

Table des matières

I	UE1	19
1	Chimie organique	21
1.1	F1- Atomistique - L'atome	22
1.2	Le photon	23
1.3	Cas particuliers de spectres d'émission	24
1.4	La mécanique ondulatoire	25
1.4.1	Les principaux résultats	25
1.4.2	Remarques	25
1.4.3	Principe d'incertitude de Heisenberg	26
1.4.4	Orbitale atomique	26
1.4.5	Les orbitales de l'atome d'hydrogène	26
1.5	Le cortège électronique	27
1.5.1	Exemple 1 : atome de soufre ($Z = 16$)	28
1.5.2	Deux cas particuliers importants.	29
1.6	Classification périodique des éléments	31
1.7	Variations	32
1.7.1	Du rayon atomique	32
1.7.2	De l'énergie de première ionisation	32
1.7.3	De l'affinité électronique	32
1.7.4	De l'électronégativité	32
1.8	Questions à choix multiples	33
1.9	F2 - Édifices moléculaires - Règle de l'octet	43
1.10	Quelques édifices classiques	43
1.11	Les liaisons covalentes multiples	45
1.12	Représentation spatiale : méthode VSEPR	45
1.12.1	Les formules "types" VSEPR	45
1.12.2	Détermination de la géométrie VSEPR	46
1.13	Orbitales moléculaires	48
1.13.1	Molécules diatomiques	48
1.13.2	Molécules polyatomiques : hybridation	52
1.13.3	Retenir	55
1.14	Questions à choix multiples	56
1.15	F3 - Isomérie	65

1.16	Principales fonctions	65
1.16.1	Les alcanes (ou hydrocarbures saturés) : isométrie de squelette seulement. Formule brute : C_nH_{2n+2}	65
1.16.2	Les alcènes C_nH_{2n} et alcynes C_nH_{2n-2}	67
1.16.3	Les éther-oxydes R-O-R'	68
1.16.4	Les alcools R-OH	68
1.16.5	Les cétones R-CO-R'	68
1.16.6	Les aldéhydes R-CHO	69
1.16.7	Les amines	69
1.16.8	Les amides	70
1.16.9	Les acides carboxyliques R-CO ₂ H ou R-COOH	70
1.16.10	Les esters R-CO ₂ R'	71
1.16.11	Cas des molécules polyfonctionnelles	71
1.17	Stéréoisométrie	72
1.17.1	Chiralité	72
1.17.2	Nature physique de la lumière	72
1.17.3	Loi de Biot	73
1.17.4	Représentation de Fisher	73
1.17.5	Nomenclature R,S	75
1.17.6	Isomérie de conformation	76
1.18	Questions à choix multiples	78
1.19	F4 - Effets électroniques - Polarisation de la liaison covalente	87
1.20	Effet inductif	88
1.20.1	Effet inductif attracteur	88
1.20.2	Effet inductif donneur	88
1.20.3	Intermédiaires réactionnels	89
1.20.4	Groupements inductifs donneurs et attracteurs	90
1.21	Effet mésomère	91
1.22	Les diverses "causes" de mésomérie	92
1.22.1	Deux liaisons π séparées par une liaison σ	92
1.22.2	Un doublet p et une liaison π séparés par une liaison sigma	93
1.22.3	Deux doublets p séparés par une liaison σ	93
1.22.4	Un doublet p et une case quantique vide séparés par une liaison σ	93
1.22.5	Une liaison π et une case quantique vide séparées par une liaison σ	93
1.23	Les règles de la mésomérie	93
1.24	Les principaux groupements mésomères	94
1.24.1	Groupements mésomères donneurs (+M)	94
1.24.2	Groupements mésomères attracteurs (-M)	94
1.25	Questions à choix multiples	95

