

TABLE DES MATIERES

Liste des auteurs

Préface

Introduction

PREMIERE PARTIE - CHIMIE

Section 1 - Rappels de chimie de coordination

Chapitre 1 - Chimie de coordination et concept acide - base

M. DARTIGUENAVE	19
1.1. Concept acide - base selon BRÖNSTED-LOWRY	19
1.1.1. Force des acides et des bases	20
1.1.2. Rôle du solvant	21
1.2. Concept acide - base selon LEWIS et PEARSON	23
1.2.1. Consistance des acides et des bases (PEARSON)	24
1.2.2. Réactivité - Principe de PEARSON	26
1.2.3. Complexation des métaux par les bases de LEWIS	28
1.2.3.1. Influence du nombre d'atomes donneurs (denticité du ligand)	28
1.2.3.2. Influence de la nature de l'atome donneur	31
1.2.4. Relation entre la force du couple acide - base et la notion de consistance	34
1.2.5. Effet symbiotique	35
1.2.6. Application de la théorie de PEARSON à la chimie inorganique	36
1.3. Réactions avec transfert d'électrons - une extension de la notion acide - base Electrochimie	37
1.3.1. Potentiel redox	37
1.3.2. Domaine de stabilité de l'eau	39
1.3.3. Domaine de stabilité des différents degrés d'oxydation	39
1.3.3.1. Diagramme de POURBAIX	40
1.3.3.2. Diagramme de FROST	41
Bibliographie	43

RADIOPHARMACEUTIQUES

<i>Chapitre 2 - La liaison chimique dans les complexes des métaux de transition</i>	
Y. LUCCHESE	45
2.1. Rappels	45
2.1.1. Orbitales atomiques	45
2.1.2. Complexe de métal de transition	46
2.1.2.1. Définitions	46
2.1.2.2. Nombre de coordination - coordinence	46
2.2. Théorie de la liaison de valence	51
2.3. Théorie du champ cristallin	53
2.3.1. Coordinence 6 - géométrie octaédrique	54
2.3.1.1. Effet du champ cristallin	54
2.3.1.2. Energie de stabilisation : complexes à champ fort, à champ faible	54
2.3.2. Coordinence 4	56
2.3.2.1. Géométrie tétraédrique	56
2.3.2.2. Géométrie plan carré	57
2.3.3. Coordinence 5 - géométries bipyramide trigonale et pyramide à base carrée	57
2.3.4. Facteurs influençant la valeur de Δ	58
2.3.4.1. Nature du centre métallique	58
2.3.4.2. Degré d'oxydation (DO) de l'ion métallique	59
2.3.4.3. Nombre de ligands et géométrie du complexe	59
2.3.4.4. Nature des ligands	59
2.3.5. Effet JAHN-TELLER	61
2.3.6. Application	63
2.4. Théorie des orbitales moléculaires	63
2.4.1. Liaison de symétrie σ	64
2.4.1.1. Géométrie octaédrique	64
2.4.1.2. Géométrie tétraédrique	66
2.4.2. Liaison de symétrie π	66
Bibliographie	69
<i>Chapitre 3 - Spectroscopie et réactivité des complexes métalliques</i>	
M. DARTIGUENAVE	71
3.1. Réactivité des complexes métalliques	71
3.1.1. Réactions d'échange de ligands	71
3.1.1.1. Mécanismes	72
3.1.1.2. Réactions de substitution des complexes de géométrie plan carré	73
3.1.1.3. Réactions de substitution dans les complexes octaédriques	75
3.1.2. Réactions de transfert d'électrons	77
3.1.2.1. Réaction de transfert d'électrons dans la sphère externe	77

TABLE DES MATIERES

3.1.2.2. Réactions de transfert d'électrons à l'intérieur de la première sphère de coordination	78
3.2. Généralités sur les spectroscopies	79
3.2.1. Spectroscopie électronique	80
3.2.1.1. Interprétation des spectres	82
3.2.1.1. Règles de sélection	86
3.2.2. Moments magnétiques	87
3.2.2.1. Moment magnétique	88
3.2.2.2. Contribution orbitalaire	89
3.2.3. Résonance magnétique nucléaire (RMN)	89
3.2.3.1. Mesure	90
3.2.3.2. Déplacements chimiques	90
3.2.3.3. Couplage spin-spin	91
3.2.3.4. Intensités	91
3.2.3.5. RMN à l'état solide	93
3.2.3.6. RMN 2D, 3D	93
3.2.4. Résonance paramagnétique électronique	93
3.2.4.1. Facteur g	93
3.2.4.2. Structure hyperfine	95
3.2.4.3. Constantes de couplage hyperfin	96
Bibliographie	96

Section 2 - Production de radionucléides émetteurs γ , β^+ et β^-

Chapitre 1 - Production de radionucléides - Réacteurs

A. BARDY - J.C. SACCAVINI	101
1.1. Rappels	101
1.1.1. Nucléides - Nucléides isotopes - Éléments	101
1.1.2. Types de rayonnements	102
1.1.2.1. Rayonnements α	102
1.1.2.2. Rayonnements β	102
1.1.2.3. Rayonnements γ	102
1.1.3. Décroissance radioactive	103
1.1.4. Critères de sélection des radioéléments pour l'exploration <i>in vivo</i>	103
1.1.4.1. Demi-vie physique	103
1.1.4.2. Radiotoxicité	103
1.1.4.3. Pureté	104
1.1.4.4. Radioactivité spécifique (RAS)	104
1.1.4.5. Disponibilité liée au coût de production	105
1.2. Production de radionucléides par bombardement au moyen de particules électriquement neutres	105

