

# TABLE DES MATIÈRES

---

Curriculum vitæ . . . . .	4
Aperçu général . . . . .	5
Liste chronologique des travaux scientifiques . . . . .	132

## TRAVAUX DE CHIMIE BIOLOGIQUE

<b>1<sup>re</sup> PARTIE. — Analyse qualitative et quantitative de l'urée.</b> . . . . .	20
Analyse qualitative . . . . .	20
Analyse quantitative gravimétrique . . . . .	24
Dosage de l'urée dans l'urine . . . . .	25
Dosage de l'urée dans le sang . . . . .	26
Dosage de l'urée dans le liquide céphalo-rachidien, le lait et les purées d'organes . . . . .	29
<b>2<sup>me</sup> PARTIE. — L'urée existe à tous les degrés d'organisation de la matière vivante</b> . . . . .	30
Invertébrés . . . . .	30
Végétaux . . . . .	30
L'urée est un produit physiologique de la cellule végétale . . . . .	31
L'urée est un produit d'excrétion des végétaux comme des animaux . . . . .	32
<b>3<sup>me</sup> PARTIE. — Synthèses de l'urée par oxydation de tous les principes carbonés naturels</b> . . . . .	34
L'albumine et l'urée . . . . .	34
Production directe de l'urée par hydrolyse alcaline des albuminoïdes . . . . .	37
Le processus pur et simple de l'oxydation permet de réaliser la synthèse de l'urée aux dépens des protéiques . . . . .	39
Synthèses de l'urée par oxydation de l'ammoniaque et des hydrates de carbone ou de la glycérine . . . . .	40
Participation vraisemblable des hydrates de carbone et des graisses au phénomène de l'uréogénèse . . . . .	40
Formation de l'urée par oxydation du glucose en présence de très petites quantités d'ammoniaque . . . . .	42
<b>4<sup>me</sup> PARTIE. — Synthèses de l'acide cyanique par oxydation des principes carbonés naturels ou artificiels</b> . . . . .	44
Formation d'un terme précurseur de l'urée par oxydation des principes naturels . . . . .	44
Identification, par l'analyse quantitative, de l'acide cyanique formé par oxydation ammoniacale des substances organiques . . . . .	47
Influence de la présence d'oxyde de cuivre sur les rendements . . . . .	49
Phénomène de réduction dans un milieu oxydant . . . . .	49
Aptitude des hydrates de carbone à engendrer l'acide cyanique . . . . .	50
Aptitude de l'aldéhyde formique à engendrer l'acide cyanique et l'urée . . . . .	52
Le mécanisme de la formation artificielle de l'urée par oxydation et la synthèse des principes naturels . . . . .	52
Synthèses de l'acide cyanique par oxydation de substances appartenant aux diverses fonctions chimiques . . . . .	54

5 <sup>me</sup> PARTIE. — Synthèses de l'acide cyanhydrique par oxydation des principes carbonés naturels et du formol en présence d'ammoniaque . . . . .	59
Synthèse d'une deuxième diamide, l'oxamide par oxydation du sucre et de l'ammoniaque.	63
6 <sup>me</sup> PARTIE. — Recherches préliminaires pour identifier des principes naturels connus ou inconnus . . . . .	65
Sur une réaction colorée, supposée spécifique de l'aldéhyde formique, produite par l'acide glyoxylique . . . . .	65
Un nouveau principe naturel des végétaux : l'acide allantoïque . . . . .	68
Identification de l'acide glyoxylique et de l'allantoïne . . . . .	70
Action de l'hydrazine sur les bases pyrimidiques dérivées des nucléines. . . . .	72
Composés xanthylés dérivés des acides aminés . . . . .	72
7 <sup>me</sup> PARTIE. — Chimie analytique. . . . .	75
L'acide cyanique . . . . .	75
La cyanamide. . . . .	81

### TRAVAUX DE CHIMIE ORGANIQUE

1 <sup>re</sup> PARTIE. — Recherches sur les phénols. . . . .	84
2 <sup>me</sup> PARTIE. — Sur la nature et les propriétés des corps formés dans l'action du chloroforme sur le naphтол. . . . .	86
3 <sup>me</sup> PARTIE. — Les fonctions : dinaphtopyranol, xanthidrol et sels de pyryle . . . . .	96
4 <sup>me</sup> PARTIE. — Soudure carbonée de deux radicaux par l'action directe des molécules méthyléniques sur les alcools de la série du bi et du triphényl méthane . . . . .	123