2 Chimie générale	107
2.1 F5 - Thermodynamique - Généralités	108
2.2 Le premier principe	108
2.2.1 Énoncé	108
2.2.2 Calcul de δW (mécanique exclusivement)	110
2.2.3 Quelques cas particuliers	111
2.2.4 Calcul de δQ	112
2.2.5 Calcul de ΔU dans quelques cas fréquents	112
2.2.6 Enthalpie	113
2.2.7 Relation entre Q_p et Q_v :	114
2.2.8 Calcul des variations d'enthalpie	115
2.3 Le deuxième principe	118
2.3.1 Entropie = évolution	118
2.3.2 Enthalpie libre	120
2.3.3 Applications à l'étude des réactions chimiques	120
2.4 Questions à choix multiples	127
2.5 F6 - Cinétique chimique - Généralités	139
2.5.1 Définitions qualitatives	139
2.5.2 Les mécanismes réactionnels	139
2.5.3 Les divers paramètres cinétiques	140
2.6 Vitesse de réaction	141
2.7 Cinétique d'ordre 1	142
2.7.1 Équation d'évolution	142
2.7.2 Temps de demi-réaction	142
2.8 Cinétique d'ordre 2	142
2.8.1 Équation d'évolution	142
2.8.2 Temps de demi-réaction	143
2.9 Autres cas se ramenant aux cas précédents	143
2.9.1 Dégénérescence de l'ordre	143
2.10 Variation avec T : loi d'Arrhénius	144
2.11 Questions à choix multiples	145
2.12 F7 - Oxydo-réduction - Définitions	158
2.12.1 Oxydants et réducteurs	158
2.12.2 Oxydation et réduction	158
2.12.3 Exemples	158
2.12.4 Couples redox	158
2.12.5 Réactions redox en général	159
2.13 Équilibrage d'une réaction redox	159
2.13.1 Équilibrage pour le couple ion permanganate/ion manganèse	160
2.13.2 Équilibrage pour le couple éthanol/éthanal	160
2.13.3 Équation bilan	161
2.14 Force d'un oxydant et d'un réducteur	161
2.14.1 Aspect qualitatif	161

2.14.2	Piles	162
2.14.3	Potentiel d'électrode	163
2.14.4	Aspect quantitatif	163
2.15	Nombre d'oxydation	165
2.15.1	Définition	165
2.15.2	Utilisation des nombres d'oxydation pour l'équilibrage des réactions	166
2.16	Questions à choix multiples	169
2.17	F8 - pH-métrie - Acides et bases	175
2.17.1	Définition d'un acide :	175
2.17.2	Définition d'une base :	175
2.17.3	Equations bilan :	175
2.17.4	Couple acido-basique (ou acide-base) :	176
2.17.5	Force d'un acide ou d'une base :	176
2.17.6	Constantes d'équilibre et constantes d'acidité :	176
2.18	Notion de pH (potentiel hydrogène)	178
2.18.1	Définition	178
2.18.2	pH de l'eau	178
2.18.3	Valeur du pH d'un acide ou d'une base	178
2.19	pH des acides et des bases	178
2.19.1	Coefficient de dissociation α	178
2.19.2	Expression du pH en fonction de α	179
2.20	Neutralisation d'un acide par une base forte	181
2.20.1	Équivalence	181
2.20.2	Demi-équivalence	181
2.21	Solutions tampon	181
2.21.1	Définition	181
2.21.2	Obtention	182
2.22	Solutions ampholytes	182
2.22.1	Mélange équimolaire d'un acide faible et d'une base faible non conjuguée	182
2.22.2	Composé amphotère	183
2.23	Questions à choix multiples	184
3	Biochimie	193
3.1	F9 - Structure des glucides - Oses	194
3.1.1	Trioses (oses en C ₃)	194
3.1.2	Pentoses (oses en C ₅)	195
3.1.3	Hexoses (oses en C ₆)	195
3.1.4	Représentation de Haworth	197
3.1.5	Dérivés des oses	198
3.1.6	Propriété chimiques	198
3.2	Osides	200
3.2.1	Diholosides	200