RADIOPHARMACEUTIQUES

1.2.1. Réaction nucléaire	105
1.2.1.1. Réaction (n, γ)	106
1.2.1.2. Réaction (n, γ) suivie d'une décroissance	106
1.2.1.3. Réaction (n,p) ou (n, α)	106
1.2.1.4. Réaction (n,fission)	106
1.2.2. Choix de la cible	107
1.2.3. Conditions d'irradiation	107
1.2.4. Traitement des cibles irradiées	108
1.3. Exemples d'application	109
1.3.1. Production de l'iode 131	109
1.3.1.1. Caractéristiques du radionucléide	109
1.3.1.2. Choix de la cible - conditions d'irradiation	109
1.3.1.3. Formation de l'iode 131	111
1.3.1.4. Formation de l'iode 127	111
1.3.1.5. Formation de l'iode 129	112
1.3.1.6. Traitement de la cible	113
1.3.2. Production du rhénium 186	113
1.3.2.1. Caractéristiques du radionucléide	113
1.3.2.2. Choix de la cible et conditions d'irradiation	113
1.3.2.3. Traitement de la cible	114
1.3.3. Production du samarium 153	114
1.3.3.1. Caractéristiques du radionucléide	114
1.3.3.2. Choix de la cible, conditions d'irradiation	115
1.3.3.3. Traitement de la cible	115
1.3.4. Production du chrome 51	115
1.3.4.1. Caractéristiques du radionucléide	115
1.3.4.2. Choix de la cible et conditions d'irradiation	116
1.3.4.3. Traitement de la cible	116
1.3.5. Production du phosphore 32	116
1.3.5.1. Caractéristiques du radionucléide	116
1.3.5.2. Choix de la cible et conditions d'irradiation	117
1.3.5.3. Traitement de la cible	117
1.4. Produits de fission	117
Exemples de réactions successives	118
1.4.1. Irradiation et traitement des cibles	119
1.4.2. Exemples d'application	119
1.4.2.1. Production de molybdène 99	119
1.4.2.2. Production d'iode 131	122
1.4.2.3. Production du xénon 133	122
Bibliographie	123

TABLE DES MATIERES

<i>Chapitre 2 - Production de radionucléides - Cyclotrons</i>	
A. BARDY - J.C. SACCAVINI	125
2.1. Principaux types de réactions nucléaires	125
2.2. Les différents types de cyclotrons	128
2.2.1. Principe du cyclotron	128
2.2.2. Différents types de cyclotrons	129
2.2.2.1. Les cyclotrons "médicaux"	130
2.2.2.2. Les cyclotrons à "moyenne énergie"	130
2.2.2.3. Les cyclotrons à haute énergie	131
2.3. Examen des différents paramètres influant sur le résultat de l'irradiation	131
2.3.1. Choix de cible	132
2.3.2. Choix du mode d'irradiation	132
2.3.3. Traitement chimique des cibles irradiées	132
2.4. Exemples d'application	133
2.4.1. Production des radionucléides émetteurs β^+	133
2.4.1.1. Carbone 11	133
2.4.1.2. Fluor 18	134
2.4.1.3. Oxygène 15	134
2.4.1.4. Azote 13	135
2.4.2. Production de radionucléides émetteurs γ	136
2.4.2.1. Thallium 201	136
2.4.2.2. Gallium 67	137
2.4.2.3. Iode 123	138
2.4.2.4. Indium 111	138
Bibliographie	140
<i>Chapitre 3 - Production de radionucléides - Générateurs</i>	
A. BARDY - J.C. SACCAVINI	141
3.1. Filiation père-fils	141
3.1.1. Choix du couple	142
3.1.2. Mode d'obtention de l'élément fils	142
3.1.2.1. L'extraction liquide-liquide	142
3.1.2.2. La chromatographie sur colonne	144
3.2. Exemples de générateurs isotopiques	144
3.2.1. Le générateur molybdène 99 - technétium 99m	144
3.2.1.1. Application de la loi de filiation au système $^{99}\text{Mo} \rightarrow ^{99\text{m}}\text{Tc}$	144
3.2.1.2. Principe du générateur	147
3.2.2. Générateur rubidium 81 - krypton 81m	148
3.2.2.1. Principales méthodes de préparation de ^{81}Rb	148
3.2.2.2. Principe du générateur	148

RADIOPHARMACEUTIQUES

3.2.3. Le générateur germanium 68 - gallium 68	149
3.2.3.1. Principale méthode de préparation de ^{68}Ge	149
3.2.2.2. Principe du générateur	149
3.2.4. Le générateur tungstène 188 - rhénium 188	149
3.2.4.1. Méthode de préparation de ^{188}W	150
3.2.4.2. Principe du générateur	150
Bibliographie	150

Section 3 - Chimie des métaux de transition, de post-transition et des lanthanides radionucléides métalliques émetteurs γ et β^-

Chapitre 1 - Chimie du technétium ^{99m}Tc

A. DU MOULINET D'HARDEMARE - R. PASQUALINI - F. RICHE - M. VIDAL	153
1.1. Les nucléides isotopes du technétium	154
1.2. Chimie du technétium en solution aqueuse	156
1.3. Chimie de coordination du technétium	157
1.3.1. Synthèse des complexes technétiés	159
1.3.2. Degré d'oxydation +VII (d^0)	160
1.3.3. Degré d'oxydation +VI (d^1)	162
1.3.4. Degré d'oxydation +V (d^2)	164
1.3.4.1. Groupes oxotechnétiés : coeurs monoxotechnétium TcO^{3+} et trans-dioxotechnétium TcO_2^+	165
1.3.4.2. Groupe nitrurotechnétium TcN^{2+}	169
1.3.4.3. Autres groupes	169
1.3.5. Degré d'oxydation +IV (d^3)	171
1.3.6. Degré d'oxydation +III (d^4)	172
1.3.7. Degré d'oxydation +II (d^5)	174
1.3.8. Degré d'oxydation +I (d^6)	174
1.3.9. Degré d'oxydation 0 (d^7)	176
1.3.10. Degré d'oxydation - I	176
1.4. Applications biomédicales des traceurs technétiés	177
Bibliographie	178

Chapitre 2 - Chimie du rhénium

H. BELHADJ-TAHAR - G. CROS - M. DARTIGUENAVE	181
2.1. Potentiels redox - Diagrammes potentiel pH	183
2.2. Chimie de coordination	185
2.2.1. Degrés d'oxydation supérieurs VII et VI	185
2.2.1.1. Dérivés du rhénium VII (d^0)	185
2.2.1.2. Dérivés du rhénium VI (d^1)	186

