

Sommaire

1. Voici un aperçu structuré du sommaire du « Cours de Chimie Analytique » de Maurice-Bernard Fleury, représentatif des grandes thématiques de l'ouvrage :
2. Partie I – Équilibres en Solution Aqueuse et Méthodes Chimiques
3. Chapitre 1 : Notions fondamentales, concentrations et activités
4. Chapitre 2 : Équilibres acide-base, pH, solutions tampons et titrages acidimétriques
5. Chapitre 3 : Complexes en solution aqueuse, constantes de formation et titrages complexométriques (EDTA)
6. Chapitre 4 : Équilibres de précipitation, produit de solubilité et titrages par précipitation
7. Chapitre 5 : Réactions d'oxydoréduction, potentiels standards et titrages rédox (manganimétrie, iodométrie)
8. Partie II – Méthodes Electrochimiques d'Analyse
9. Chapitre 6 : Potentiométrie et électrodes sélectives de ions
10. Chapitre 7 : Ampérométrie et polarographie
11. Chapitre 8 : Conductimétrie et titrages conductimétriques
12. Chapitre 9 : Coulométrie et électrogravimétrie
13. Partie III – Méthodes Spectroscopiques d'Analyse
14. Chapitre 10 : Spectrophotométrie d'absorption UV-Visible et loi de Beer-Lambert
15. Chapitre 11 : Spectrométrie d'absorption et d'émission atomique (SAA, SFA)
16. Chapitre 12 : Spectrométrie de fluorescence et de phosphorescence
17. Partie IV – Méthodes Séparatives et Chromatographiques
18. Chapitre 13 : Principes généraux des séparations physiques et extractions liquide-liquide
19. Chapitre 14 : Chromatographie en phase gazeuse (CPG)
20. Chapitre 15 : Chromatographie en phase liquide à haute performance (HPLC)
21. Chapitre 16 : Échange d'ions et chromatographie d'exclusion stérique