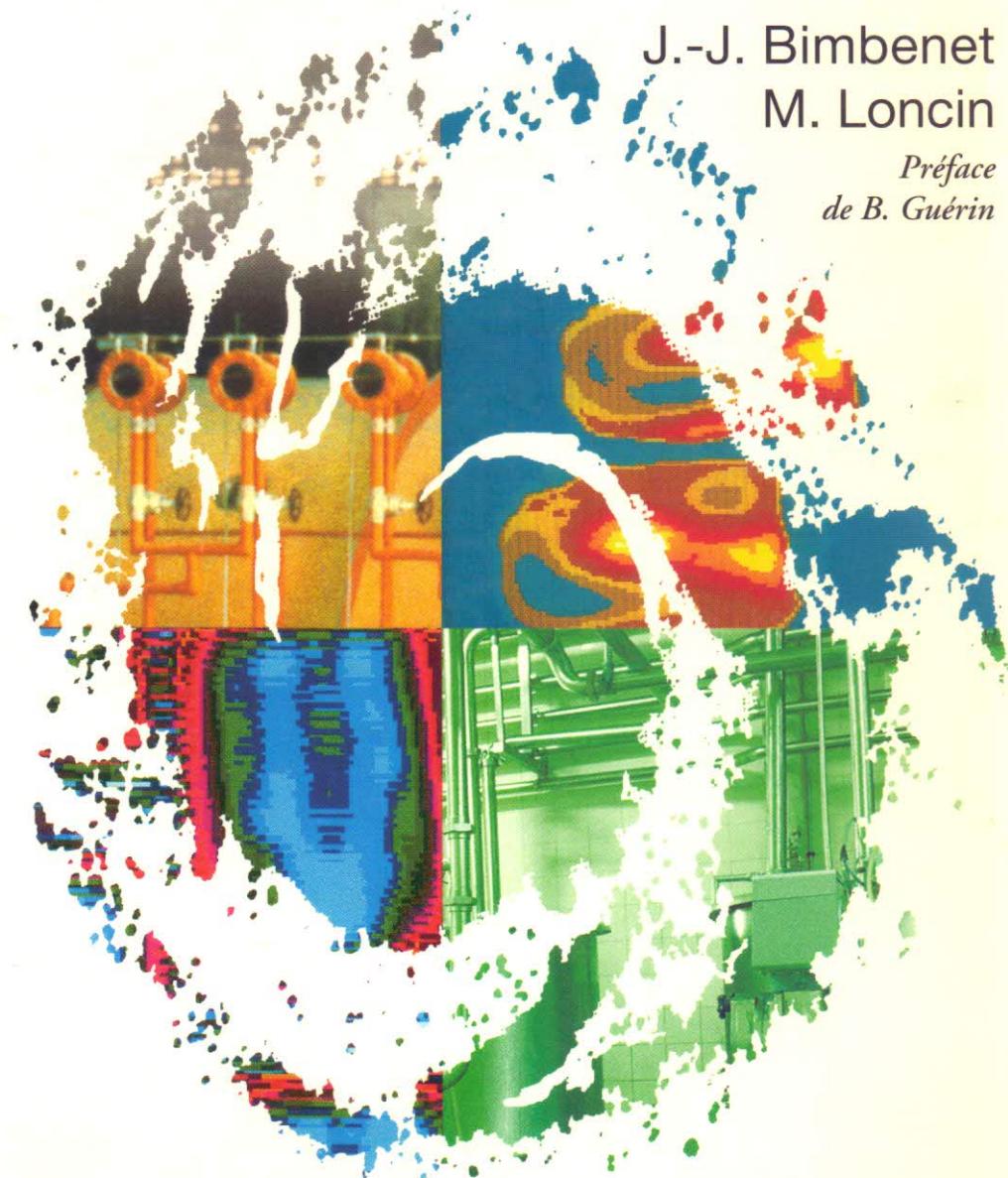


Bases du génie des procédés alimentaires

J.-J. Bimbenet
M. Loncin

*Préface
de B. Guérin*



MASSON ■

Table des matières

<i>Préface</i>	V
<i>Remerciements</i>	VI
<i>Table des matières</i>	XI
<i>Symboles</i>	XII
<i>Avant-propos</i>	XVI

INTRODUCTION

<i>I Le Génie des procédés alimentaires</i>	1
1.1. Du génie chimique au génie des procédés	1
1.2. Le génie des procédés alimentaires (GPA)	1
1.3. Évolution des types d'opérations et des techniques utilisées.....	2
1.4. Opérations manufacturières	5
<i>II Mesures, dimensions, unités</i>	8

PREMIÈRE PARTIE : TRANSFERTS ET ÉQUILIBRES

<i>III Transferts de matière et de chaleur par conduction</i>	11
3.1. Champs de concentrations et de températures dans un corps immobile – Surfaces isopotentielles	11
3.2. Gradients de potentiels	12
3.3. Premières lois de Fourier et de Fick	13
3.4. Conductivités	15
3.5. Exemples d'utilisation des premières lois de Fourier et de Fick	16
<i>IV Transferts de quantités de mouvement dans les fluides</i>	22
4.1. Contraintes tangentielles et pertes de charge dans un fluide en écoulement dans une conduite	22
4.2. Étude des contraintes visqueuses – Loi de Newton – Premiers pas en rhéologie	23
4.3. Écoulement laminaire d'un fluide dans un tuyau cylindrique	28
4.4. Écoulement laminaire et turbulent	30
4.5. La turbulence	33
4.6. Notion de couche-limite	35
4.7. Modèle de la couche-limite équivalente	37

