

Elettrochimica

Approfondimenti	Info
<i>Quest'argomento non è collegato ad altri approfondimenti correlati. Si consiglia, in ogni caso, di controllare sempre [l'Indice] degli Approfondimenti</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 [Collabora]</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.

Extrapedia Science

« [Home](#) » - « [Indici Tematici](#) » - « [Indice Scienze Naturali](#) »

From:

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

Permanent link:

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

Last update: **13/06/2021 17:11**

