

Au nom de tous les enseignants de la Faculté de Médecine et de Pharmacie et au nom de tous les personnels, je suis heureux de vous accueillir à la Faculté pour votre première année du Premier Cycle des Etudes Pharmaceutiques.

Les enseignants et les personnels de la Faculté feront tout pour faciliter votre insertion dans l'établissement. Nous savons tous qu'il s'agit pour vous d'une année difficile, nécessitant une grande motivation et une importante capacité de travail.

Je souhaite à chacun d'entre vous courage et détermination.

Soyez les bienvenus.

Le Doyen : Professeur Roger GIL

IMPORTANT

- *Le début de chaque cours sera affiché dans le Hall de la Faculté sur les panneaux de PH1.*
- *Les Cours se déroulent à la Faculté de Médecine et de Pharmacie : amphithéâtre Robert Debré, bâtiment A, rdc.*
- *Les travaux dirigés et les travaux pratiques auront lieu à la Faculté (voir date de début sur le panneau d'affichage dans le Hall de la Faculté)*

CALENDRIER UNIVERSITAIRE 2006-2007

Rentrée universitaire :

Lundi 4 septembre 2006:

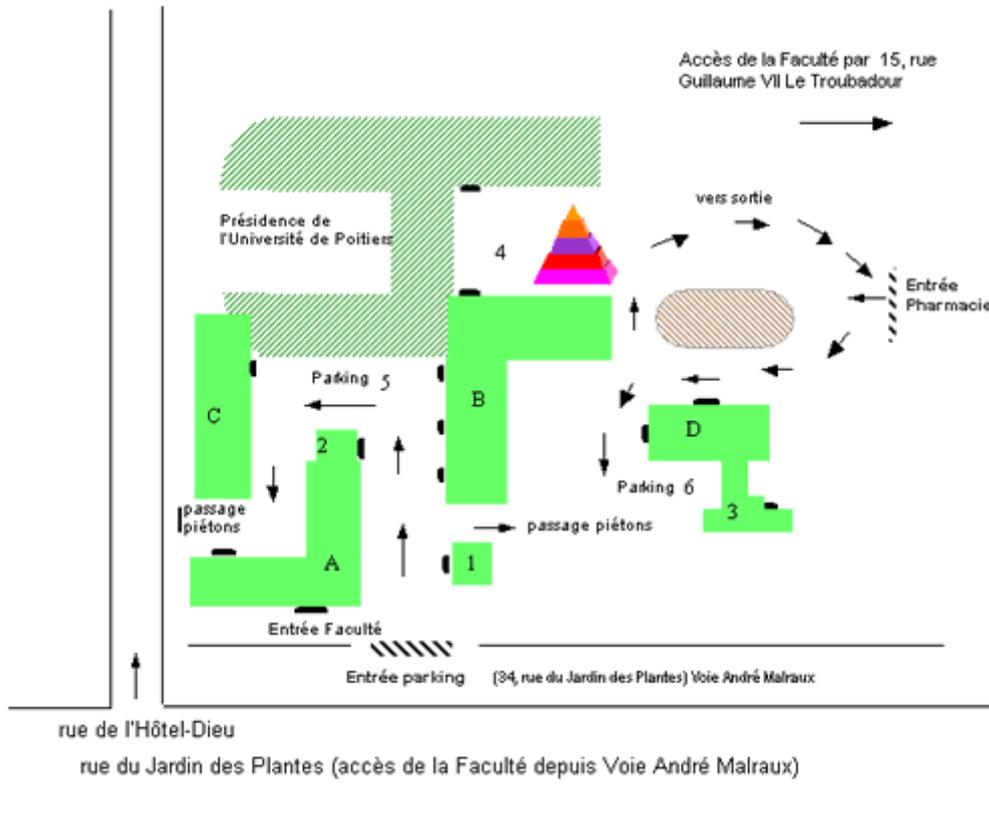
réunion d'informations à 14h, amphithéâtre Robert Debré

Mardi 5 septembre 2006 : début des cours

Vacances universitaires :