3.2.2	Polyholosides	201
3.2.3	Hétéropolyosides	203
3.2.4	Hétérosides	203
3.3	Questions à choix multiples	205
3.4	F10 - Métabo. glucides - Catabolismes	212
3.4.1	Glycolyse anaérobie	212
3.4.2	Phase de consommation	212
3.4.3	Phase de remboursement	215
3.4.4	Fermentation lactique	216
3.4.5	Cycle des Cori	217
3.4.6	Bilan énergétique	217
3.4.7	Cycle de Krebs	217
3.4.8	Entrée du pyruvate dans la mitochondrie	218
3.4.9	Bilan énergétique	221
3.4.10	Glycogénolyse	223
3.5	Anabolismes	224
3.5.1	Glycogénogénèse	224
3.5.2	Néoglucogénèse	225
3.6	Régulation du métabolisme glucidique	227
3.7	Questions à choix multiples	228
3.8	F11 - Structure lipides - Les acides gras	236
3.8.1	Acides gras saturés	236
3.8.2	Acides gras insaturés	236
3.9	Les glycérolipides	240
3.9.1	Glycérides	240
3.9.2	Glycérophospholipides	241
3.10	Les sphingolipides	244
3.11	Les stéroïdes	245
3.11.1	Le cholestérol	245
3.11.2	Les acides biliaires	246
3.11.3	Les dérivés stéroïdes	248
3.11.4	Les vitamines terpéniques	250
3.12	Les lipoprotéines	251
3.12.1	Les chylomicrons	251
3.12.2	Les VLDL (very low density lipoprotein)	252
3.12.3	Les LDL (low density lipoprotein)	252
3.12.4	Les HDL (high density lipoprotein)	253
3.12.5	Deux caractéristiques physiques	253
3.13	Questions à choix multiples	254
3.14	F12 - Métabolisme lipidique - Catabolismes	261
3.14.1	Lipolyse	261
3.14.2	β -oxydation	261
3.15	Anabolismes	263
3.15.1	Synthèse des acides gras	263

3.15.2	Cétogénèse	265
3.15.3	En cas d'excès de glucose	265
3.15.4	En cas de manque de glucose	265
3.16	Questions à choix multiples	268
3.17	F13 - AA et protéines - Généralités	276
3.18	Les acides aminés (protéiques)	276
3.19	Acides aminés aliphatiques hydrophobes	277
3.20	Acides aminés alcools	277
3.20.1	Propriétés biologiques :	277
3.20.2	Propriétés chimiques	278
3.21	Acides aminés soufrés	278
3.22	Acides aminés acides	279
3.23	Acides aminés amides	279
3.24	Acides aminés basiques	280
3.25	Acides aminés aromatiques	281
3.26	Propriétés physiques des acides aminés	282
3.26.1	Polarité	282
3.26.2	Acides aminés apolaires	282
3.26.3	Acides aminés polaires non chargés.	282
3.26.4	Acides aminés polaires chargés.	282
3.26.5	Acides aminés essentiels	282
3.26.6	Propriétés électriques	282
3.27	Les peptides	284
3.28	Structure primaire	285
3.28.1	Définition	285
3.28.2	Détermination de la séquence	285
3.28.3	Identification des acides aminés	286
3.29	Structure secondaire	287
3.29.1	La liaison (ou pont) hydrogène	287
3.29.2	Hélices α	287
3.29.3	Feuilles β	288
3.29.4	Autres structures secondaires	288
3.29.5	Super structures secondaires	289
3.30	Structure tertiaire	289
3.31	Structure quaternaire	290
3.32	Propriétés physico-chimiques des protéines	290
3.32.1	pH isoélectrique	290
3.32.2	Solubilité	291
3.32.3	Dénaturation des protéines	291
3.32.4	Détermination du poids moléculaire	292
3.33	Questions à choix multiples	294
3.34	F14 - Catabolisme des acides aminés	305
3.35	F15 - Enzymologie : généralités	307
3.35.1	Mode d'action	307