TABLE DES MATIERES

2.2.2. Degré d'oxydation V	186
2.2.2.1. Complexes à cœur monoxorhénium $\text{Re}=\text{O}^{3+}$	188
2.2.2.2. Complexes à cœur dioxorhénium $\text{O}=\text{Re}=\text{O}^+$	190
2.2.2.3. Complexes à cœur $\text{Re}_2\text{O}_3^{4+}$	191
2.2.2.4. Complexes à cœur $\text{Re}=\text{NR}^{3+}$ et $\text{Re}\equiv\text{N}^{2+}$	191
2.2.3. Degrés d'oxydation intermédiaires IV et III	192
2.2.3.1. Dérivés du rhénium IV (d^3)	192
2.2.3.2. Degré d'oxydation III (d^4)	193
2.2.4. Etats d'oxydation inférieurs II, I, O	195
2.2.4.1. Dérivés du rhénium II (d^5)	195
2.2.4.2. Dérivés du rhénium I (d^6)	195
2.2.4.3. Dérivés du rhénium O (d^7)	196
2.3. Réactivité	196
2.4. Les nucléides du rhénium émetteurs β^- et la radiothérapie	198
2.4.1. Traitement de la douleur due aux métastases osseuses	198
2.4.2. Radiothérapie des articulations (synoviorthèse)	198
2.4.3. Radiothérapie des tumeurs	198
2.4.3.1. Complexe de l'acide dimercaptosuccinique	198
2.4.3.2. Hormones œstrogènes	199
Bibliographie	201
<i>Chapitre 3 - Lanthanides et terres rares</i>	
M. GRESSIER - M. VIDAL	205
3.1. Degrés d'oxydation des lanthanides	206
3.2. La contraction des lanthanides	207
3.3. Spectres d'absorption électronique	208
3.4. Moment magnétique des ions lanthanides	209
3.5. Orbitales f et nature de la liaison de coordination	210
3.6. Réactivité chimique des lanthanides - Chimie de coordination	211
3.6.1. État d'oxydation	212
3.6.2. Nature des ligands	212
3.6.3. Nombre de coordination et géométrie du complexe	212
3.6.4. Complexes formés par les ions lanthanides	213
3.6.4.1. Aquacomplexes	213
3.6.4.2. Complexes à ligands oxygénés	214
3.6.4.3. Complexes à ligands azotés	216
3.6.5. Complexants macrocycliques	217
3.6.5.1. Macrocycles oxygénés	218
3.6.5.2. Macrocycles azotés	219

RADIOPHARMACEUTIQUES

3.7. Les lanthanides et les applications biomédicales	220
3.7.1. Traitement antalgique des métastases osseuses par le samarium 133	220
3.7.2. Thérapie des lésions cancéreuses	221
3.7.3. L'imagerie par résonance magnétique nucléaire et les substances de contraste	222
3.7.4. Luminescence des lanthanides et applications biomédicales	225
Bibliographie	227

Chapitre 4 - Gallium, indium et thallium - Eléments de post-transition du groupe 13

A. DU MOULINET D'HARDEMARE - O. JARJAYES	231
4.1. Généralités	231
4.1.1. Historique des éléments	231
4.1.2. Abondance naturelle et distribution	232
4.1.3. Préparation des métaux et applications industrielles	232
4.1.4. Propriétés du gallium, de l'indium et du thallium	233
4.1.5. Principaux composés commerciaux	234
4.1.6. Chimie de coordination	234
4.1.7. Propriétés spectroscopiques des atomes	235
4.2. Les radiopharmaceutiques de Ga, In et Tl et leur chimie de coordination	236
4.2.1. Les radioisotopes de Ga, In et Tl	236
4.2.2. Les principaux radiopharmaceutiques des métaux de post-transition	237
4.2.3. La chimie de coordination de Ga et In et le développement des radiopharmaceutiques	239
4.2.3.1. Importance de la constante de stabilité	240
4.2.3.2. Importance de la nature des groupes complexants	243
Bibliographie	245

Section 4 - L'iode radioactif et les molécules marquées

Chapitre 1 - Molécules marquées à l'iode radioactif

M. APPARU - J.C. MADELMONT	249
1.1. Critères du choix de l'iode ^{123}I comme traceur émetteur γ et site de marquage	249
1.1.1. Effet stérique et consistance de l'halogène	250
1.1.2. Stabilité du marquage <i>in vivo</i> - Site d'halogénéation	251
1.2. Les oxydants de l'ion iodure et les agents d'halogénéation	252
1.2.1. Acide hypoiodéux $^*\text{IOH}$	252
1.2.2. Marquage à l'iode et peroxydases	253
1.2.3. Oxydation électrolytique	254
1.2.4. Agents d'halogénéation	254

TABLE DES MATIERES

1.2.5. Stabilité et radiolyse des molécules marquées	254
1.3. Réactions de marquage	255
1.3.1. Substitution nucléophile	258
1.3.1.1. Substitution nucléophile aliphatique	258
1.3.1.2. Substitution nucléophile aromatique	261
1.3.2. Substitution électrophile	266
1.3.2.1. Dérivés du bore et iodation	268
1.3.2.2. Silanes, germanes et stannanes précurseurs de dérivés iodés	270
1.3.2.3. Organomercuriques	273
1.3.2.4. Arylthallates et iodation en série aromatique	275
1.3.2.5. Conclusion	276
1.3.3. Addition électrophile	278
1.3.4. Choix de la stratégie de marquage - Groupes prosthétiques	278
1.4. Les principaux radiopharmaceutiques radioiodés	280
Bibliographie	285
<i>Chapitre 2 - Synthèse de sucres iodés -</i>	
<i>Vers l'imagerie SPECT du transport du D-glucose</i>	
C. MORIN	295
2.1. Introduction	295
2.2. Les analogues iodés	295
2.2.1. 2-déoxy-2-ido-D-glucose	295
2.2.2. 2-déoxy-2-fluoro-2-ido-D-glucose	297
2.2.3. Motif iodé en position 2	297
2.3. Les autres analogues iodés du glucose	299
2.3.1. Motif iodé en position 1	299
2.3.2. Motif iodé en position 3	300
2.3.3. Motif iodé en position 4	301
2.3.4. 6-déoxy-6-ido-D-glucose	302
2.4. Marquage du transporteur du D-glucose	302
2.5. Conclusion	304
Bibliographie	304
<i>Section 5 - Radionucléides émetteurs de positons</i>	
<i>Chapitre 1 - Émetteurs β^+ et réactivité des isotopes à courte durée de vie</i>	
L. BARRE - C. CROUZEL - F. DOLLE - M.C. LASNE - D. LE BARS	309
1.1. La radioactivité spécifique	309
1.1.1. Définitions	309
1.1.2. Intérêt d'une radioactivité spécifique élevée en biologie	309

