

Tema I. Naturaleza de las disoluciones iónicas

Lecciones 1 - 7

- Los iones se mueven a distintas velocidades
- Velocidades relativas
- Movilidades iónicas
- Número de transporte
- Medidas de Kohlrausch
- Conductividad molar, Λ
- Conductividad molar a dilución infinita, Λ^0
- Ecuación de Kohlrausch: $\Lambda_m = \Lambda_m^0 - A\sqrt{c}$
- Kohlrausch: Ley de migración independiente
- Conductividad iónica molar: λ
- Teoría de Arrhenius. Electrolitos débiles
- Ley de dilución de Ostwald
- El problema de los electrolitos fuertes
- El papel del disolvente
- Interacción ión-disolvente. Modelo de Born
- Teoría de Debye-Hückel
- Coeficiente de actividad
- Fuerza iónica
- Mejoras del modelo de Debye-Hückel. Debye-Hückel extendida
- La aportación de Bjerrum: pares iónicos
- La aportación de Onsager: la justificación teórica de la ecuación de Kohlrausch