3.35.2 Site actif	308
3.36 Co-enzymes	309
3.37 Cinétique michaelienne	309
3.37.1 Concentration [S] de substrat donnée	310
3.37.2 Concentration [S] de substrat variable	310
3.37.3 Courbe de Michaelis-Menten	311
3.37.4 Droite de Lineweaver-Burk	312
3.37.5 Inhibiteurs chimiques	313
3.37.6 Enzymes allostériques	313
3.38 Effecteurs allostériques	314
3.39 Questions à choix multiples	316
3.40 F16 - Acides nucléiques - ADN	326
3.40.1 Généralités	326
3.40.2 Structure primaire de l'ADN	326
3.40.3 Structure secondaire	328
3.40.4 Structure tertiaire	329
3.40.5 Métabolisme des nucléotides	330
3.41 Réplication de l'ADN	330
3.42 Transcription : ARN	334
3.42.1 Structure générale	334
3.42.2 Survol de la transcription	334
3.42.3 Les différents types d'ARNs	334
3.42.4 Les ARNr	334
3.42.5 Les ARNt (ou ARN 4S)	336
3.42.6 Les ARNm	336
3.43 Survol de la traduction	341
3.43.1 Le code génétique	341
3.43.2 Activation des acides aminés	342
3.43.3 Initiation	342
3.43.4 Élongation	342
3.43.5 Terminaison	343
3.44 Questions à choix multiples	344
II UE2	351
4 Biologie cellulaire	353
4.1 F17 - Le noyau interphasique - Généralités	354
4.2 Le cycle cellulaire	354
4.3 La structure du noyau : vue générale	354
4.3.1 L'enveloppe limitante	354
4.3.2 L'intérieur du noyau	354
4.4 La structure du noyau : vue détaillée	355
4.4.1 Le matériel génétique	355

4.4.2	Compaction de la chromatine : les différentes étapes	356
4.4.3	RéPLICATION et transcription	359
4.4.4	Le nucléole	359
4.4.5	L'enveloppe nucléaire	362
4.4.6	Les pores	363
4.5	La machinerie d'importation-exportation	363
4.5.1	Les protéines	363
4.5.2	Les ARNm	366
4.6	La lamina	366
4.6.1	Rôle structural	366
4.6.2	Rôle fonctionnel	366
4.6.3	Ultrastructure de la lamina	366
4.7	Questions à choix multiples	367
4.8	F18 - La membrane plasmique	377
4.8.1	Constitution	377
4.8.2	Architecture	379
4.9	Les transports membranaires	381
4.9.1	Les transports passifs	381
4.9.2	Les transports actifs	385
4.10	Questions à choix multiples	387
4.11	F19 - Le cytosquelette - Présentation générale	397
4.11.1	Un rôle structural :	397
4.11.2	Un rôle dans la motilité	397
4.12	Les microfilaments	397
4.12.1	Structure et assemblage	397
4.12.2	Les différentes fonctions des réseaux et faisceaux de microfilaments	401
4.13	Les microtubules	403
4.13.1	Structure et assemblage	403
4.14	Les filaments intermédiaires	406
4.14.1	Structure et assemblage	406
4.15	Questions à choix multiples	409
4.16	F20 - Synthèse et trafic protéiques	419
4.16.1	Présence d'une séquence signal	419
4.16.2	Absence d'une séquence signal	420
4.17	Voie réticulaire et glycosylation primaire	420
4.17.1	Prise en charge du ribosome vers le réticulum	420
4.17.2	Progression à travers la membrane du réticulum	420
4.17.3	Glycosylation primaire	421
4.17.4	Contrôle qualité	422
4.18	Maturation des protéines : partie golgienne	422
4.18.1	Le complexe golgien	422
4.18.2	La N-glycosylation secondaire	422
4.19	La O-glycosylation	423

4.20 Les voies de sécrétion et la voie lysosomale	424
4.20.1 La formation des deux types de manteaux	424
4.20.2 Les voies de sécrétion	426
4.20.3 La fusion avec le compartiment accepteur	426
4.20.4 La voie lysosomale	430
4.21 Synthèse des lipides	432
4.21.1 La synthèse du cholestérol	432
4.21.2 La synthèse des hormones stéroïdes	432
4.21.3 La synthèse des phospholipides	432
4.22 Questions à choix multiples	434
4.23 F21 - La mitochondrie - Structure et fonctions	444
4.23.1 Fonctions	444
4.23.2 Structure et organisation	444
4.24 La production d'énergie : généralités	445
4.24.1 Cas des procaryotes	445
4.24.2 Cas des eucaryotes	446
4.25 L'oxydo-réduction	446
4.26 Le couplage chimio-osmotique	447
4.26.1 En milieu anaérobie : la glycolyse.	447
4.26.2 En milieu aérobie : le cycle de Krebs et la phosphorylation oxydative.	447
4.27 Les étapes de la phosphorylation oxydative	448
4.27.1 À partir de NADH	449
4.27.2 À partir de FADH ₂	449
4.28 La production d'ATP par l'ATP synthase	450
4.29 Poisons et agents découpants	451
4.29.1 Agents découpants	451
4.29.2 Les poisons	451
4.29.3 Le contrôle respiratoire	452
4.30 Questions à choix multiples	453
4.31 F22 - Cycle cellulaire -Phosphorylations.	460
4.31.1 Le groupement phosphate	460
4.31.2 Enzymes phosphorylantes	461
4.31.3 Enzymes déphosphorylantes	461
4.31.4 Récapitulation	461
4.32 Les protéines G	462
4.32.1 Les protéines G monomériques (Ras, Ran, Rab, Arf, Rho,...)	463
4.32.2 Les protéines G hétérotrimériques	464
4.33 Cdk et cyclines	465
4.33.1 Les Cdk : Cyclin-dependant kinases	466
4.33.2 Les CKI (inhibiteurs des Cdk).	467
4.34 Le déroulement du cycle	467
4.34.1 Les différentes phases	467

