

## Elettrochimica

Approfondimenti	Info
<i>Quest'argomento non è collegato ad altri approfondimenti correlati. Si consiglia, in ogni caso, di controllare sempre [ <a href="#">l'Indice</a> ] degli <a href="#">Approfondimenti</a></i>	<i>Questa pagina è solo improntata in attesa di completamento da parte dei Collaboratori. Se sei interessato a collaborare attivamente con Extrapedia, leggi come fare [ <a href="#">Collabora</a> ]</i>

L'**Elettrochimica** è la branca della [Chimica fisica](#) che studia la relazione tra elettricità, come fenomeno misurabile e quantitativo, e il cambiamento chimico identificabile, con l'elettricità considerata come risultato di un particolare cambiamento chimico o viceversa. Queste reazioni coinvolgono le cariche elettriche che si spostano tra gli elettrodi e un elettrolito (o specie ioniche in una soluzione). Così l'Elettrochimica si occupa dell'interazione tra energia elettrica e cambiamento chimico.

Quando una reazione chimica è causata da una corrente fornita dall'esterno, come nell'elettrolisi, o se una corrente elettrica è prodotta da una reazione chimica spontanea come in una batteria, si parla di una reazione *elettrochimica*. Le reazioni chimiche in cui gli elettroni sono trasferiti direttamente tra molecole e/o atomi sono chiamate reazioni di riduzione dell'ossidazione o (redox). In generale, l'elettrochimica descrive le reazioni complessive quando le singole reazioni redox sono separate, ma collegate da un circuito elettrico esterno e da un elettrolita intermedio.

---

*"Qualora alcuni link non funzionassero, si prega di comunicarlo allo Staff - [staff@extrapedia.org](mailto:staff@extrapedia.org)"*

---

[elettrochimica](#)

From:

<https://extrapedia.org/> - **Extrapedia**

Permanent link:

<https://extrapedia.org/db/elettrochimica>

Last update: **13/04/2019 16:04**