RADIOPHARMACEUTIQUES

1.1.3. Notion d'entraîneur	310
1.1.4. Radioactivité spécifique des composés marqués au carbone 11	310
1.1.5. Radioactivité spécifique en chimie du fluor 18	311
1.1.6. Activité spécifique et cinétique de réaction	312
1.2. Généralités sur les réactions avec des isotopes à courte durée de vie	313
1.2.1. Réactions secondaires provoquées par haute dilution	314
1.2.2. Choix des solvants	314
1.2.2.1. Généralités	314
1.2.2.2. Le solvant dans les réactions de substitution nucléophile par l'ion $[^{18}\text{F}]\text{F}^-$	315
1.2.2.3. Le solvant en chimie du carbone 11	317
1.2.2.4. Comparaison avec la chimie des isotopes stables	317
1.2.3. Techniques d'activation des réactions chimiques	317
1.2.3.1. Micro-ondes	317
1.2.3.2. Sonochimie	320
1.3. Les effets isotopiques	321
1.4. Réactions sur solides	321
1.4.1. Classification des supports	321
1.4.1.1. Supports inorganiques	321
1.4.1.2. Supports mixtes	322
1.4.2. Quelques réactions sur supports solides en chimie du carbone 11	323
1.4.2.1. Préparation d'acides carboxyliques marqués au carbone 11	323
1.4.2.2. Réactions de $[^{11}\text{C}]$ alkylation	323
Bibliographie	324
Chapitre 2 - Chimie du carbone 11, de l'azote 13, du fluor 18 et de l'oxygène 15	15
L. BARRE - C. CROUZEL - F. DOLLE - M.C. LASNE - D. LE BARS	327
2.1. Chimie du carbone 11	327
2.1.1. Les précurseurs $[^{11}\text{C}]$	329
2.1.2. Molécules marquées au carbone 11	330
2.1.2.1. Synthèse de la $[^{11}\text{C}]$ méthionine	330
2.1.2.2. Synthèse de l'acide $[^{11}\text{C}]$ palmétique	331
2.1.2.3. Synthèse du $[^{11}\text{C}]$ Flumazénil et du $[^{11}\text{C}]$ CGP 12177	331
2.2. Chimie de l'azote 13	332
2.2.1. Nitrate et ammoniaque ^{13}N	333
2.2.1.1. Nitrates $[^{13}\text{N}]\text{NO}_3^-$	333
2.2.1.2. Synthèse de l'ammoniaque $[^{13}\text{N}](\text{NH}_4^+, \text{OH}^-)$	333
2.2.2. Exemple de production : le cas du CERMEP	333
2.3. Chimie du fluor 18	334
2.3.1. Production de fluor 18 $[^{18}\text{F}]\text{F}_2$ moléculaire par la réaction $^{20}\text{Ne}(\text{d},\alpha)^{18}\text{F}$	334

TABLE DES MATIERES

2.3.2. Production de fluor 18 [^{18}F]F ⁻ sans entraîneur par la réaction $^{20}\text{Ne}(\text{p},\text{n})^{18}\text{F}$	335
2.3.3. Chimie du fluor électrophile	335
2.3.4. Chimie du fluor nucléophile	337
2.3.4.1. Préparation du fluor activé	337
2.3.4.2. Réactions de substitution nucléophile	338
2.3.4.3. Substitutions nucléophiles aliphatiques	339
2.3.4.4. Additions nucléophiles	339
2.3.5. Exemples de synthèse : [^{18}F]FDG et [^{18}F]fluoro-DOPA	339
2.3.5.1. [^{18}F]FDG	339
2.3.5.2. [^{18}F]fluoro-DOPA	340
2.4. Chimie de l'oxygène 15	341
2.4.1. Les gaz radioactifs	341
2.4.2. [^{15}O]H ₂ O	342
2.4.3. [^{15}O]butanol	342
2.5. Chimie du brome 76	343
Bibliographie	344
Section 6 - Macromolécules d'intérêt biologique marquées à l'iode (^{123}I et ^{131}I) et au technétium (^{99m}Tc)	
Chapitre 1 - Macromolécules d'intérêt biologique marquées à l'iode	
D. GUERREAU - J.C. SACCAVINI	349
1.1. Méthodes de radiohalogénéation	349
1.1.1. Iodation directe des macromolécules	352
1.1.1.1. Iodation par l'iode au degré d'oxydation 0 (I ₂)	352
1.1.1.2. Iodation par l'iode au degré d'oxydation + 1	352
1.1.1.3. Rendement de marquage des protéines et réaction d'oxydation	354
1.1.2. Iodation des macromolécules par voie indirecte	355
1.1.3. Pureté radiochimique	357
1.1.4. Technique de purification	357
1.2. Techniques analytiques utilisées pour le contrôle des macromolécules marquées	357
1.2.1. Contrôle du rendement de marquage	357
1.2.1.1. Chromatographie sur couche mince	357
1.2.1.2. Chromatographie sur colonne	358
1.2.1.3. Electrophorèse	358
1.2.2. Contrôle de l'activité biologique des macromolécules marquées à l'iode	358
1.3. Applications biomédicales	359
1.3.1. L'iode 123	359
1.3.2. L'iode 131 et la radioimmunothérapie	359
1.3.3. L'iode 125	360

RADIOPHARMACEUTIQUES

TABLE DES MATIERES

3.4.3.2. Amines cycliques et dérivés	390
3.4.4. Stabilité des complexes technétiens	390
3.5. Voie indirecte et formulation sous forme de trousse	391
3.6. Voie indirecte et peptides	392
Bibliographie	394

SECONDE PARTIE - BIOLOGIE

Section 1 - Rappels

Chapitre 1 - Notions de base de physicochimie

M. COMET	401
1.1. L'enthalpie H	401
1.2. L'enthalpie libre G	401
1.3. Le potentiel chimique	402
1.4. Le potentiel électrochimique	402

Chapitre 2 -Transport à travers les membranes

M. COMET	405
2.1. Composition des membranes	405
2.2. Les flux	405
2.3. Les deux types de transport	406
2.3.1. Transport passif	406
2.3.2. Transport actif	406
2.4. Transport passif	406
2.4.1. Transport des solutés à travers la partie lipidique de la membrane : diffusion passive	406
2.4.2. Diffusion facilitée	408
2.4.2.1. Transporteurs	409
2.4.2.2. Transporteurs artificiels	409
2.4.2.3. Canaux	410
2.4.2.4. Canaux artificiels	412
2.5. Transport actif	412
2.5.1. Transport actif primaire	412
2.5.1.1. Transport actif primaire des protons à travers la membrane mitochondriale	413
2.5.1.2. Transport actif du Na ⁺ et du K ⁺ à travers la membrane cellulaire	415
2.5.2. Transport actif secondaire	415
2.5.2.1. Les antiports	415
2.5.2.2. Les symports	416
Bibliographie	416

RADIOPHARMACEUTIQUES

Chapitre 3 - Différence de potentiel transmembranaire

M. COMET	417
3.1. Origine de la ddp électrique	417
3.2. Détermination expérimentale de $\Delta\Psi$	419
3.3. Influences de quelques ionophores	419
3.3.1. Valimomycine	419
3.3.2. Protonophores (CCCP, 2,4 dinitrophénol, FCCP)	419
3.3.3. Rôle de la nigéricine	420
Bibliographie	420

Chapitre 4 - Cinétique enzymatique

M. COMET	421
4.1. Ordre d'une réaction	421
4.2. Vitesse d'une réaction catalysée par une enzyme	422
4.3. L'équation de MICHAELIS-MENTEN	423
4.4. Détermination de K_M et V_{max}	425
4.5. Inhibition enzymatique	426
4.5.1. Inhibition compétitive	426
4.5.2. Inhibition non compétitive	427
Bibliographie	428

