

Química Analítica



Resolución de un problema químico:

medición ↔ monitoreo ↔ caracterización



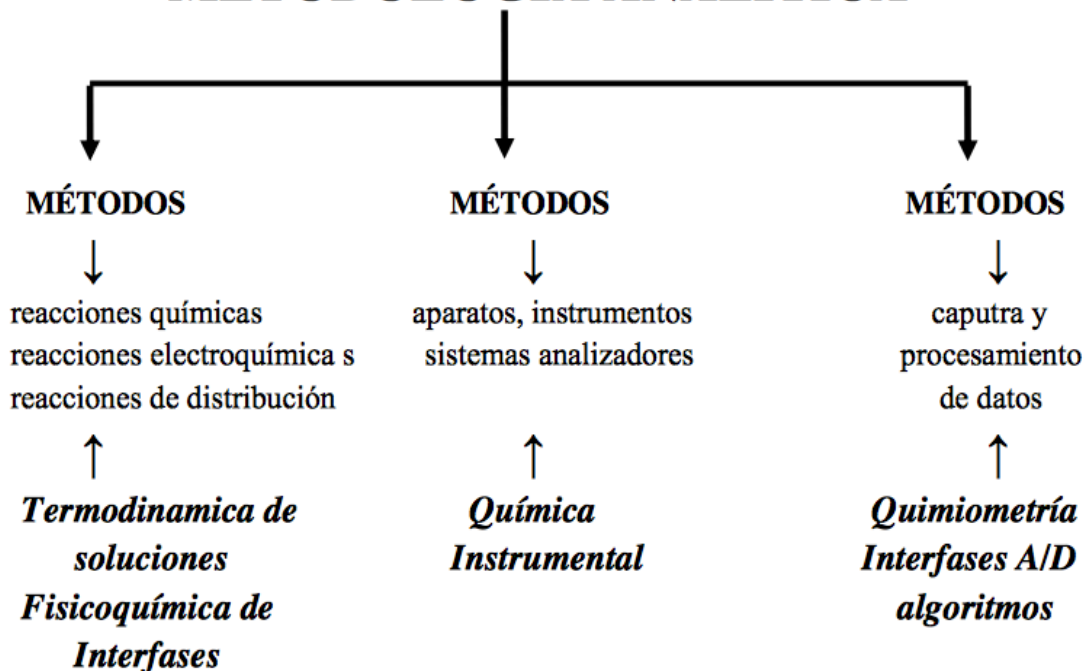
Análisis Químico y Físicoquímico



DETERMINACIÓN ANALÍTICA ↔ **↔** ↔ TÉCNICA OPERATORIA
(exactitud, precisión, sensibilidad, selectividad, eficiencia)



METODOLOGÍA ANALÍTICA



METODOS FISICOQUÍMICOS DE ANALÍISIS

(“métodos instrumentales de análisis”)



ENERGIA → **SISTEMA** → **RESPUESTA ANALITICA**
(medir, monitorear, caracterizar)



1ª parte: energía eléctrica

2ª parte: energía electromagnética (UV, VIS)

ESQUEMA DE PERTURBACIÓN

→ **DINÁMICO**: voltamperometría, espectroscopia.

→ **ESTÁTICO**: cronoamperometría, espectrofotometría.

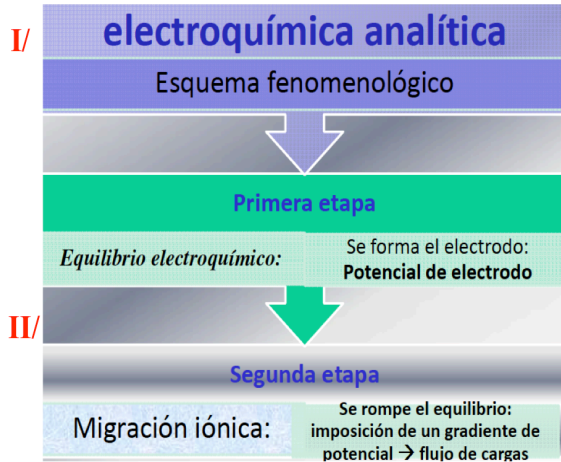


PATRÓN DE RESPUESTA

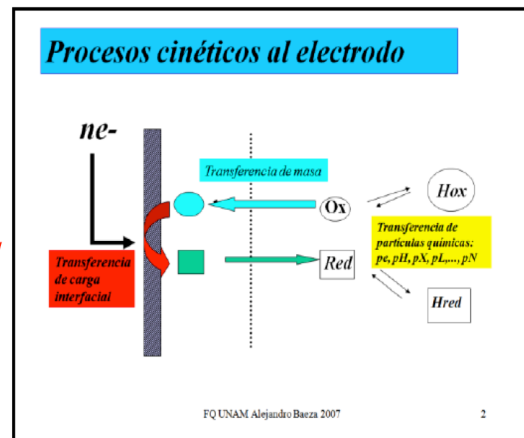
Voltamperogramas
espectros absorción

ESQUEMA FENOMENOLÓGICO DE LA ENSEÑANZA DE LA ELECTROQUÍMICA ANALÍTICA

- I/ Equilibrio electroquímico, $I = 0$:
- II/ Se rompe el equilibrio: *pseudo-equilibrio*.
- III/ Se rompe el equilibrio totalmente: *transferencia de carga interfacial*



