

سلول الکترولیتی، برقکافت

برقکافت (الکترولیز)

\* در سلول‌های گالوانی انجام یک واکنش شیمیایی خودبه‌خودی سبب برقراری جریان الکتریکی در مدار بیرونی می‌شود که با استفاده از این جریان می‌توان لامپ را در مدار روشن کرد و یا از آن به عنوان نیروی محرکه الکتریکی (emf) استفاده کرد.

\* ولی در فرایند برقکافت با یک منبع جریان مستقیم (DC) یا همان باتری، یک واکنش شیمیایی در جهتی خلاف جهت طبیعی به پیش رانده می‌شود. به این نوع از سلول‌های الکتروشیمیایی که انرژی الکتریکی به انرژی شیمیایی تبدیل می‌شود، سلول الکترولیتی گفته می‌شود.

مدرسه مجازی آینو