Chapitre 5 - Etude des récepteurs membranaires

B. MAZIERE	429
5.1. Rappel sur la transmission neuronale	429
5.2. Les récepteurs	431
5.3. Etude quantitative de la liaison <i>in vitro</i> ligand-récepteur	432
5.4. Détermination des paramètres	432
5.4.1. Mesures à l'équilibre : K_D , B_{max}	432
5.4.1.1. Analyse par saturation : analyse directe - Utilisation d'un ligand marqué ...	433
5.4.1.2. Analyse par compétition : analyse indirecte	437
5.4.2. Mesure des paramètres cinétiques : k_{+1} , k_{-1}	441
5.4.2.1. Mesure de la constante de vitesse d'association	441
5.4.2.2. Mesure de la constante de vitesse de dissociation k_{+1}	444
Annexe : Dérivation des équations de vitesse	445
Bibliographie	447

Chapitre 6 - La perméabilité capillaire

M. COMET	449
6.1. Théorie	449

TABLE DES MATIERES

6.2. Méthodes de mesure	451
6.2.1 Mesure de l'extraction E	451
6.2.1.1. Détection externe de la radioactivité	451
6.2.1.2. Injection, à l'entrée du système artériel vascularisant l'organe, d'un mélange de traceur radioactif à tester	451
6.2.2. Rapport des perméabilités (équation 3)	451
6.2.3. Mesure du débit F	452
6.2.4. Calcul de PS	452
Bibliographie	452

Section 2 - Traceurs du débit coronaire et du débit cérébral Traceurs osseux et rénaux

Chapitre 1 - Thallium 201

J. MAUBLANT	457
1.1. Historique et propriétés physiques	457
1.2. Distribution dans l'organisme	458
1.3. Distribution dans le myocarde	460
1.3.1. Phase précoce après l'injection	460
1.3.2. Phase tardive après l'injection	461
1.4. Dosimétrie	462
1.5. Mécanisme de fixation	462
Bibliographie	464

Chapitre 2 - ^{99m}Tc -MIBI

J. MAUBLANT	467
2.1. Historique	467
2.2. Description	468
2.3. Distribution dans l'organisme	469
2.4. Distribution dans le myocarde	470
2.5. Comparaison entre le ^{99m}Tc -MIBI et le thallium	472
2.6. Dosimétrie	472
2.7. Etude des mécanismes d'entrée cellulaire	473
2.7.1. Etudes sur cardiomycocytes	473
2.7.1.1. Influence des inhibiteurs des canaux et des transporteurs	473
2.7.1.2. Influence de la ddp électrique de la membrane cellulaire	473
2.7.1.3. Influence de la ddp électrique de part et d'autre de la membrane mitochondriale	473
2.7.1.4. Action des inhibiteurs du métabolisme	473
2.7.1.5. Action d'un inhibiteur de l'ATP synthase : l'oligomycine (26)	474

RADIOPHARMACEUTIQUES

2.7.2. Etudes sur fibroblastes	474
2.7.3. Comparaison du 99m Tc-MIBI et de la téboroxime	474
2.8. Utilisation du 99m Tc-MIBI en cancérologie	475
2.8.1. Résultats obtenus avec les cations lipophiles	475
2.8.1.1. Cellules saines	475
2.8.1.2. Cellules cancéreuses	475
2.8.2. Résultats obtenus avec le 99m Tc-MIBI	476
2.8.3. 99m Tc-MIBI et chimiorésistance	476
2.8.4. Influence de l'adriamycine	477
Bibliographie	477
<i>Chapitre 3 - 99m Tc-Tetrofosmine</i>	
J. MAUBLANT	479
3.1. Historique	479
3.2. Description	480
3.3. Distribution dans l'organisme	480
3.4. Distribution dans le myocarde	481
3.5. Comparaison avec le thallium 201	482
3.6. Dosimétrie	482
3.7. Mécanisme d'entrée cellulaire	483
3.8. Tetrofosmine et cellules cancéreuses	483
Bibliographie	484
<i>Chapitre 4 - Radiopharmaceutiques à tropisme osseux</i>	
M. COMET - J. MAUBLANT	485
4.1. Rappels sur l'os	485
4.1.1. Structure de l'os	485
4.1.2. Composition et production du tissu osseux	485
4.2. Les radiopharmaceutiques	486
4.2.1. Les radiopharmaceutiques technétiens	486
4.2.2. Description	487
4.2.3. Préparation et contrôle de qualité	487
4.3. Biodistribution	487
4.3.1. Comparaison des différents radiopharmaceutiques	487
4.3.2. Influence du débit sanguin osseux	488
4.3.2.1. Influence du débit sur la fixation dans l'os normal	488
4.3.2.2. Influence du débit sanguin sur l'os fracturé	489
4.3.3. Etude du mécanisme de sortie des capillaires	489

TABLE DES MATIERES

4.3.4. Fixation osseuse des traceurs technétiens	490
4.3.4.1. Arguments expérimentaux en faveur d'une fixation dans le tissus ostéoïde	490
4.3.4.2. Arguments expérimentaux en faveur d'une fixation du traceur sur la phase minérale	491
4.3.5. En conclusion, les traceurs osseux se fixent partout où existe une ostéogenèse	492
4.4. Dosimétrie	492
Bibliographie	492
<i>Chapitre 5 - Traceurs rénaux : ^{99m}Tc-DMSA, ^{99m}Tc-DTPA, MAG3</i>	
D. GUILLOTEAU - E. GALINIER - J.L. BAULIEU	495
5.1. Traceurs statiques : acide dimercaptosuccinique (DMSA) marqué au ^{99m}Tc	495
5.1.1. Historique	495
5.1.2. Synthèse - Radiomarquage	495
5.1.3. Biodistribution - Mécanisme d'élimination	496
5.2. Traceurs glomérulaires : acide diéthylénetriaminepentaacétique (DTPA) marqué au ^{99m}Tc	496
5.2.1. Historique	496
5.2.2. Radiomarquage	497
5.2.3. Biodistribution - Mécanisme d'élimination	498
5.3. Traceur tubulaire : mercapto-acétylriglycine (MAG 3) marqué au ^{99m}Tc	498
5.3.1. Historique	498
5.3.2. Synthèse et marquage	499
5.3.3. Contrôle de qualité	500
5.3.4. Mécanisme d'élimination	500
5.3.5. Applications	501
Bibliographie	501
<i>Chapitre 6 - Traceurs du débit cérébral</i>	
M. ZANCA - M. COMET	503
6.1. Le passage à travers la barrière hémato-encéphalique	503
6.1.1. La barrière hémato-encéphalique (BHE)	503
6.1.2. La lipophilie	504
6.1.3. Par rapport à la BHE, on distingue 2 types de radiopharmaceutiques	504
6.2. La N-isopropyl-p (123I) iodoamphétamine (IAMP)	504
6.2.1. Choix de l'IAMP	504
6.2.2. Biodistribution	505
6.2.3. Activité cérébrale	505
6.2.4. Métabolisme de l'IAMP	506
6.2.5. Mécanisme des rétentions cérébrale et pulmonaire	506

