

Méthodes électrochimiques d'analyse

Jean-Louis Burgot

Editions
TEC
& **DOC**

Lavoisier

Table des matières

Avant-propos	1
--------------------	---

Première partie

Généralités

Chapitre 1

Rappels et définitions concernant les cellules électrochimiques

1. Terminologie	5
2. Rappels concernant les cellules électrochimiques	6
3. Caractéristiques des réactions électrochimiques	11

Chapitre 2

Vues actuelles sur l'interface métal-solution

1. Modèle simplifié de la double couche électrochimique	13
2. Autres modèles de la double couche	14
3. Différence de potentiel au niveau de la double couche	16

Chapitre 3

Potentels d'électrodes – Intensité dans une cellule électrochimique

1. Potentiel absolu d'une électrode : sa mesure ?	19
2. Mesure des variations de potentiel absolu d'une électrode	19
3. Potentiel et énergie des électrons	20
4. Signification de l'intensité	22
5. Vitesses des réactions électrochimiques	23

*Chapitre 4***Étude qualitative des courbes intensité-potentiel**

1. Principe de la détermination des courbes intensité-potentiel	25
2. Courbes intensité-potentiel : interprétation	27
3. Systèmes lents ou polarisables et systèmes rapides ou impolarisables	28
4. Courbes intensité-potentiel des systèmes parfaitement impolarisables et polarisables	31

*Chapitre 5***Potentiel électrochimique**

1. Retour sur l'équation de Nernst – Potentiels standard	35
2. Potentiel électrochimique	37
3. Potentiel des électrodes	37
4. Force électromotrice d'une cellule et potentiels électrochimiques	40

*Chapitre 6***Équation de Butler-Volmer**

1. Expression de l'équation de Butler-Volmer	45
2. Quelques commentaires relatifs à l'équation de Butler-Volmer	47
3. Le courant d'échange i_0 : critère quantitatif de réversibilité du système électrochimique	49
4. Droites de Tafel	50
5. « Insuffisance » de l'équation de Butler-Volmer	50

*Chapitre 7***Phénomènes de transport en solution : diffusion : intensité limite :
courbes intensité-potentiel réelles**

1. Phénomènes de transport en solution	53
2. Le phénomène de diffusion	54
3. Transports vers l'électrode indicatrice lors de l'électrolyse	55
4. Intensité limite	58
5. Accessibilité des concentrations $[Ox]_{el}$ et $[Red]_{el}$ à partir des courbes intensité-potentiel en régime d'activation-diffusion stationnaire	60
6. Conditions de validité de la relation donnant l'intensité limite : exclusion de la migration	61

*Chapitre 8***Transports par migration**

1. Conductivité des solutions d'électrolytes forts	63
--	----

2. Conductivité molaire et conductivité molaire limite des ions	65
3. Mobilité ionique	66
4. Équivalence mobilité ionique, concentration molaire	67
5. Nombres de transport	69
6. Suppression du courant de migration	71

Chapitre 9

Systèmes réversibles et irréversibles

1. Considérations générales	73
2. Place du concept de réversibilité dans l'étude théorique des méthodes électrochimiques d'analyse	76
3. Sur le concept de réversibilité en chimie	77

Chapitre 10

Équations des courbes intensité-potentiel en régime stationnaire

1. Équation de la courbe intensité-potentiel d'un système rapide (en régime stationnaire)	79
2. Équation de la courbe intensité-potentiel d'un système lent	82
3. Cas des systèmes quasi réversibles	83
4. Indicateurs électrochimiques	85

Chapitre 11

Prévision des réactions électrochimiques aux électrodes

1. Prévision des réactions électrochimiques lorsque le transfert de charge et le transport des espèces électro-actives sont infiniment rapides	93
2. Prévision des réactions électrochimiques lorsque la cinétique de transfert de charge est limitante	95
3. Prévisions lorsque les cinétiques de transfert de charges et les phénomènes de transport sont l'un et l'autre lents	97

Chapitre 12

Prévision des réactions électrochimiques dans une cellule électrochimique : conditions d'une électrolyse

