

Кондуктометрическое титрование

Метод анализа, в котором точка эквивалентности определяется по изменению электропроводности раствора в ходе титрования

- Подвижность ионов H^+ и OH^- значительно выше, чем других катионов и анионов
- При равных концентрациях электропроводность растворов сильных кислот или сильных оснований $>$ электропроводности их солей
- При равных концентрациях электропроводность раствора слабой кислоты $<$ электропроводности раствора ее соли