- ▶ Noël : du samedi 23 décembre 2006 au lundi 8 janvier 2007 au matin
- ▶ Hiver : du samedi 24 février 2007 au lundi 5 mars 2007 au matin
- ▶ Printemps : du samedi 14 avril 2007 au mercredi 2 mai 2007 au matin

PLAN DES LOCAUX DE LA FACULTE



- A) Bâtiment principal ;
- B) Nouveau bâtiment de l'Hôtel-Dieu ;
- C) Annexe Hôtel-Dieu ;
- D) Ancien Hôpital militaire

- ❶ Service de Reprographie
- ❷ CREM (Comité régional des Etudiants en Médecine)
- ❸ AEPP (Association des Etudiants en Pharmacie de Poitiers)
- ❹ Salle de lecture de la Bibliothèque Universitaire (niveau 0)
- ❺ Parking (34, rue du Jardin des Plantes)
- ❻ Parking (15, rue Guillaume VII Le Troubadour)

LES LOCAUX

Bâtiment A : 34, rue du Jardin des Plantes

• <i>niveau - 1</i>	Laboratoire d'Anatomie M. RICHER Centre de don de corps ↔ Salle de Travaux Pratiques ↔ Bibliothèque universitaire : responsable Michèle MARTIN
• <i>niveau 0</i>	Accueil Services administratifs ↔ Amphi Robert DEBRE ↔ Salle des Professeurs
• <i>niveau 1</i>	Bureaux des enseignants : MM SEGUIN, M. DELAGE, THOREAU, Mme IMBERT, Mlles WAHL, PAGE et FAVOT , MM. PERDRISOT, BOUNAUD, CAVELLIER, ROUMY ↔ Salle Eugène JAMOT ↔ Salle de Travaux Pratiques Physique-Biophysique ↔ Salles de Travaux Pratiques Biologie cellulaire
• <i>niveau 2</i>	Bureaux des enseignants : M. SARROUILHE, Bureaux des enseignants : Mme RAGOT, MM. CHANSIGAUD, HURET ↔ Salle Adrien VEILLON ↔ Salle HISTOLOGIE ↔ Salle FERRAND ↔ Salle PORCHET ↔ Salle MORICHAU-BEAUCHANT
• <i>niveau 3</i>	Bureau des enseignants : MM PAQUEREAU, EUGENE, GIRAUD, Mme PARIAT, ↔ Salle Emile ROUX ↔ Salle JOSLE ↔ Salles de Travaux Pratiques Pharmacologie Physiologie
• <i>niveau 4</i>	Bureaux des enseignants : MM FAUCONNEAU, MAUCO, PIRIOU, GUILLARD, Mmes VANTELON, PAIN, INGRAND, BARRIER, RIOUX BILAN ↔ Salles de Travaux Pratiques Biochimie

Bâtiment B : 34, rue du Jardin des Plantes

• <i>niveau 1</i>	<ul style="list-style-type: none"> ↗ Salle des Thèses ↗ Salle de TD 103 ↗ <p>Service "Photographie" (M. Alexis GRATTIER)</p>
• <i>niveau 2</i>	<p>Département de Pédagogie informatique (M. INGRAND)</p> <ul style="list-style-type: none"> ↗ Amphi Gilles de la TOURETTE ↗ Salle TP Informatique
• <i>niveau 3</i>	<p>Laboratoire de Bactériologie-Virologie-Hygiène MM. FAUCHERE, AGIUS, Mmes JANVIER, THEVENOT</p> <ul style="list-style-type: none"> ↗ Amphi Camille GUERIN (Amphi 156)
• <i>niveau 4</i>	<p>Laboratoire d'Anatomie et Cytologie pathologiques M. LEVILLAIN Bureau de Mme BULKO (Anglais)</p> <ul style="list-style-type: none"> ↗ Amphi Jean-Baptiste BOUILLAUD ↗ Salle C405 ↗ Salle du Conseil ↗ Salle C401 Anglais ↗ Salle C402 Anglais