4.34.2 Le déclenchement du cycle	468
4.34.3 Sénescence	468
4.35 Contrôle moléculaire des phases du cycle	468
4.35.1 Les associations Cycline-Cdk	468
4.35.2 Mode de fonctionnement de ces associations et régulation	469
4.36 Les phases du cycle	470
4.36.1 La phase G ₁	470
4.36.2 La phase S	472
4.36.3 La phase G ₂	474
4.36.4 La phase M = Mitose	475
4.37 Questions à choix multiples	482
4.38 F23 - L'apoptose - Un phénomène physiologique	490
4.38.1 Les divers domaines d'intervention	490
4.39 Comparaison apoptose / nécrose	491
4.39.1 Apoptose = processus actif	491
4.39.2 Nécrose = processus passif	491
4.40 La machinerie moléculaire de l'apoptose	491
4.40.1 La voie des récepteurs de mort	491
4.40.2 La voie mitochondriale	493
4.40.3 Analogies C-elegans/Homme	494
4.41 Télomères et vieillissement	495
4.41.1 Les télomères	495
4.41.2 ATM	495
4.41.3 La télomérase	496
4.41.4 Intérêt de ce système	496
4.42 Questions à choix multiples	497
5 Histologie	505
5.1 F24 - Généralités : Introduction	506
5.2 Les cellules d'un tissu	506
5.2.1 Le tissu épithelial	507
5.2.2 le tissu conjonctif	507
5.2.3 Le tissu musculaire	507
5.2.4 Le tissu nerveux	508
5.2.5 Les cellules libres	508
5.2.6 Les cellules de la lignée germinale	508
5.3 La matrice extra-cellulaire	508
5.3.1 Généralités	508
5.3.2 Fonctions	509
5.3.3 Les molécules fibreuses de la MEC	509
5.3.4 Les polysaccharides	510
5.3.5 Le cas particulier de la membrane basale	511
5.4 Les molécules d'adhérence	512

5.4.1	Généralités	512
5.4.2	Jonction cellule/cellule	513
5.4.3	Les jonctions cellule/matrice	514
5.5	F25 - Épithéliums : propriétés générales	516
5.5.1	Les filaments intermédiaires	516
5.5.2	Polarité des cellules épithéliales	516
5.5.3	Autre classification	518
5.6	Les épithéliums de revêtement	519
5.7	Questions à choix multiples	522
5.8	F26 - Tissus conjonctifs - Les tissus communs (TCC)	534
5.8.1	Tissus conjonctifs communs lâches (TCCL)	534
5.8.2	Tissus conjonctifs communs denses	536
5.9	Les tissus conjonctifs spécialisés	536
5.9.1	Tissu adipeux	536
5.9.2	Tissu cartilagineux	538
5.9.3	Tissu osseux	540
5.9.4	Les cellules du tissu osseux et la MEC environnante	542
5.9.5	Ostéogénèse	544
5.9.6	Le remodelage osseux	545
5.9.7	Évolution du capital osseux	547
5.10	Questions à choix multiples	548
5.11	F27 - Tissu musculaire - Le MSS	568
5.11.1	La fibre musculaire (= myocyte)	568
5.11.2	Ultrastructure du sarcomère	568
5.11.3	Organisation interne des myofibrilles	570
5.11.4	Les tubules T	571
5.11.5	La contraction musculaire	571
5.12	Le muscle strié cardiaque	572
5.13	Le muscle lisse	572
5.14	Questions à choix multiples	574
5.15	F28 - Tissu nerveux - Les neurones	581
5.15.1	Disposition des neurites	582
5.15.2	Morphologie des noyaux	582
5.16	Ultra-structure	583
5.16.1	Transport du matériel	584
5.17	Propagation des potentiels d'action	584
5.17.1	Dans les axones	584
5.17.2	Les synapses	585
5.17.3	Les différents types de vésicules	586
5.18	Cellules gliales (= névrogolie)	587
5.18.1	Cellules gliales du SNC	587
5.18.2	Cellules gliales du SNP	587
5.18.3	Organisation spatiale de la gaine de myéline des CS	588
5.19	Questions à choix multiples	590