RADIOPHARMACEUTIQUES

6.2.6. Relation entre la fixation cérébrale de l'IAMP et le débit cérébral	507
6.2.7. Phénomène de redistribution	507
6.2.8. IAMP et tumeurs	507
6.3. Le ^{99m}Tc , d,l-hexaméthyl-propylène amine oxime (^{99m}Tc -HMPAO)	507
6.3.1. Historique et stabilité	507
6.3.2. Biodistribution chez l'homme	508
6.3.3. Activité cérébrale	508
6.3.4. Devenir intracérébral	509
6.3.4.1. Rôle du glutathion	509
6.3.4.2. Rôle de l'état d'oxydoréduction du liquide extracellulaire	510
6.3.4.3. Rôle de l'état énergétique	510
6.3.5. Relation entre la répartition du ^{99m}Tc -HMPAO et le débit cérébral	510
6.4. Le ^{99m}Tc -l,l-éthyl cystéinate (^{99m}Tc -ECD)	512
6.4.1. Historique	512
6.4.2. Biodistribution	513
6.4.3. Activité cérébrale	513
6.4.3.1. Chez le rat	513
6.4.3.2. Chez l'homme	513
6.4.4. Métabolisme du ^{99m}Tc -ECD	514
6.4.5. Relation entre la répartition cérébrale du ^{99m}Tc et celle du débit	514
6.5. Comparaison entre les différents traceurs du débit cérébral	515
Bibliographie	516

Chapitre 7 - Macro-agrégats et microsphères radioactives

R. GUIRAUD - Y. COULAIIS - J.A.M. TAFANI	519
7.1. Macro-agrégats (MAA) et microsphères de sérum-albumine humaine (MSA) radioactifs ...	519
7.1.1. Méthodes de préparation	520
7.1.1.1. Les macro-agrégats	520
7.1.1.2. Les microsphères de sérum-albumine humaine	520
7.1.2. Méthodes de marquage	520
7.1.3. Contrôle de qualité	520
7.1.3.1. Les macro-agrégats	520
7.1.3.2. Les microsphères de sérum-albumine humaine	521
7.1.4. Devenir biologique	522
7.1.4.1. Biodistribution après injection intraveineuse de macro-agrégats ou de microsphères de sérum-albumine humaine radioactifs	523
7.1.4.2. Biodistribution après injection dans le ventricule gauche de macro-agrégats ou de microsphères de sérum-albumine humaine radioactifs	523
7.1.4.3. Interactions modifiant la biodistribution	524
7.1.4.4. Processus de dégradation et clairance des particules	524

TABLE DES MATIERES

7.1.4.5. Inocuité des particules administrées par voie vasculaire	526
7.1.5 Dosimétrie	527
7.2. Les autres types de particules radioactives utilisées en biologie et en médecine	527
Bibliographie	528
<i>Chapitre 8 - Gallium 67</i>	
J.PH. VUILLEZ	529
8.1. Biodistribution : description	529
8.2. Transport du gallium 67 dans la circulation	530
8.3. Mécanismes de fixation	530
8.3.1. Mécanismes expliquant la biodistribution normale	531
8.3.2. Mécanismes de fixation dans les sites inflammatoires	531
8.3.3. Mécanismes de fixation dans les tumeurs	532
8.4. Dosimétrie	534
8.5. Conclusion	535
Bibliographie	535
<i>Section 3 - Traceurs du métabolisme des sucres et des graisses</i>	
<i>Chapitre 1 - Les sucres</i>	
M. COMET - D. FAGRET - C. GHEZZI - J.PH. VUILLEZ	539
1.1. Les sucres : définition	539
1.2. Le glucose	539
1.3. Transport du glucose dans la cellule	540
1.3.1. La diffusion facilitée	541
1.3.1.1. Les protéines de transport	541
1.3.1.2. Stéréosélectivité du transport du glucose	543
1.3.2. Transport actif	544
1.3.3. Mécanisme d'action de l'insuline sur le transport du glucose	545
1.3.3.1. Translocation des transporteurs du glucose	545
1.3.3.2. Modulation de l'activité du transporteur GLUT 4 en réponse à l'insuline	545
1.3.4. Les inhibiteurs du transport du glucose	545
1.3.5. Etape limitante	546
1.4. Métabolisme intracellulaire du glucose	546
1.4.1. La synthèse du glycogène	547
1.4.2. La glycolyse	548
1.4.3. Le shunt des pentoses	548
1.5. Action des enzymes initiales du métabolisme cellulaire du glucose	549
1.6.1. L'hexokinase	549

RADIOPHARMACEUTIQUES

1.5.2. Déphosphorylation	550
1.5.3. Glucose 6P déshydrogénase	550
1.6. Les radiopharmaceutiques	551
1.7. Traceurs phosphorylables	551
1.7.1. Modèle : le 2-déoxy- <i>D</i> -glucose (2 DG)	551
1.7.2. Le [¹⁸ F]2-déoxy-2-fluoro- <i>D</i> -glucose (FDG)	552
1.7.2.1. Biodistribution du FDG	552
1.7.2.2. Etudes intracellulaires chez la souris	552
1.7.2.3. Captation et phosphorylation du FDG dans le cerveau de rat	553
1.7.2.4. Captation et phosphorylation du FDG dans le cœur	554
1.7.2.5. Comparaison des actions de différents enzymes sur le glucose et le FDG ..	554
1.7.2.6. Lumped Constant	555
1.7.2.7. Dosimétrie du FDG	555
1.7.3. Le [¹⁸ F]-2-fluoro-2-déoxymannose (FDM)	555
1.7.4. [¹⁸ F]-3-déoxy-3-fluoro- <i>D</i> -glucose (3 FDG)	556
1.8. Traceurs non phosphorylables	556
1.8.1. [¹¹ C]-méthyl- <i>D</i> -glucose et [¹⁸ F]-3- fluoro-déoxyglucose	556
1.8.2. [¹²³ I]6-déoxy-6-iodo- <i>D</i> -glucose (6 IDG)	556
1.8.3. Ligands spécifiques des protéines GLUT	556
Bibliographie	556

