Khám Phá Thế Điện Cực và Nguồn Điện Hóa Học

Nền Tảng Thế Điện Cực & Dãy Điện Hóa



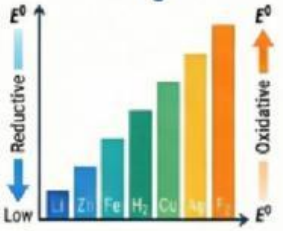
Cặp Oxi Hóa – Khử (M^{n+}/M)

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 Dãy 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.



$E^0_{pin} = E^0$ ☐ $- E^0$ ☐

Tính Sức Điện Động Chuẩn (E^0_{pin})

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 ☐ 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 ☐

LIVEWORKSHEETS