6 Embryologie humaine	597
6.1 F29 - La méiose - Les cellules germinales	598
6.2 La méiose	598
6.2.1 Méiose I	598
6.2.2 Méiose II	600
6.3 F30 - Spermatogénèse - L'odyssée des gamètes mâles .	602
6.3.1 Les testicules et leurs prolongements	602
6.3.2 Tubes séminifères : les cellules de Sertoli	602
6.3.3 Les cellules de Leydig	603
6.4 La spermatogénèse	603
6.5 F31 - Ovogénèse et folliculogénèse - Les ovaires et la folliculogénèse	605
6.5.1 Les follicules primordiaux	605
6.5.2 Le follicule primaire	605
6.5.3 Le follicule secondaire	605
6.5.4 Le follicule tertiaire	605
6.5.5 Le follicule de De Graaf	606
6.6 L'ovogénèse	606
6.6.1 Période foetale	606
6.6.2 À la naissance	606
6.6.3 De la naissance à la puberté	607
6.6.4 De la puberté à la ménopause : cycles menstruels (cycles ovariens)	607
6.6.5 Action hormonale au cours du cycle menstruel	607
6.7 Questions à choix multiples	609
6.8 F32 - Fécondation - Préambule	618
6.9 Le périple du spermatozoïde	618
6.9.1 Du vagin à l'utérus	618
6.9.2 De l'utérus à l'ampoule	619
6.9.3 Période de fécondabilité	619
6.10 La capacitation	620
6.10.1 Lieu de la capacitation	620
6.10.2 Les événements	620
6.10.3 Remarques	621
6.10.4 1 ^{ère} action : la traversée du cumulus	621
6.11 La réaction acrosomique	621
6.11.1 Structure de la zone pellucide	622
6.11.2 Fixation primaire	622
6.11.3 La réaction acrosomique	623
6.11.4 La fixation secondaire à la zone pellucide	623
6.11.5 Traversée de la ZP	625
6.12 Fusion avec la membrane ovocytaire	625
6.13 Entrée du spermatozoïde : conséquences	627
6.13.1 Activation de l'ovocyte	627

6.13.2 Fin de la méiose	627
6.13.3 Formation des pronuclei	628
6.13.4 La syngamie	628
6.14 Questions à choix multiples	630
III UE3	647
7 Physique	649
7.1 F33 - Dynamique - Cinématique du point	650
7.1.1 Vecteur espace	650
7.1.2 Vecteur vitesse	650
7.1.3 Vecteur accélération	650
7.2 Cinétique et dynamique	651
7.2.1 Cinétique	651
7.2.2 Dynamique	652
7.3 Énergétique	653
7.3.1 Travail d'une force	653
7.3.2 Énergies cinétique, potentielle et mécanique	653
7.4 Questions à choix multiples	655
7.5 F34 - Mécanique des fluides - Notion de pression	671
7.5.1 Définition	671
7.5.2 Unités	671
7.5.3 Pression au sein d'un fluide	672
7.6 Statique des fluides	672
7.6.1 Théorème de Pascal	672
7.6.2 Conséquences et applications	672
7.7 Dynamique des fluides	673
7.7.1 Lignes et tubes de courant de courant	673
7.7.2 Régimes d'écoulement	673
7.7.3 Conservation du débit	673
7.7.4 Charge	675
7.7.5 Fluides parfaits	675
7.7.6 Fluides visqueux	676
7.7.7 Fluides newtoniens	677
7.8 Quelques aspects physiologiques	678
7.8.1 Sténose	678
7.8.2 Anévrisme	679
7.9 Questions à choix multiples	680
7.10 F35 - Electrostatique - Champs et potentiels (charges sources)	687
7.10.1 Champ Coulombien	687
7.10.2 Potentiel Coulombien	687
7.11 Forces et énergies potentielle (interactions)	688