Chapitre 2 - Les acides gras

M. COMET - D. FAGRET - C. GHEZZI	559
2.1. Nomenclature	559
2.1.1. Les acides gras	559
2.1.2. Les triglycérides	559
2.1.3. Les phospholipides	560
2.2. Rappels sur la biochimie des acides gras dans le myocarde	560
2.2.1. Les acides gras circulants	560
2.2.2. Acides gras et myocarde	560
2.2.3. La rétrodiffusion	562
2.3. Acide [1- ¹¹ C]palmitique	562
2.4. Acides gras iodés linéaires : l'acide [^{131,123} I]-16-iodohexadécène-9-oïque (IHA)	563
2.4.1. Etudes sur cœur isolé de rat	563
2.4.2. Etudes chez le rat <i>in vivo</i>	564
2.4.3. Chez le chien	564
2.5. L'acide [¹²³ I]15p-iodophényl pentadécanoïque (IPPA)	565
2.5.1. Etudes <i>in vitro</i> de l'activation de l'IPPA en IPPA CoA	565

TABLE DES MATIERES

2.5.2. Sur cœur isolé de rat	565
2.5.3. Chez le rat <i>in vivo</i>	566
2.5.4. Chez le chien	566
2.5.5. Comparaison de l'IHA et de l'IPPA	566
2.6. L'acide 15-(ortho-I-phényl)-pentadécanoïque (o-IPPA)	567
2.7. Acides gras méthylés	567
2.7.1. Acide β -méthyl-1-[11,14 C] heptadécanoïque (BMHA)	568
2.7.1.1. Sur un modèle de cœur isolé et travaillant	568
2.7.1.2. Chez le chien	568
2.7.1.3. Chez le rat	568
2.7.1.4. En résumé	569
2.7.2. Acides iodométhylés linéaires	569
2.7.2.1. Chez des rats à jeun	569
2.7.2.2. Sur cœur isolé de rat	569
2.7.3. Acide 15-(p-iodo-phényl)- β -R,S-méthyl pentadécanoïque (BMIPP)	570
Bibliographie	570

Section 4 - Ligands des récepteurs - MIBG - Peptides et oligonucléotides

Chapitre 1 - Les récepteurs des neurotransmetteurs

J.L. BAULIEU - D. GUILLOTEAU	575
1.1. Récepteurs de la dopamine	576
1.1.1. Généralités	576
1.1.2. Radioligands des récepteurs D1	577
1.1.3. Radioligands des récepteurs D2 (RD2)	578
1.1.3.1. Familles chimiques	578
1.1.3.2. Exemples de radiomarquage	580
1.1.3.3. Comparaison des différents ligands	580
1.1.4. Applications cliniques de la scintigraphie des récepteurs dopaminergiques	582
1.2. Récepteurs de la sérotonine	584
1.3. Récepteurs de l'acétylcholine	584
1.4. Récepteurs des benzodiazépines	586
1.4.1. Généralités	586
1.4.2. Ligands	587
1.4.3. Applications	588
1.5. Récepteurs des opiacés	588
Bibliographie	589

RADIOPHARMACEUTIQUES

Chapitre 2 - Les récepteurs hormonaux : les récepteurs aux œstrogènes

J.L. BAULIEU - M. RIBEIRO-BARRAS - D. GUILLOTEAU	593
2.1. Le système récepteur des hormones stéroïdes	593
2.2. Les ligands des récepteurs des œstrogènes	593
2.3. Applications	594
Bibliographie	595

Chapitre 3 - La métaiodobenzylguanidine (MIBG)

D. GUILLOTEAU - J.L. BAULIEU	597
3.1. Synthèse et contrôle	598
3.2. Biodistribution	599
3.3. Métabolisme	600
3.4. Modes de captation et de rétention aux niveaux cellulaire et moléculaire	600
3.4.1. Passage transmembranaire	601
3.4.1.1. Mécanisme	601
3.4.1.2. Spécificité	602
3.4.2. Mécanisme de rétention	602
3.4.3. Relargage de la MIBG	603
3.4.3.1. Phénomènes de diffusion	603
3.4.3.2. Phénomènes d'exocytose	604
3.4.3.3. Transport membranaire	604
3.5. Facteurs pouvant influencer le captage et la rétention de la MIBG	604
3.5.1. Activité spécifique de la MIBG	604
3.5.2. Nature de la cellule	605
3.5.3. Interaction médicamenteuse	605
3.6. Applications - perspectives	605
Bibliographie	606

Chapitre 4 - Peptides radiomarqués

F. COURBON - M.E. GALIAN - J.A.M. TAFANI	609
4.1. Différentes classes de peptides radiomarqués utilisables en scintigraphie	610
4.1.1. Les fragments d'anticorps	610
4.1.2. Analogues peptidiques de régions hypervariables	610
4.1.3. Peptides biologiquement actifs	611
4.2. Techniques de radiomarquage utilisées pour les peptides et les protéines	611
4.2.1. Marquage par l'iode	612
4.2.2. Marquage au technétium	613
4.2.3. Marquage par l'indium	615
4.2.4. Marquage par le gallium	616

TABLE DES MATIERES

4.3. Contrôles de qualité des peptides radiomarqués	616
4.3.1. Stabilité du produit marqué	616
4.3.2. Pureté radionucléidique	617
4.3.3. Pureté radiochimique	617
4.3.4. Stérilité	617
4.3.5. Apyrogénicité	617
4.3.6. Absence de toxicité	617
4.3.7. Activité biologique	618
4.3.8. Affinité pour le récepteur	618
4.4. Utilisation des peptides radiomarqués en médecine nucléaire	618
4.4.1. Peptides biologiquement actifs	618
4.4.1.1. La somatostatine (SS)	618
4.4.1.2. Vasoactive intestinal peptide (VIP)	624
4.4.1.3. Le peptide atrial natriurétique (ANP)	625
4.4.1.4. Les peptides chimiotactiques	626
4.4.1.5. Ciblage peptidique des thrombi	627
4.4.2. Analogues peptidiques des régions hypervariables	627
4.4.3. Conclusion	628
Bibliographie	628

Chapitre 5 - Oligonucléotides marqués

A.S. GAUCHEZ - J.PH. VUILLEZ	631
Bibliographie	633

Section 5 - Cellules marquées

Chapitre 1 - Introduction

J. CAIX - A. MOISAN - O. MUNDLER - Y. NAJEAN	637
--	-----

Chapitre 2 - Marquage des plaquettes

O. MUNDLER	641
2.1. Isolement plaquettaire	641
2.2. Marquage	643
2.2.1. Marquage des plaquettes au ^{51}Cr	643
2.2.2. Marquage des plaquettes à l' ^{111}In	643
2.2.2.1. Oxinate d' ^{111}In	644
2.2.2.2. Tropolonate d' ^{111}In	644
2.3. Contrôles de qualité	645
2.3.1. Numération plaquettaire - densité	645
2.3.2. Tests d'agrégabilité plaquettaire	645

