Các hiện tượng diễn ra ở điện cực.Hiện tượng dương cực tan

\*Khái quát

a)Phản ứng phụ:Là phản ứng hoá học thứ cấp xuất hiện khi có hiện tượng điện phân

-Các ion âm dịch chuyển đến anôt,nhường electron cho anôt,còn các ion dương đến catôt nhận electron từ catôt để trở thành phần tử trung hoà

-Các phân tử trung hoà vừa tạo ra có thể bám vào điện cực,hoặc bay ra khỏi dung dịch dưới dạng khí.Chúng cũng có thể tác dụng với điện cực và dung môi,gây ra phản ứng hoá học

b)Hiện tượng dương cực tan:Là hiện tượng dương cực bị hoà tan khi điện phân dung dịch muối kim loại

\*Thí nghiệm

-Bình điện phân dung dịch cuso4.Cực dương của bình điện phân bằng Cn,cực âm nối với 1 kim loại khác(đinh sắt)

-Dòng điện trong chất điện phân đã làm cho cực dương bằng đồng tan dần vào trong dung dịch điện phân sau đó đồng trong dung dịch điện phân đến bám vào cực âm hình thành nên lớp đồng bao ngoài đinh sắt

\*Định luật I Faraday:Trong hiện tượng dương cực tan khối lượng vật chất ở dương cực tan vào trong dung dịch chất điện phân tỉ lệ với điện lương dịch chuyển trong bình điện phân đó

m=k.q(1)

Trong đó:

• m:khối lượng chất giải phóng ra ở điện cực(g)

• k:đương lương điện hóa(g/C)

• q:điện lượng (C)

Kết thúc cuộc trò chuyện

Nhập tin nhắn...D/l Faraday I