1. Cas où les réactions électrochimiques et le déplacement des espèces sont infiniment rapides	101
2. Utilisation des courbes intensité-potentiel	102
3. Différence de potentiel minimale à appliquer pour le fonctionnement d'une cellule en électrolyse	112

*Chapitre 13***Évolution des courbes intensité-potentiel au cours d'une réaction chimique**

1. Étude qualitative	115
2. Étude quantitative	118

*Deuxième partie***Méthodes électrochimiques d'analyse***Chapitre 14*

Quelques définitions concernant les méthodes électrochimiques d'analyse	123
--	-----

*Chapitre 15***Polarographie**

1. L'électrode à gouttes de mercure	128
2. Notions concernant l'appareillage en polarographie	131
3. Aspects théoriques	132
4. Influence de différents facteurs sur le courant polarographique	137
5. Quelques aspects pratiques de la polarographie	138
6. Possibilités analytiques de la méthode	144
7. La polarographie dans le domaine de la chimie physique	148
8. Quelques exemples d'applications	149

*Chapitre 16***Méthodes polarographiques modernes**

1. Courant résiduel et courant capacitif en polarographie conventionnelle	155
2. Polarographie à échantillonnage	157
3. Polarographie à tension en dents de scie imposée (« <i>Fast linear sweep voltammetry</i> »)	159
4. Polarographies à impulsions	163
5. Polarographie à tension sinusoïdale surimposée	170

*Chapitre 17***Chronoampérométrie**

1. Principe	175
2. Relation de Cottrell	176
3. Applications	177

Chapitre 18**Voltammétrie cyclique**

1. Méthodes voltamétriques avec balayage linéaire de potentiel.	179
2. Principe de la voltammétrie cyclique	180
3. Description qualitative des phénomènes	180
4. Aspects théoriques.	182
5. Applications de la voltammétrie cyclique.	183

Chapitre 19**Méthodes voltamétriques par redissolution :
redissolution anodique**

1. Principe de la « redissolution » anodique « <i>anodic stripping voltammetry</i> »	185
2. Électrodes de travail utilisées	187
3. Aspects quantitatifs.	188
4. Aspects analytiques	190
5. Voltammétrie par « redissolution » cathodique	191
6. Voltammétrie par « redissolution » après adsorption « <i>adsorptive stripping voltammetry</i> »	192

Chapitre 20**Ampérométrie**

1. Principe.	195
2. Généralités	196
3. Ampérométrie avec une électrode indicatrice et une électrode de référence	197
4. Ampérométrie avec deux électrodes indicatrices ou biampérométrie.	212
5. Appareillage.	219
6. Possibilités analytiques de l'ampérométrie	219
7. Quelques exemples d'applications	221

Chapitre 21**Conductométrie**

1. Rappels théoriques	223
2. Mesure de la résistance et de la conductivité des solutions	228
3. Titrages conductométriques	229
4. La conductométrie, méthode de titrage linéaire.	236
5. Caractéristiques des titrages conductométriques	239
6. La conductométrie en chimie physique : détermination de constantes d'équilibre en solution	240

7. Quelques applications de la conductométrie.	240
8. Titrages haute fréquence ou titrages oscillométriques.	242

Chapitre 22

Généralités sur la potentiométrie

1. Principe général de la méthode	243
2. Potentiel de jonction	244
3. Les électrodes de référence.	245
4. Les électrodes indicatrices	252
5. Instrumentation	254
6. Potentiel d'équilibre et potentiel pris par l'électrode indicatrice.	254

Chapitre 23

Définitions et détermination du pH

1. Définitions du pH et conséquences	257
2. Détermination du pH.	262

Chapitre 24

Potentiométrie avec capteurs chimiques : électrodes sélectives

1. Les électrodes sélectives : quelques propriétés générales.	267
2. Quelques électrodes sélectives	274

Chapitre 25

Titrages potentiométriques

1. Principe.	289
2. Titrages à intensité nulle avec une électrode indicatrice et une de référence	290
3. Titrages potentiométriques à intensité imposée.	299
4. Aspects pratiques	308
5. Quelques caractéristiques des titrages potentiométriques	310
6. Domaines d'applications	310
7. Exemples d'applications	311