RADIOPHARMACEUTIQUES

2.3.3. Tests évaluant la qualité des plaquettes marquées pour injection chez l'homme	645
2.3.3.1. Avant toute réinjection	645
2.3.3.2. Après réinjection	646
2.4. Lieu et mécanisme de fixation	646
2.4.1. Préparation des plaquettes	647
2.4.2. L'isolement des membranes	647
2.5. Biodistribution	647
2.6. Dosimétrie	648
Bibliographie	649
<i>Chapitre 3 - Méthodologie des marquages érythrocytaires</i>	
Y. NAJEAN	651
3.1. Méthodologie du marquage pour mesures de volumes sanguins et de la durée de vie érythrocytaire	652
3.1.1. Marquage par [^{51}Cr] chromate de sodium	652
3.1.1.1. Première méthode	653
3.1.1.2. Deuxième méthode	653
3.1.1.3. Troisième méthode	653
3.1.1.4. Méthode utilisée en pratique	654
3.1.2. Marquage à l'indium 111 (^{111}In)	655
3.1.3. Marquage des hématies par le technétium 99m ($^{99\text{m}}\text{Tc}$)	655
3.1.4. Expression des résultats	655
3.1.4.1. Expression des résultats de volumes	655
3.1.4.2. Expression des résultats de la durée de vie des hématies	656
3.2. Marquage des hématies pour mesure des flux (cardiaque et artériel)	657
3.2.1. Technique <i>in vivo</i>	657
3.2.2. Marquage semi <i>in vitro</i>	657
3.2.3. Technique <i>in vitro</i>	658
3.2.4. Contrôle du rendement de marquage	658
3.2.4.1. Technique <i>in vitro</i>	658
3.2.4.2. Technique <i>in vivo</i> et semi <i>in vitro</i>	658
3.2.5. Facteurs influençant la qualité du marquage	659
3.3. Marquage des hématies pour l'imagerie splénique	659
3.4. Dosimétrie	659
<i>Chapitre 4 - Méthodologie des marquages leucocytaires</i>	
J. CAIX	663
4.1. Isolement cellulaire	663
4.1.1. Plusieurs techniques simples de séparation des granulocytes	664
4.1.1.1. Sur Ficoll	664

TABLE DES MATIERES

4.1.1.2. Sur Percoll	665
4.1.2. Technique de séparation des leucocytes totaux	665
4.2. Marquage	665
4.2.1. Marquage des plaquettes à l'indium 111	665
4.2.2. Marquage avec ^{99m}Tc -HMPAO	666
4.3. Contrôle de qualité	666
4.4. Lieux et mécanismes de fixation	667
4.5. Biodistribution	667
4.6. Dosimétrie	668
Bibliographie	669

Section 6 - Radiothérapie interne

Chapitre 1 - Sélection des radioéléments pour la radiothérapie interne

M. BARDIES - A. FAIVRE-CHAUVENT	673
1.1. Critères de sélection	673
1.1.1. Critères physiques	674
1.1.2. Critères chimiques	675
1.1.3. Paramètres biologiques relatifs à l'utilisation	676
1.2. Les radioéléments potentiellement intéressants	677
1.2.1. Emetteurs alpha	677
1.2.2. Emetteurs bêta	678
1.3. Conclusion	682
Bibliographie	685

Chapitre 2 - Thérapie avec la MIBG

J. CLERC - J. LUMBROSO - I. RESCHE - M. BARDIES - J.F. CHATAL	687
2.1. Bases biologiques de la radiothérapie métabolique par la MIBG	687
2.1.1. La molécule MIBG non radioactive	688
2.1.2. Le radiomarquage de la MIBG	689
2.1.2.1. Marquage par les isotopes de l'iode	689
2.1.2.2. Marquage par des halogènes différents de l'iode (X) et utilisation de la MXBG	690
2.1.3. Le comportement biologique de la MIBG radiomarquée	690
2.1.3.1. Mécanismes de captation et de stockage	690
2.1.3.2. Modulateurs de la fixation de la MIBG	691
2.1.3.3. MIBG : captation et cinétique chez l'homme	693
2.2. Les résultats des essais cliniques en radiothérapie métabolique par la MIBG	693
2.2.1. Phéochromocytomes métastatiques	693

RADIOPHARMACEUTIQUES

2.2.2. Les neuroblastomes	694
2.3. Les données récentes sur le plan de la dosimétrie à l'échelon multicellulaire	695
2.3.1. Modèles de radiothérapie métabolique par la MIBG	695
2.3.2. Optimisation de la radiothérapie métabolique par la MIBG chez l'homme	695
2.4. Conclusion	696
Bibliographie	697
<i>Chapitre 3 - Thérapie des métastases osseuses</i>	
J. CLERC - J. LUMBROSO - I. RESCHE - M. BARDIES - J.F. CHATAL	699
3.1. Rappels préliminaires	699
3.1.1. L'os : constitution et métabolisme	699
3.1.2. Cancers et métastases squelettiques	700
3.1.3. La douleur osseuse	701
3.2. La radiothérapie métabolique	701
3.3. Les radiopharmaceutiques	703
3.3.1. Strontium 89	703
3.3.1.1. Propriétés physiques	703
3.3.1.2. Pharmacocinétique	704
3.3.2. Rhénium 186	706
3.3.2.1. Propriétés physiques	706
3.3.2.2. Pharmacocinétique	706
3.3.3. Samarium 153	707
3.3.3.1. Propriétés physiques	707
3.3.3.2. Pharmacocinétique	707
3.4. Conclusion	709
Bibliographie	710
<i>Chapitre 4 - Radioimmunothérapie</i>	
J.F. CHATAL	711
4.1. Biodistribution des anticorps	711
4.1.1. Distribution dans l'espace vasculaire tumoral	712
4.1.2. Transport à travers la paroi vasculaire.	712
4.1.3. Transport dans le compartiment interstitiel	713
4.2. Stratégies d'optimisation de la biodistribution des molécules d'anticorps	714
4.2.1. Augmentation de la fixation tumorale	714
4.2.2. Diminution de la concentration radioactive des tissus normaux	714
4.3. Caractéristiques radiobiologiques comparées de la radioimmunothérapie et de la radiothérapie par voie externe	715
Bibliographie	717