Bâtiment C : rue de l'Hôtel-Dieu

• <i>niveau 0</i> :	<ul style="list-style-type: none"> ↗ Relations internationales ↗ Orthophonie
• <i>niveau 1</i> :	<ul style="list-style-type: none"> ↗ Salle Denigès ↗ Salle Droguier

Bâtiment D : 15, rue Guillaume VII le Troubadour

• <i>niveau -1</i>	<p>Laboratoire de Pharmacie Galénique MM. OLIVIER, TEWES Bureau des enseignants : Mmes METTEY, MARIVINGT-MOUNIR et M. PRIE</p> <ul style="list-style-type: none"> ↗ Salle TP Chimie Organique
• <i>niveau 0</i>	<p>Bureau des enseignants : M. De SCHEEMAER</p> <ul style="list-style-type: none"> ↗ Salle TP Parasitologie - Botanique ↗ Salle TP Chimie analytique
• <i>niveau 1</i>	<p>Bureau des enseignants : Mme RABOUAN</p> <ul style="list-style-type: none"> ↗ Salle de TP Chimie Analytique ↗ Salle ED1 ↗ Salle ED2
• <i>niveau 2</i>	<p>Bureau des enseignants : Mme HUSSAIN</p> <ul style="list-style-type: none"> ↗ Salle ED3 ↗ Salle TP de Pharmacie Galénique <p>Bureau des enseignants : Pr. LEVESQUE</p> <ul style="list-style-type: none"> ↗ Salle TP Pharmacognosie

SOMMAIRE

<i>CHIMIE ORGANIQUE</i>	7
<i>BIOCHIMIE</i>	8
<i>PHYSIOLOGIE, ANATOMIE, EMBRYOLOGIE HUMAINES</i>	9
<i>MATHEMATIQUES</i>	10
<i>PHYSIQUE, BIOPHYSIQUE</i>	11
<i>CHIMIE GENERALE ET MINERALE + BIOENERGETIQUE</i>	12
<i>BIOLOGIE CELLULAIRE ET MOLECULAIRE</i>	14
<i>GENETIQUE ET BIOLOGIE GENERALE, BIODIVERSITE ANIMALE</i>	15
<i>INITIATION A LA CONNAISSANCE ET A LA DELIVRANCE DU MEDICAMENT</i>	17
<i>BOTANIQUE ET BIOLOGIE VEGETALE</i>	18
<i>CULTURE GENERALE</i>	19

CHIMIE ORGANIQUE

Enseignants :

Mme METTEY, Maître de Conférences
Mme MARIVINGT-MOUNIR, Maître de Conférences
M. PRIE , Maître de Conférences

COURS (40 heures) ; E.D. (10 séances)

I. CHIMIE ORGANIQUE GENERALE

- | | |
|---|--|
| <p>1. INTRODUCTION AU COURS DE CHIMIE ORGANIQUE</p> <p>2. STRUCTURE DES MOLECULES ORGANIQUES</p> <ul style="list-style-type: none">- Squelette carboné- Groupement fonctionnel- Radical- Isométrie plane <p>3. GEOMETRIE DES MOLECULES ORGANIQUES : STEREOCHIMIE</p> <ul style="list-style-type: none">- Orientation des liaisons autour de l'atome de carbone- Chaînes carbonées saturées linéaires ou cycliques- Chaînes carbonées insaturées <p>4. STEREOISOMERIE</p> <ul style="list-style-type: none">- Isométrie géométrique- Isométrie optique | <p>5. EFFETS ELECTRONIQUES ET REACTIVITE</p> <ul style="list-style-type: none">- Effet inducteur- Effet mésomère <p>6. LA REACTION EN CHIMIE ORGANIQUE</p> <ul style="list-style-type: none">- Classification selon le bilan- Aspects énergétique, cinétique, électronique d'une réaction- Les solvants et leur rôle- Les grandes classes de réaction <p>7. DETERMINATION DES STRUCTURES</p> <ul style="list-style-type: none">- Techniques de purification- Masse molaire, composition centésimale- Constantes physiques- Caractérisation chimique- Méthodes spectroscopiques d'analyse (UV, IR, RMN, Masse) |
|---|--|

II. CHIMIE ORGANIQUE DESCRIPTIVE

- | | |
|---|--|
| <p>8. ALCANES</p> <p>9. ALCENES</p> <p>10. DIENES</p> <p>11. ALCYNES</p> <p>12. DERIVES HALOGENES</p> <p>13. ORGANOMETALLIQUES</p> <p>14. ALCOOLS</p> <p>15. ETHEROXYDES</p> <p>16. POLYOLS</p> <p>17. THIOLS</p> <p>18. AMINES</p> <p>19. DERIVES DE LA FONCTION AMINE</p> | <p>20. ALDEHYDES ET CETONES</p> <p>21. DERIVES CARBONYLES PLURIFONCTIONNELS</p> <p>22. ACIDES</p> <p>23. FONCTIONS DERIVEES DES ACIDES : CHLORURES, ANHYDRIDES D'ACIDES, ESTERS, AMIDES, NITRILES</p> <p>24. ACIDES PLURIFONCTIONNELS</p> <p>25. DERIVES DE L'ACIDE CARBONIQUE</p> <p>26. GLUCIDES</p> <p>27. AMINO-ACIDES ET PEPTIDES</p> |
|---|--|

BIOCHIMIE

Enseignants :

M. HERISSE, Professeur
Mme BARRIER, Maître de Conférences
Mme VANTELON, Maître de Conférences

COURS (27 heures) ; E.D. (6 séances)

BIOCHIMIE STRUCTURALE

STRUCTURE DES GLUCIDES (MME VANTELON)
STRUCTURE DES LIPIDES (Mme BARRIER)
STRUCTURE DES PROTEINES (Mme VANTELON)
STRUCTURE DES ACIDES NUCLEIQUES (M. HERISSE)
VITAMINES ET COENZYMES (Mme BARRIER)

BIOCHIMIE

GLYCOLYSE
VOIE DES PENTOSE PHOSPHATE
CYCLE DE KREBS (CYCLE DE L'ACIDE CITRIQUE)
BIOENERGETIQUE
LES OXYDATIONS PHOSPHORYLANTES

PHYSIOLOGIE, ANATOMIE, EMBRYOLOGIE HUMAINES

Enseignants : M. SARROUILHE, Professeur
ATER

COURS (30 heures) ; E.D. (5 séances)

ORGANISATION DU CORPS HUMAIN

LA COMMUNICATION INTERCELLULAIRE (GENERALITES)

- Les molécules informatives
- Les récepteurs et voies de signalisation intracellulaires

HISTOLOGIE

- Tissu épithélial : de revêtement, glandulaire
- Tissu conjonctif
- Muqueuses et séreuses

SYSTEME GENITAL

- Système génital masculin
- Système génital féminin

LA CONTRACEPTION

LE DEVELOPPEMENT PRENATAL

- Fécondation
- Développement pré-embryonnaire
- Développement embryonnaire
- Formation du placenta
- Développement de la circulation fœtale

SYSTEME NERVEUX

Le système nerveux central

- Encéphale, moelle épinière, tronc cérébral, cervelet, cerveau

Histologie du tissu nerveux

- Cellules interstitielles, neurones

Neurophysiologie

1. Potentiel de repos
2. Potentiels électrotoniques et potentiels d'action
3. Transmission synaptique
4. Neurotransmetteurs et neuromodulateurs

ENDOCRINOLOGIE (GENERALITES)

- Les hormones
- Contrôle de la sécrétion
- Les glandes endocrines

MATHEMATIQUES

Enseignants : M. SEGUIN, Professeur
M. DELAGE, Maître de Conférences

COURS (33 heures) ; E.D. (9 séances)

ANALYSE MATHÉMATIQUE

Rappels sur les fonctions classiques :

Fonction définie analytiquement, expérimentalement – Fonctions affines, puissances, exponentielles, logarithmiques, trigonométriques

Dérivée et différentielle :

Construction de la dérivée – Notation différentielle – Dérivées partielles – Différentielle

Intégrales et primitives :

Définitions – Propriétés – Intégration par parties – Changement de variable – Intégrales multiples

Equations différentielles :

Equations du premier ordre – Séparation des variables – Equations linéaires – Equations avec second membre
Equations du second degré à coefficients constants

Eléments de calcul vectoriel :

Opérations algébriques sur les vecteurs – Produit scalaire – Produit vectoriel – Champ vectoriel d'une variable réelle
Vecteur gradient d'une fonction – Calcul du gradient en coordonnées polaires

Utilisations des suites et des séries :

Suites numériques – Séries – Etude de la convergence – Développement en série entière – Série de Fourier

Calcul numérique :

Algorithmes de calcul basés sur des suites ou des séries – Erreur due à la méthode – Erreur due au calculateur
Exploitation des courbes expérimentales – Dérivée première et dérivée seconde – Intégration – Filtrage

PROBABILITES ET STATISTIQUES

Rappel : Algèbre des dénombrements

Probabilités :

Probabilités des causes, Variables aléatoires, Lois de probabilités

Statistiques :

Etude des fréquences - Etude des moyennes
Intervalle de pari - Intervalle de confiance - Test de conformité – Test d'homogénéité –
Test de Pearson ou du χ^2 – Test de Student

PHYSIQUE - BIOPHYSIQUE

Enseignants :

M. SEGUIN, Professeur
M. DELAGE, Maître de Conférences

COURS (35 heures) ; E.D. (9 séances)

1. LES SYSTEMES D'UNITES

- Mesure des grandeurs
- Système international d'unités. Autres unités
- Equations aux dimensions

2. ELECTRICITE

- ✓ Electrostatique
 - Charge ; force ; champ ; potentiel électriques
 - Dipôle électrique. Applications
 - Capacité ; condensateurs ; diélectrique
- ✓ Electrocinétiq ue
 - Courant continu
 - Courants transitoires

3. RADIOACTIVITE

- Noyau atomique : état radioactif ; lois quantitatives.
- Etat radioactif : rayonnements α , β , γ ; réactions nucléaires
- Interaction rayonnement – matière.

4. ETATS DE LA MATIERE

- Hydrostatique.
- Capillarité – Tension superficielle.
- Dynamiques des fluides : Fluides parfait – Fluides visqueux

5. LA THERMODYNAMIQUE

- Gaz parfait : pression, température, échange de chaleur.
- Energie interne d'un système : travail, chaleur, changement de phase.
- Cycles thermodynamiques

6. OPTIQUE GEOMETRIQUE

- ✓ Lois de Snell-Descartes
 - Réfraction ; Applications : Décomposition de la lumière par un prisme ; F
- ✓ Dioptr e sphérique :
 - Formule fondamentale ; Equation de conjugaison ; Formule de Newton ; Dioptr e pl
- ✓ L'œil.
 - Elément cardinaux ; Amétropies ; Observation à l'aide d'un instrument d'optique. La loupe

CHIMIE GENERALE ET MINERALE + BIOENERGETIQUE

Enseignantes : Mme RABOUAN, Professeur
Mme VANTELON, Maître de Conférences

COURS (39 heures) ; E.D. (9 séances)

PARTIE I : LA MATIERE (Mme Rabouan)

I STRUCTURE DE LA MATIERE

- I-1 La matière
- I-2 L'atome
- I-3 Masse atomique et Masse moléculaire

II STRUCTURE ELECTRONIQUE DES ATOMES

- II-1 Dualité onde-particule
- II-2 Analyse spectrale
- II-3 Modèle de Rutherford
- II-4 Modèle de Bohr-Sommerfeld
- II-5 Modèle ondulatoire de l'atome
- II-6 Configuration Electronique des atomes

III CLASSIFICATION PERIODIQUE DES ELEMENTS

- III-1 Description
- III-2 Classification périodique et configuration électronique
- III-3 Classification périodique et formation des ions
- III-4 Classification périodique et rayons atomiques

IV LA LIAISON CHIMIQUE

- IV-1 Liaison entre deux atomes
- IV-2 Modèle de Lewis de la covalence
- IV-3 Modèle ondulatoire : les orbitales moléculaires
- IV-4 Molécules polyatomiques
- IV-5 Géométrie des molécules

V FORCES INTERMOLECULAIRES

- V-1 Mouvements des molécules
- V-2 Etats denses de la matière
- V-3 Forces coulombiennes
- V-4 Forces de Van der Waals
- V-5 Liaison hydrogène
- V-6 Les forces de liaison métallique
- V-7 Les forces répulsives

VI NOTION DE QUANTITE DE MATIERE

- VI-1 Définitions
- VI-2 Masse molaire

VII LES DIFFERENTS ETATS DE LA MATIERE

- VII-1 Etat gazeux
- VII-2 Etat liquide- Les Solutions
- VII-3 Etat solide

PARTIE II : LA REACTION CHIMIQUE(Mmes Vantelon puis Rabouan)

I THERMOCHIMIE (Mme Vantelon)

- I-1 Les concepts fondamentaux
- I-2 le premier principe
- I-3 Application à la thermochimie
- I-4 Second principe
- I-5 Le troisième principe
- I-6 Energie de Gibbs
- I-7 Le potentiel chimique
- I-8 Evolution et équilibre des systèmes chimiques

II- L'EQUATION CHIMIQUE

- II-1 Ajustement de la réaction
- II-2 Réactifs et produits de réaction conventionnels
- II-3 Nombre et coefficient stoechiométriques
- II-4 Evolution d'un système au cours de la réaction chimique

III CINETIQUE CHIMIQUE

- III-1 Vitesse d'une réaction
- III-2 Déterminations expérimentales des vitesses
- III-3 La concentration : ordre d'une réaction
- III-4 La température : Energie d'activation
- III-5 Les radiations électromagnétiques
- III-6 Les catalyseurs

IV EQUILIBRES ACIDO-BASIQUES

- IV-1 Définitions
- IV-2 Constante d'ionisation–notion de pH
- IV-3 Forces des acides et des bases
- IV-4 Calcul de pH des solutions aqueuses

V REACTIONS D'OXYDO-REDUCTION

- V-1 Définitions
- V-2 Ecriture de la réaction redox
- V-3 Cellules électrochimiques
- V-4 Relation entre les paramètres électriques et chimiques d'une cellule électrochimique

BIOLOGIE CELLULAIRE ET MOLECULAIRE

Enseignants :

M. HERISSE, Professeur
Mlle FAVOT, Maître de Conférences
Mlle MARCHAND, Maître de Conférences

COURS (35 heures) ; E.D. (10 séances)

LA CELLULE

- ❖ Cellule eucaryote
- ❖ Cellule procaryote

LES METHODES D'ETUDE DE LA CELLULE

- ❖ Microscope photonique
- ❖ Microscope à fluorescence
- ❖ Microscope électronique (TEM, SEM, ombrage, cryofracture, cryodécapage, coloration négative)
- ❖ Culture cellulaire
- ❖ Fractionnement des cellules et analyse de leurs constituants
- ❖ Localisation et dosage des molécules à l'intérieur de la cellule (Pulse-Chase, autoradiographie, sondes, cytochimie, cytoenzymologie, immunocytochimie)

STRUCTURE ET ROLES PHYSIOLOGIQUES :

- ❖ de la membrane plasmique
- ❖ de la mitochondrie
- ❖ des compartiments intracellulaires : réticulum endoplasmique, appareil de Golgi, vésicules de sécrétion, lysosomes, peroxyzomes
- ❖ du noyau interphasique et en division ; réplication de l'ADN ; manipulations topologiques de l'ADN : les Topoisomérasés, transcription, code génétique, synthèse des protéines

CYTOSQUELETTE

- ❖ Microfilaments (cellules musculaires striées, cellules non-musculaires)
- ❖ Microtubules (labiles, stables)
- ❖ Filaments intermédiaires

GENETIQUE ET BIOLOGIE GENERALE

BIODIVERSITE ANIMALE

Enseignantes : Mlle PAGE, Professeur
Mme IMBERT, Maître de Conférences

COURS (44.5 heures) ; E.D. (8 séances)

GENETIQUE ET BIOLOGIE GENERALE (Cours : 26.5 h)

1. LE NOYAU

2. LA REPRODUCTION CELLULAIRE

- Le cycle cellulaire - mitose
- La méiose

3. LA REPRODUCTION SEXUEE

- La gamétogenèse
 - . La spermatogenèse
 - . L'ovogenèse

4. L'HEREDITE

- Introduction
- Notion du gène
 - . Définition
 - . Le génome humain
 - . Génotype et phénotype
 - . Notions gènes/caractères
 - . Régulation de l'expression des gènes
 - o Régulation procaryotique
 - o Régulation eucaryotique
 - . Interactions entre gènes et définition de l'épistasie
 - . Gènes : éléments de génétique mobiles
 - . Gènes létaux
 - . Gènes oncogènes et gènes suppresseurs de tumeurs
 - . Gènes homéotiques
- Lois de l'hérédité
- Liaison génétique (Linkage) et les cartes de liaison génétique
- Ségrégation et recombinaison mitotiques
- Hérité liée au sexe

5. LA GENETIQUE HUMAINE

- Généralités
- Variation phénotypique normale
 - . 1 gène/2 allèles
 - . Polyallélie
 - o Système ABO
 - o Système Rhésus

- Système MNSs
- Polymorphisme et transmission des haplotypes HLA
- Génétique médicale
 - . Héritéité autosomique
 - Transmission de phénotypes récessifs
 - Transmission de phénotypes dominantes
 - . Héritéité liée au sexe

6. LES MODIFICATIONS DU MATERIEL GENETIQUE

- Les mutations géniques
- Les mutations chromosomiques

7. LA GENETIQUE DES POPULATIONS

- Définitions – Objectifs
- Sélection naturelle
- L'équilibre de HARDY-WEINBERG
- La mutation
- La dérive génétique

BIODIVERSITE ANIMALE (Cours 18 h)

- Généralités sur les êtres vivants
- Grandes lignées de la classification animale
 - . Protozoaires
 - . Métazoaires : rappel des étapes du développement embryonnaire conduisant à l'arbre phylogénique du règne animal
- Protozoaires
 - . Rhizopodes
 - . Flagellés
 - . Sporozoaires
 - . Ciliés
- Métazoaires
 - . Diploblastiques
 - Spongiaires
 - Cnidaires
 - . Triploblastiques acoelomates
 - Plathelminthes
 - Némathelminthes
 - . Triploblastiques coelomates hyponeuriens
 - Annélides
 - Mollusques
 - Arthropodes
 - . Les Cordés
 - Caractères généraux
 - Classification des Vertébrés, les reptiles ; Passage à la vie terrestre

INITIATION A LA CONNAISSANCE ET A LA DELIVRANCE DU MEDICAMENT

Enseignants : **M. COUET, Professeur**
Mme HUSSAIN, Maître de Conférences

COURS (40 heures) ; T.D. (7 séances)

CONNAISSANCE DU MEDICAMENT

- Définition du médicament en tant que forme pharmaceutique. Principe actif. Excipients ; matériaux de conditionnement.
- Les différentes origines des médicaments
- De la conception jusqu'à la délivrance au Public. Recherche et développement pharmaceutique; études cliniques ; constitution du dossier d'A.M.M.
- Le devenir du médicament dans l'organisme ; voies d'administration ; biodisponibilité ; schémas posologiques ; toxicité.
- Les différentes catégories de matières premières entrant dans la composition des médicaments.
- Les opérations pharmaceutiques fondamentales
 - . pulvérisation, tamisage, mélange des poudres
 - . dessiccation, poudres, lyophilisation
 - . dissolutions simple et extractive : filtration, formes obtenues par dissolution
 - . distillation et formes obtenues par distillation
- Les principaux véhicules utilisés dans la fabrication des médicaments
 - . huiles végétales, huiles minérales, alcool, glycérine
 - . les différentes catégories d'eaux utilisées en pharmacie et les procédés d'obtention