Chapitre 26

Chronopotentiométrie

1. Différents types de chronopotentiométrie	313
2. Conditions d'utilisation de la technique	314
3. Aspects théoriques : équation de Sand	314
4. Applications analytiques de la chronopotentiométrie	316

*Chapitre 27***Électrogravimétrie – Séparation par électrolyse**

1. Généralités	319
2. Électrolyse à courant constant	322
3. Électrolyse à tension contrôlée	325

*Chapitre 28***Coulométrie**

1. Lois de Faraday	329
2. Conditions requises pour réaliser une détermination coulométrique	330
3. Coulométrie directe à potentiel imposé	330
4. Titrages coulométriques : coulométrie indirecte à intensité constante	338

*Chapitre 29***Capteurs chimiques électrochimiques**

1. Définition des capteurs chimiques et constitution de principe	355
2. Quelques généralités concernant les capteurs chimiques	356
3. Classification des capteurs chimiques	357
4. Les capteurs potentiométriques	357
5. Capteurs faradiques (ou ampérométriques)	361
6. Capteurs conductométriques	365
7. Caractéristiques que doivent posséder les capteurs	365

*Chapitre 30***Biocapteurs électrochimiques**

1. Généralités sur les biocapteurs	367
2. Biocapteurs ampérométriques	372
3. Biocapteurs potentiométriques	386
4. Biocapteurs conductométriques	388
5. Tendances actuelles et à venir	391
6. Quelques exemples d'applications	393

*Chapitre 31***Détecteurs électrochimiques en chromatographie liquide**

1. Les différents détecteurs en chromatographie liquide et les détecteurs électrochimiques	396
2. Schéma général d'un appareillage de LCEC	398

3. Convection forcée – Phénomène hydrodynamique	398
4. Conditions essentielles pour un bon fonctionnement d'un appareillage de LCED et propriétés d'un détecteur électrochimique idéal	399
5. Détecteurs ampérométriques	400
6. Détecteurs coulométriques	409
7. Dispositifs permettant d'améliorer la sélectivité : détecteurs en série et en parallèle	410
8. Détecteurs potentiométriques	411
9. Détecteurs conductométriques	413
10. Performances des détecteurs électrochimiques	414
11. Détection électrochimique et chromatographies liquides avec microcolonnes capillaires (chromatographie ultraperformante)	415
12. Domaine d'application et dérivation	416
13. Quelques applications	418
14. Détecteurs électrochimiques et électrophorèse capillaire	419

Troisième partie

Appendices : aspects théoriques complémentaires

Appendice 1

Impossibilité de mesurer les potentiels absolus des électrodes : mesure de leurs variations

1. Potentiel absolu d'une électrode	423
2. Mesure des variations de potentiel absolu d'une électrode	424
3. Potentiel absolu et relatif des électrodes	427
4. Potentiels standard des couples : convention de l'IUPAC et convention américaine	428
5. Impossibilité de mesurer le potentiel de Galvani d'une phase	431
6. Sur l'absence de signification physique de la différence de potentiel entre deux phases non identiques	431

Appendice 2

Relation exprimant le potentiel électrochimique

1. Condition d'équilibre à une interface (variables d'état usuelles)	433
2. Potentiel électrochimique	434

Appendice 3

Obtention de l'équation de Butler-Volmer

1. Équilibre chimique	437
2. Établissement de l'équation de Butler-Volmer	439

Appendice 4

Surtension de concentration	449
--	-----

Appendice 5

Transformées de Laplace	451
--------------------------------------	-----

*Appendice 6***Seconde loi de Fick**

1. Considérations supplémentaires concernant la diffusion	455
2. Deuxième loi de Fick	457
3. Début de résolution de l'équation différentielle partielle du deuxième ordre (3).....	459

*Appendice 7***Équation de Cottrell et extensions**

1. Équation de Cottrell	461
2. Extensions.....	465

*Appendice 8***Équation d'Ilkovic**

1. Système électrochimique rapide.....	471
2. Proportionnalité entre intensité limite et concentration de la substance électroactive en polarographie conventionnelle dans le cas d'un système lent ...	474

*Appendice 9***Relations quantitatives en polarographie
différentielle à impulsions**

