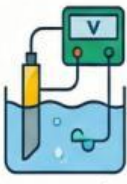


Khám Phá Thế Điện Cực và Nguồn Điện Hóa Học

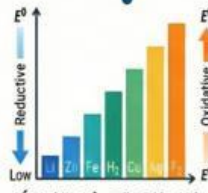
Nền Tảng Thế Điện Cực & Dây Điện Hóa



Cặp Oxi Hóa – Khử (M^{n+}/M)
Dạng và dạng khử của cùng một tạo nên cặp



Thế Điện Cực Chuẩn (E^0)
Đại lượng đánh giá khả năng giữa các dạng khử và oxi hóa ở điều kiện



Ý Nghĩa Của Dây Điện Hóa
Giúp so sánh tính tính và dự đoán phản ứng hóa học (quy tắc alpha).

Pin Điện Hóa & Ứng Dụng Thực Tế



Nguyên Lý Pin Galvani (Zn – Cu)
Chuyển hóa thành thông qua phản ứng tại hai điện cực.



$$E_{pin}^0 = E^0 - E^0$$

Tính Sức Điện Động Chuẩn (E_{pin}^0)
Được tính bằng thế điện cực.

Các Loại Pin Hiện Đại

	Acquy Chì	Pin Nhiên Liệu	Pin Mặt Trời
Ưu Điểm	✓ Giá thành , hoạt động ổn định.	✓ Hiệu suất phát thải ít, thân thiện môi trường.	✓ Nguồn năng lượng sạch, vô tận từ tự nhiên.
Nhược Điểm	✗ Nặng, tuổi thọ gây ô nhiễm chì.	✗ Giá thành	✗ Phụ thuộc thời tiết, giá thành



Chì



Pin



Pin



Pin

© NotebookLM