

Auspicia y financiamiento:



Ministerio de Educación,
Cultura, Ciencia y Tecnología
Presidencia de la Nación



Universidad de Buenos Aires
Facultad de Ciencias Exactas y Naturales

Curso de capacitación: Electroquímica

Temario

1. Termodinámica: Primer y segundo principio. Espontaneidad de un proceso. Reversibilidad.
2. Condición de equilibrio químico. Características del equilibrio químico. Ley de acción de masas. Constante de equilibrio. Equilibrios químicos homogéneos y heterogéneos. Dependencia de la constante de equilibrio con la temperatura. Relación entre la constante de equilibrio y ΔG^0 .
3. Reacciones redox. Estados de oxidación. Equilibrio de óxido-reducción.
4. Balance de ecuaciones por el método del ión-electrón.
5. Potenciales de electrodo. Potencial estándar de reducción. Tendencias periódicas.
6. Celdas galvánicas. Celdas de concentración. Ecuación de Nernst.
7. Electrólisis y celdas electrolíticas. Leyes de Faraday.
8. Titulaciones Redox.