1. Deuxième impulsion	478
2. Première impulsion	480

*Appendice 10***Méthodes électrochimiques d'analyse fondées
sur le balayage linéaire de potentiel :
équation de Randles-Sevcik**

1. Systèmes réversibles.....	484
2. Systèmes irréversibles et quasi réversibles.....	487

*Appendice 11***Relation quantitative intensité faradaïque
alternative/concentration du soluté en polarographie
à tension sinusoïdale surimposée (AC-1)**

1. Stratégie suivie	485
2. Équivalence cellule électrochimique et certains types de réseaux de résistances et de capacités	490
3. Comportement électrique du circuit équivalent	491
4. Réponse du système électrochimique	491
5. Expressions de R_s et C_s	494
6. Expressions des paramètres R_{ct} , β_{ox} et β_{red}	494
7. Pertinence de l'assimilation d'une cellule électrochimique à un réseau de résistance et de capacité	495
8. Obtention des paramètres R_s et C_s	495
9. Équation de la courbe : amplitude du courant faradaïque/potential continu – Relation entre l'intensité de pic et la concentration de l'espèce électroactive pour un système réversible	495
10. Expression du courant faradaïque alternatif et de son amplitude	497
11. Amélioration de la limite de détection : détection de phase	498

*Appendice 12***Suppression du courant de migration**

1. Principe de la démonstration	498
2. Quelques exemples	500
3. Suppression du transport d'un ion par migration par addition d'un électrolyte support	503

Appendice 13

Recherche des meilleures conditions de mesure de la conductance d'une solution d'un électrolyte	507
--	------------

*Appendice 14***Potentiel de jonction liquide : relation d'Eisenmann-Nikolskii**

1. Différents types de jonction liquide	511
2. Calcul des potentiels de jonction liquide	511
3. Relation d'Eisenman-Nikolskii	511

Appendice 15

Équation d'Henderson	521
---------------------------------------	------------

Appendice 16

Équation de Michaelis-Menten 523

Appendice 17

Aspects quantitatifs concernant les biocapteurs enzymatiques ampérométriques et potentiométriques

1. Considérations théoriques s'appliquant à la fois aux biocapteurs ampérométriques et potentiométriques 525

2. Principe de résolution des équations (1) et (2). 527

3. Biocapteurs ampérométriques 528

4. Biocapteurs potentiométriques 528

Bibliographie générale 531

Index 533

489
490
491
491
494
494
495
496
496
497
498
499
500
503
507
511
512
517
521

Méthodes électrochimiques d'analyse

Clair et didactique, ce manuel de référence aide à comprendre et assimiler les principes fondamentaux des différentes méthodes électrochimiques les plus utilisées dans le domaine de l'analyse chimique.

Reposant sur une démarche progressive et enrichi de nombreux exemples d'application, il se compose de trois parties proposant :

- un rappel des concepts généraux de l'électrochimie : cellules électrochimiques, interfaces, courbes intensité-potentiel, transferts de charge, électrolyse... ;
- une étude détaillée des méthodes électrochimiques d'analyse : polarographie, voltammétrie, ampérométrie, conductométrie, potentiométrie, coulométrie, biocapteurs et détecteurs électrochimiques... ;
- des développements théoriques complémentaires établissant les relations mathématiques qui constituent le fondement des applications des méthodes précédentes.

Méthodes électrochimiques d'analyse s'adresse à tous les praticiens de l'analyse chimique : pharmaciens hospitaliers, techniciens et ingénieurs dans le domaine pharmaceutique, praticiens et techniciens de laboratoire d'analyses médicales, etc. Par son parti pris pédagogique, cet ouvrage est également destiné aux étudiants de chimie de tous les niveaux universitaires ainsi qu'à ceux préparant les grandes écoles d'ingénieurs et scientifiques d'horizons divers.

Jean-Louis Burgot, docteur ès sciences pharmaceutiques, docteur ès sciences physiques, est professeur honoraire de chimie analytique. Il est également l'auteur de *Chimie analytique et équilibres ioniques*, et coauteur de *Méthodes instrumentales d'analyse chimique et applications* parus chez le même éditeur.

www.lavoisier.fr



9 782743 014445