生時，我們相信，被分解物質的量不與電流強度成比例，而與通過的電量成比例。」為了確證這種比例關係，法拉第進行了一系列精確的實驗。

法拉第發現在物質電解過程中，參與電極反應的質量，與通過電極的電量成正比。不同物質電解的質量，則正比於該物質的化學當量。

法拉第第一電解定律：游離出之產物，其質量與通過電解質之電量成正比。

法拉第第二電解定律：用相同之電量，所產生之游離物質，其質量與它們的化學當量成比例。法拉第電解定律，適用於一切電極反應的氧化還原過程，是電化學反應中的基本定量定律。

**法拉第(Michael Faraday,1791~1867 年)**



法拉第出生於英國紐因頓，其家庭的經濟狀況並不好，因此他只好靠自學 求取知識。他讀過大量書籍，其中一本以薩華茲博士所著的《悟性的提升》提到了五個讀書方法，對法拉第的影響很大：

- 第一、作個人的筆記
- 第二、持續的上課

第三、有讀書的同伴

第四、成立讀書會

第五、學習仔細觀察和精確的用字

法拉第聆聽戴維的講座，他認真地記了 386 頁筆記，並把它裝成精美的書冊。然後把這本筆記本和一封毛遂自薦的信，一起寄給戴維，藉此進入了皇家學院實驗室並成為他的助手。」

1831 年法拉第對於電磁感應有了重大發現，製作出人類第一台的發電機。但是法拉第放棄了任何金錢的報酬，把發明公諸於世。1833 年他又提出電解法則，為紀念他的貢獻，將「法拉第」做為計算電容量的單位名稱。

參考資料

1. <http://www.chemonline.net/history/index/theory/discoverfaradaylaw.html>
2. [http://en.wikipedia.org/wiki/Michael\\_Faraday](http://en.wikipedia.org/wiki/Michael_Faraday)
3. <http://programmermagazine.github.io/201310/htm/people2.htm>
4. <http://www.tyut.edu.cn/wuli/syzx/wlsj/zmkxj/flid.htm>
5. <http://www.hk-phy.org/history/chi/faraday.html>
6. [http://www.bud.org.tw/museum/s\\_star09.htm](http://www.bud.org.tw/museum/s_star09.htm)
7. [http://content.edu.tw/junior/phy\\_chem/ty\\_lk/std/content/magn/cph12/faraday.htm](http://content.edu.tw/junior/phy_chem/ty_lk/std/content/magn/cph12/faraday.htm)