<i>V Équilibres entre phases</i>	39
5.1. Equilibre thermodynamique	39
5.2. Potentiel chimique	41
5.3. Coefficient d'activité et prévision de l'équilibre	43
5.4. Activité de l'eau	52
<i>VI Transferts de matière et de chaleur entre phases</i>	59
6.1. Transferts de chaleur entre fluide en mouvement turbulent et paroi	60
6.2. Transferts de matière entre fluide en mouvement turbulent et paroi	60
6.3. Transferts de chaleur entre deux fluides en mouvement turbulent, séparés ou non par une paroi, simple ou multiple	62
6.4. Transferts de matière entre deux phases fluides en écoulement turbulent : « théorie de la double couche »	63
6.5. Expression générale des transferts entre phases	66
<i>VII Similitude – Applications à la détermination des coefficients de transferts</i>	67
7.1. La similitude : pourquoi ?	67
7.2. Similitudes géométrique et physique	68
7.3. Invariants de similitude	72
7.4. Application de la similitude aux problèmes d'extrapolation	78
7.5. Analyse dimensionnelle – Théorème Π – Utilisation pratique	79
7.6. Transferts de quantité de mouvement	86
7.7. Transferts de chaleur et de matière sans changement d'état	95
7.8. Transferts avec changement d'état	103
7.9. Transferts dans les corps non-newtoniens	109
7.10. Analogies	114
7.11. Utilisation des invariants de similitude à l'expression de relations entre grandeurs : résumé, mode d'utilisation	114

DEUXIÈME PARTIE : BILANS

<i>VIII Généralités sur les bilans</i>	117
8.1. Grandeurs extensives/intensives	117
8.2. Écriture générale d'un bilan	118
8.3. Types de bilans	118
8.4. État du système par rapport au temps	119
8.5. État du système par rapport à l'espace	120
<i>IX Systèmes à potentiel homogène</i>	121
9.1. Dans quels cas un système est-il homopotentiel ?	121
9.2. Exemple d'une cuve parfaitement agitée	121
9.3. Exemple du chauffage des boîtes de conserve à contenu liquide	123
9.4. Exemple du transfert de matière discontinu entre deux fluides	126

<i>X Échangeurs continus – Méthode des étages théoriques</i>	130
10.1. Principes des extracteurs industriels	130
10.2. Calcul des extracteurs par la méthode des étages théoriques	135
<i>XI Échangeurs continus – Méthode des unités de transfert</i>	142
11.1. Exemple de l'échangeur de chaleur à courant croisé	142
11.2. Exemple de l'échangeur continu de matière à contre-courants	146
11.3. Cas où l'on doit tenir compte d'un gradient de concentration dans l'une des phases	148
11.4. Comparaison entre les méthodes des étages théoriques et des unités de transfert	150
<i>XII Bilans ponctuels dans un milieu continu</i>	151
12.1. Conduction dans un milieu immobile : secondes lois de Fourier et de Fick	151
12.2. Solutions classiques des secondes lois	154
12.3. Convection	167
12.4. Production ou consommation d'extensité	168
12.5. Secondes lois de Fourier et de Fick généralisées	169
12.6. Équations de Navier–Stokes	169
12.7. A quoi servent ces lois ?	170

TROISIÈME PARTIE : CINÉTIQUE BIOCHIMIQUE APPLIQUÉE

<i>XIII Réactions biochimiques et biologiques</i>	171
13.1. Réactions enzymatiques	172
13.2. Croissance microbienne	174
13.3. Influence de la température	176
13.4. Fermentations industrielles	177
<i>XIV Pasteurisation - Stérilisation</i>	182
14.1. Lois de destruction thermique	183
14.2. Pénétration thermique	187
14.3. Valeurs stérilisatrices	189
14.4. Calcul des barèmes de pasteurisation ou de stérilisation	191
<i>XV Dispersion des temps de séjour dans les opérations continues</i>	193
15.1. Temps de séjour moyen et dispersion	193
15.2. Conséquences de la DTS	194
15.3. Représentations de la DTS	195
15.4. Caractérisation expérimentale de la DTS	196
15.5. Les modèles classiques	197
15.6. Exemple d'utilisation de la DTS à la compréhension et au calcul des opérations : pasteurisation et stérilisation continues	203
<i>XVI Nettoyage et désinfection</i>	205
16.1. Le nettoyage	206
16.2. La désinfection	210
16.3. Les procédures de désinfection	213

<i>Problèmes</i>	217
<i>Solutions</i>	229

ANNEXES

<i>A1. Conductivités et diffusivités</i>	245
1.1. Diffusivité de matière	245
1.2. Conductivités et diffusivités thermiques	248
<i>A2. Équations de base de la mécanique des fluides</i>	251
2.1. Bilan global de matière : équation de continuité	251
2.2. Forces agissant sur un volume élémentaire - Équations d'Euler	252
2.3. Équations de Navier-Stokes	254
2.4. Résolution des équations de Navier-Stokes	255
2.5. Échauffement dû au mouvement	257
<i>A3. Mécanique des poudres</i>	259
3.1. Comportement mécanique – Coulabilité	259
3.2. Lieux cinétiques de rupture ou LCR	260
3.3. Fonction d'écoulement	261
3.4. