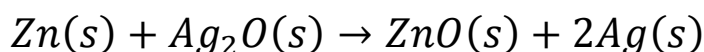


باتری-سلول سوختی

نیم سلول SHE و معرفی سری الکتروشیمیایی

- * تصور زندگی امروزی بدون باتری‌های بسیار سخت و شاید ناممکن است.
 - * باتری همان سلول گالوانی است که با انجام واکنش‌های شیمیایی درون آن، بخشی از انرژی شیمیایی به انرژی الکتریکی تبدیل می‌شود.
 - * در انواع مختلف باتری، دو ماده جامد با واکنش‌پذیری متفاوت یا پتانسیل کاهشی متفاوت به هم وصل می‌شوند که ماده‌ای با واکنش‌پذیری بیش‌تر در نقش آند یا قطب منفی مسئول تولید الکترون‌ها است که در مدار خارجی به سمت کاتد جریان می‌یابند.
 - * باتری وسیله‌ای برای ذخیره انرژی است و هر باتری متناسب با نیاز و ویژگی خاصی ساخته می‌شود.
- باتری‌های دگمه‌ای:

- * این باتری‌ها در وسایلی مانند ساعت مچی، اسباب‌بازی و ترازوی دیجیتال کاربرد دارند. این باتری‌ها غیر قابل شارژ هستند.
- * در برخی از این نوع باتری‌ها از روی به عنوان آند و از نقره اکسید به عنوان کاتد استفاده می‌شود.



باتری‌های لیتیومی:

در باتری‌های امروزی (چه قابل شارژ و چه غیر قابل شارژ) فلز لیتیم جایگاه ویژه‌ای دارد زیرا فلز لیتیم در میان فلزها از کم‌ترین چگالی و منفی‌ترین E° برخوردار است. از این رو کاهنده‌ترین فلز است.