7.11.1	Force exercée par une charge source q sur une charge d'épreuve q'	688
7.11.2	Énergie potentielle entre deux charges q et q' séparées par une distance r	688
7.12	Lien entre champ et force	688
7.13	Potentiel et énergie potentielle	689
7.14	Dipôle électrique	689
7.14.1	Définition	689
7.14.2	Moment dipolaire	689
7.14.3	Remarque	689
7.14.4	Potentiel créé à une distance r grande devant a	689
7.14.5	Champ créé à une distance r très grande devant a	690
7.15	Énergie potentielle dipôle-champ	691
7.16	Questions à choix multiples	692
7.17	F36 - Magnétisme - Loi de Biot et Savart	711
7.18	Fil infiniment long	711
7.19	Spire unique parcourue par un courant	712
7.20	Champ à l'intérieur d'un solénoïde infiniment long	713
7.21	Forces électromagnétiques	714
7.22	Questions à choix multiples	716
7.23	F37 - IRM - Succession des événements	731
7.24	Les moments magnétiques élémentaires	731
7.25	Aspects énergétiques	733
7.26	Intervention de B_1 : bascule	733
7.27	La relaxation	734
7.27.1	La relaxation de M_z	734
7.27.2	La relaxation de M_t	734
7.28	Le signal RMN	736
7.28.1	Aspects techniques	736
7.28.2	Les gradients de champ	736
7.28.3	L'écho de spin	737
7.28.4	Le temps de répétition	737
7.29	Pondération	737
7.30	Questions à choix multiples	740
7.31	F38 - Optique - Nature physique de la lumière	750
7.32	Nature géométrique de la lumière	751
7.33	Dioptrès	751
7.33.1	Dioptrès plan : lois de Descartes	751
7.33.2	Dioptrès sphériques et lentilles	752
7.34	Questions à choix multiples	754

8 Biophysique	765
8.1 F39 - Radioactivité - Équivalence masse-énergie	766
8.1.1 Unités	766
8.1.2 Lois de conservation des réactions nucléaires	766
8.1.3 Défaut de masse	767
8.1.4 Stabilité d'un noyau : radioactivité	767
8.1.5 Définitions	768
8.2 Aspects énergétiques	768
8.3 Capture électronique	768
8.4 Spectres	769
8.5 Loi de décroissance radioactive	771
8.5.1 Période ou demi-vie	771
8.5.2 Activité d'une masse m radioactive	772
8.6 Questions à choix multiples	773
8.7 F40 - Interactions rayons - matière	783
8.8 Interactions des photons avec la matière	784
8.8.1 Définitions énergétiques	784
8.8.2 Différentes géométries de faisceaux de photons	786
8.8.3 Les différents types d'interaction d'un photon avec la matière	787
8.8.4 Atténuation d'un faisceau de photons à la traversée de la matière	790
8.9 Questions à choix multiples	792
8.10 F41 - Rayons X - Rayonnement de freinage	804
8.10.1 Le principe physique	804
8.10.2 Spectre du bremsstrahlung	805
8.11 Production de rayons X	806
8.11.1 Le dispositif expérimental : tube de Coolidge	806
8.11.2 Le fonctionnement	807
8.11.3 Les rayons X du rayonnement de freinage	807
8.11.4 Les rayons X d'excitation-désexcitation	807
8.11.5 Puissance du tube	808
8.11.6 Rendement du tube	808
8.12 Questions à choix multiples	809
8.13 F42 - Dosimétrie - Les objectifs	819
8.13.1 Aspect physique	819
8.13.2 Effets biologiques	819
8.13.3 Le public concerné	819
8.14 La dose absorbée	819
8.14.1 Définition	820
8.14.2 Unité internationale	820
8.14.3 Débit de dose	820
8.14.4 Calcul pratique	820
8.15 Période effective	822