INITIATION A LA CONNAISSANCE DU DROIT PHARMACEUTIQUE

1. LE DROIT ET LA PHARMACIE

- Historique
- Le Code de la Santé Publique
- L'accès à la profession de Pharmacien
- Le Conseil de l'Ordre des Pharmaciens ; le Code de Déontologie

2. DEFINITION LEGALE DU MEDICAMENT ET DU MONOPOLE PHARMACEUTIQUE EN FRANCE ET EN EUROPE

3. L'INDUSTRIE PHARMACEUTIQUE

4. LA PHARMACIE D'OFFICINE

5. RESTRICTION AU COMMERCE DE CERTAINES SUBSTANCES

6. LE MEDICAMENT VETERINAIRE

7. LE LABORATOIRE D'ANALYSES DE BIOLOGIE MEDICALE

8. L'AGENCE DU MEDICAMENT. L'INSPECTION DE LA PHARMACIE

9. MEDICAMENT ET ECONOMIE DE SANTE

10. PHARMACOVIGILANCE

Les Travaux Dirigés concernent plus particulièrement la dispensation du médicament dans le cadre de la préparation au premier stage en officine.

BOTANIQUE ET BIOLOGIE VEGETALE

Enseignant : M. de SCHEEMAER, Maître de Conférences

COURS (36 heures) ; E.D. (6 séances)

1. BOTANIQUE (30 h)

- **Les Thallophytes (Algues, Champignons)**
 - . Morphologie, cycles de développement et utilisation
- **Les Bryophytes (Mousses, Sphaignes et Hépatiques)**
 - . Morphologie, cycles de développement et rôle écologique
- **Les Ptéridophytes (Fougères, Prêles, Sélaginelles et Lycopodes)**
 - . Morphologie et évolution dans les cycles de la reproduction sexuée
- **Les Préspermaphytes : Ginkgo et Cycas**
 - . Morphologie, reproduction, utilisations pharmaceutiques du Ginkgo
- **Les Spermaphytes ou Phanérogames**
 - . Les Gymnospermes (Conifères)
 - . Les Chlamydospermes : Ephedra, Gnetum et Welwitschia
 - . Les Angiospermes : (1) Monocotylédones – (2) Paléodicotylédones – (3) Eudicotylédones

2. BIOLOGIE VEGETALE (6 h)

- **Classification des végétaux : les grands embranchements et l'évolution du règne végétal**
- **Caractéristiques de la cellule végétale**
 - . Les plastes (chloroplastes et pigments assimilateurs)
 - . La paroi squelettique
 - . Le vacuome et contenu vacuolaire
 - . Les différentes inclusions retrouvées au sein du cytoplasme

CULTURE GENERALE

"Individus et sociétés : les risques des l'addictions "

Enseignant :

Dr Denis RICHARD, Praticien Hospitalier, chef de service, Hôpital Henri Laborit,
Poitiers

COURS (25 heures)

- ↪ Généralités
- ↪ Usage, usage abusif, dépendance
- ↪ Les drogues psycholeptiques: cannabis, alcool, opiacés (opium, morphine, héroïne, méthadone, buprénorphine, etc.)
- ↪ Les drogues psychoanaleptiques: amphétamines, phényléthylamines, cocaïne et crack, tabac, etc.
- ↪ Les drogues psychodysleptiques: champignons hallucinogènes, peyotl, ayahuasca, sauge divinatoire, LSD, hallucinogènes dissociatifs, etc.
- ↪ Situations particulières: drogues et grossesse, tabagisme passif, soumission chimique, etc.
- ↪ Aperçu sur les addictions sans drogues : troubles des conduites alimentaires, addiction sexuelle, jeu pathologique, etc.
- ↪ Approches pharmacologique (circuit central de récompense, notions de sensibilisation, de vulnérabilité, etc.), sociologique (statut juridique de l'addiction, politique de réduction des risques, etc.), psychologique (conduites ordaliques, etc.) des pratiques addictives