

□

Table des matières

□ □ PRÉCIS □ DE BIOÉLECTRONIQUE □ □

□ □ □

□ □ □ □

Préface de la première édition	13
Préface de la deuxième édition	19
Avant-Propos	21
PREMIÈRE PARTIE	
Les mesures physico-chimiques	23
Chapitre I - Introduction à l'étude des équilibres chimiques	25
1. Réactions complètes	25
2. Réactions réversibles et équilibres chimiques	25
3. Loi d'action de masses	27
4. Dissociation de l'eau pure	28
5. Solutions neutres - Solutions acides - Solutions basiques	29
Chapitre II - Le pH des solutions aqueuses	31
1. La notion de pH	31
2. Système tampon	35
3. Les ampholytes	36
Chapitre III Le pH et ses applications	37
1. Le pH en microbiologie	37
2. Le pH en biologie cellulaire	38
3. Activités des diastases	38
4. Etude des précipitations des protéines du sérum sanguin en fonction du pH	39
Chapitre IV Le pH des liquides biologiques	43
1. Le pH du sang	43
2. Le pH du liquide céphalo-rachidien	44
3. Le pH de la sueur	44
4. Le pH urinaire	44
5. Le pH de la salive mixte	46
Chapitre V Les réactions d'oxydo-réduction	47
1. Oxydation	47
2. Réduction	48
3. Intérêt de la définition généralisée de l'oxydation de la réduction	48

4. Oxydants et réducteurs	49
5. Couple Redox	49
6. Résumé	50
7. Les réactions d'oxydo-réduction	50
8. Les réactions d'oxydo-réduction dans une électrolyse	51
Chapitre VI Potentiel d'oxydo-réduction	55
1. Réduction d'un métal sur un ion métallique en solution aqueuse	55
2. Formation de piles électriques avec deux couples oxydants-réducteurs	57
3. Les électrodes	59
4. Potentiel d'oxydo-réduction	63
Chapitre VII - Calcul du potentiel d'oxydo-réduction	
Equation de NERNST	65
1. Activité électronique d'une solution	65
2. Calcul du potentiel d'oxydo-réduction par rapport à l'électrode normale à hydrogène	65
3. Expression du potentiel d'oxydo-réduction en fonction du pH	66
4. Note sur la validité de l'interprétation des mesures de rH_2 et de pH	70
Chapitre VIII - Mesures du pH et du rH_2	75
1. Mesure colorimétrique du pH	75
2. Mesure électrométrique du pH	75
3. Mesure colorimétrique du rH_2	78
4. Mesure électrométrique du rH_2	79
5. L'électrode multiple combinée MTSR II de la firme allemande Med-Tronik	81
Chapitre IX - Les applications du rH_2	83
1. Introduction	83
2. Le rH_2 en biologie	83
Chapitre X - Conductivité spécifique et résistivité spécifique électrique	89
1. Solution conductrice	89
2. Loi de conductivité	89
Chapitre XI - Les applications des mesures de conductivité spécifique et de résistivité spécifique électrique	93
1. Concentration d'une solution	93
2. Pression osmotique	94
3. Résistivité spécifique des liquides biologiques	94
DEUXIÈME PARTIE	
Les propriétés physico-chimiques de l'eau et leurs applications biologiques	97
Chapitre I - Les propriétés physiques de l'eau	99

1. Introduction	99
2. Physico-chimie de l'eau	100
Chapitre II - Structure de l'eau	107
1. L'eau, molécule polaire	107
2. Structure de l'eau à l'état liquide	111
3. Importance de l'eau dans la nature	115
Chapitre III - L'eau: élément dynamique	119
1. Les propriétés dynamiques de l'eau	119
2. Adaptabilité de l'eau au milieu extérieur	121
3. Vérifications expérimentales	122
Chapitre IV - Etude de la résonance magnétique des protons des molécules d'eau, à l'intérieur des cellules vivantes	127
1. Les protons H ⁺ des cellules vivantes	127
2. Résonance magnétique nucléaire ou RMN	128
TROISIEME PARTIE	
La Bioélectronique: les principes de base	131
Chapitre III - 1	
Les principes de base	133
1. La notion de terrain biologique	133
2. La bioélectronique	133
Chapitre III - 2	
Contribution mathématique et physique à l'étude du terrain biologique	139
1. Explication mathématique des résultats expérimentaux	139
2. Signification physique et biologique de l'équation différentielle établie d'après les résultats expérimentaux	139
Chapitre III - 3	
Modèle de la représentation du terrain biologique	141
1. Le bioélectronigramme Vincent	141
2. Étude du bioélectronigramme	144
Chapitre III - 4	
Energie bioélectrique	151
1. Constitution d'une pile organique	151
2. Calcul de l'énergie bioélectrique d'un liquide biologique et la quantification énergétique globale	152
Chapitre III - 5	
Etude des états oxydés	157
1. Les terrains tuberculeux et para-tuberculeux	157
2. Les états névrotiques	158
3. Les diabètes alcalins	159

4. Les thromboses	160
5. Les terrains favorables aux cancers	162
Chapitre III - 6	
Applications de la bioélectronique au dépistage des maladies	167
1. Variation des coordonnées bioélectroniques de l'urine	167
2. Variation des coordonnées bioélectroniques de la salive	170
3. Figuration de l'évolution des cancers	171
Chapitre III - 7	
Evaluation des états pathologiques par les paramètres déduits	181
1. Les paramètres déduits - Définitions	181
2. Le facteur « C »	182
3. Utilisation de l'abaque « C »	182
4. Interprétation des résultats	183
5. Le facteur d'autodéfense « FA »	183
6. Potentiel énergétique « PE »	184
7. Valeur bioélectronique intégrale « BI »	185
8. Étude des diagrammes	185
9. L'âge bioélectronique « ABE »	189
10. Les paramètres déduits (résumé)	192
Chapitre III - 8	
Application : lecture des fiches obtenues par computer	195
1. Introduction	195
2. Étude de cas	195
3. Commentaires critiques concernant les données graphiques du deuxième volet de la fiche B.E.V. produite par le computer	201
4. Nouvelles données expérimentales	201
QUATRIEME PARTIE	
Le terrain : perturbation et redressement	
« Le microbe n'est rien, le terrain est tout »	203
Chapitre I - Les éléments de perturbation de la santé	205
1. Les eaux déclarées potables	205
2. L'alimentation moderne	213
3. Les médicaments chimiques	216
4. Les métaux dentaires	216
5. Les facteurs psychologiques	217
6. Les perturbations cosmo-telluriques	218
7. La pollution électromagnétique	220
8. La pollution atmosphérique	222
9. La pollution nucléaire	231
Chapitre II - Le redressement des terrains	235
1. Introduction	235
2. Les méthodes naturelles de redressement des terrains	237

3. Le redressement des terrains réduits	240
4. Le redressement des terrains oxydés	241
5. Le redressement de la résistivité (ρ)	255
6. Le redressement du pH	257
7. Remarques générales très importantes	258
Conclusion générale	267
Bibliographie	268
Table des Matières	271