III/



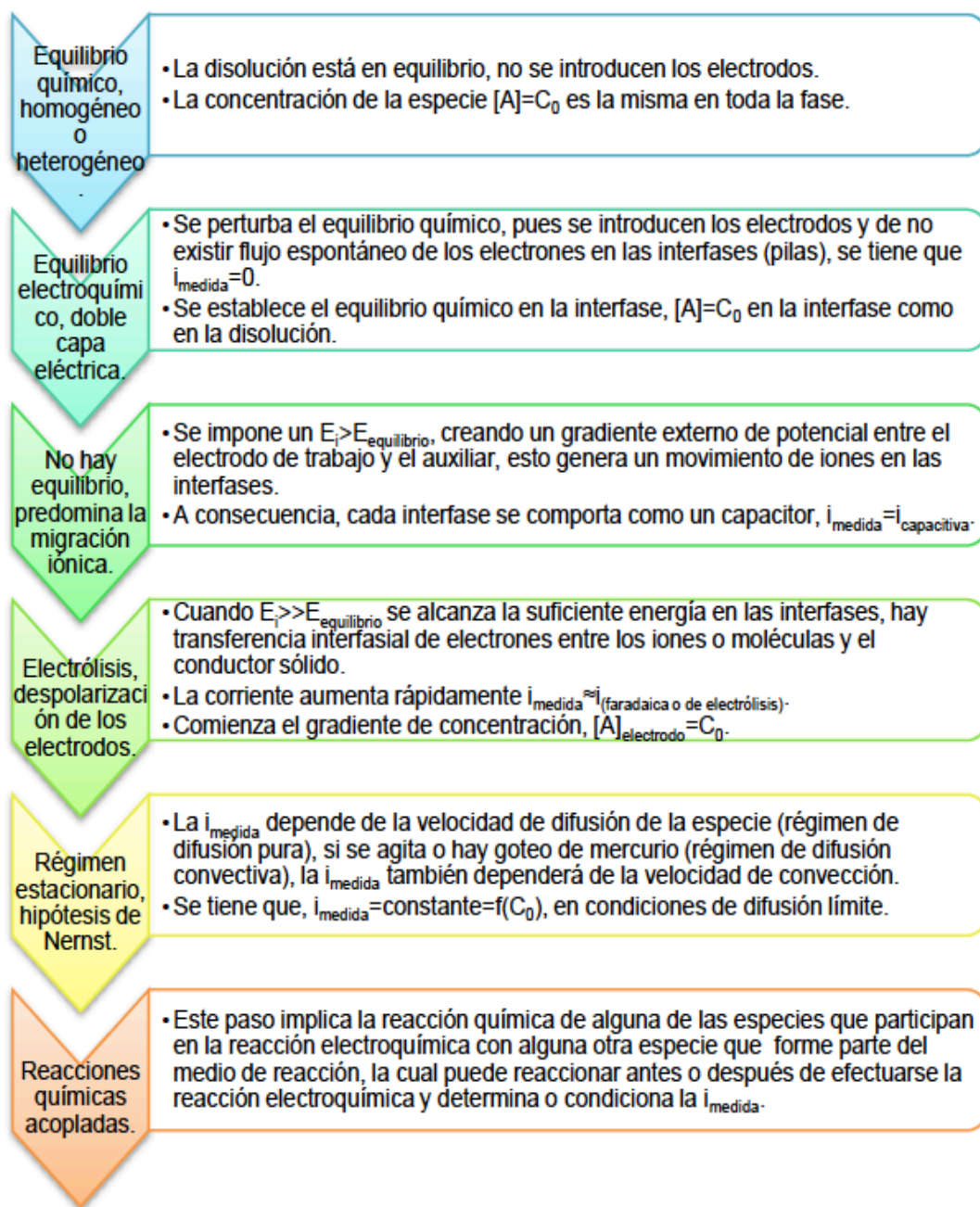


Figura 4.6 Esquema fenomenológico del proceso electroquímico⁽³⁴⁾.