8.15.1 Cas d'une irradiation externe	822
8.15.2 Cas d'une irradiation interne	823
8.16 Doses équivalente et effective	823
8.16.1 Définition : dose équivalente	823
8.16.2 Unité	823
8.16.3 Définition : dose efficace	824
8.16.4 Unité	824
8.17 Conclusion	824
8.18 Questions à choix multiples	825
8.19 F43 - Solutions aqueuses - Dissolution dans l'eau	837
8.20 Electrolytes et non électrolytes	837
8.21 Définitions	838
8.22 Soluté unique	838
8.23 Mélanges	838
8.24 Quelques exemples	838
8.25 Le contenu en eau	841
8.25.1 L'eau et le corps humain	841
8.25.2 Les compartiments de l'organisme	842
8.25.3 Mesure des volumes des compartiments	842
8.26 La cryoscopie	843
8.26.1 Le phénomène physique	843
8.26.2 La loi de la cryoscopie de Raoult	843
8.27 Questions à choix multiples	845
8.28 F44 - Transports membranaires - Diffusion	856
8.28.1 Diffusion libre	856
8.28.2 Dialyse	856
8.29 Définitions	856
8.29.1 Débit	856
8.29.2 Flux molaire	857
8.29.3 Loi de Fick	857
8.30 Dialyse : calculs pratiques	857
8.31 Osmose : loi de Van't Hoff	858
8.31.1 Le phénomène physique	858
8.31.2 Aspects biologiques	859
8.31.3 Aspects physiologiques	859
8.32 Équilibre de Gibbs-Donnan	861
8.33 Questions à choix multiples	864
IV UE4	879
9 Probabilités	881
9.1 F45 - Analyse combinatoire - Factorielle d'un entier . . .	882
9.2 Permutations	882

9.3	Combinaisons	882
9.4	Arrangements	883
9.5	p-listes	883
9.6	Calcul sur les cardinaux (nombre d'éléments d'un ensemble fini)	883
9.7	Questions à choix multiples	884
9.8	Fiche 46 : Événements et probabilités	893
9.9	Événements	893
9.10	Probabilités	894
9.11	Propriétés et théorèmes	894
9.12	Probabilité conditionnelle	894
9.13	Questions à choix multiples	896
9.14	F47 - Variables aléatoires discrètes - Définitions et propriétés	911
9.15	Les principales lois discrètes	912
9.16	Lois conjointes	912
9.17	Questions à choix multiples	914
9.18	F48 - Lois continues - Généralités	926
9.19	Exemples fondamentaux de lois continues	927
9.20	Une formule utile	927
9.21	Théorème	927
9.22	Courbes à bien connaître	929
9.23	Questions à choix multiples	930
10	Statistiques	949
10.1	F49 - Statistiques descriptives - Définitions I	950
10.2	Définitions II	950
10.3	Définitions III : variable quantitative	950
10.3.1	Variable discrète finie	950
10.3.2	Variable discrète infinie	951
10.3.3	Variable continue	951
10.3.4	Remarques	951
10.4	Lois conjointes	952
10.5	Questions à choix multiples	953
10.6	F50 - Estimation - Le problème	964
10.7	Estimation ponctuelle	965
10.8	Théorème de la limite centrale (TCL)	965
10.9	Intervalles de confiance au risque α	966
10.10	Questions à choix multiples	967
10.11	F51 - Tests - Intervalle de pari (ou de fluctuation)	983
10.12	Degré (ou niveau) de signification	985
10.13	Les erreurs et la puissance	985
10.14	Les principales statistiques de test	987
10.15	Le test du χ^2	988

10.16 Questions à choix multiples	990
10.17 F52 - Épidémiologie - Études observationnelles	1007
10.17.1 Etudes descriptives	1007
10.17.2 Etudes analytiques	1008
10.17.3 Enquêtes évaluatives	1010
10.18 Études expérimentales	1010
10.19 Tests diagnostiques : outils	1012
10.20 Tests diagnostiques : courbes ROC	1013
10.21 Questions à choix multiples	1015
10.22 F53 - Fonction de répartition de la loi N(0,1)	1028
10.23 Table de l'écart-réduit	1030
10.24 Table du χ^2	1031
10.25 Table t de Student	1032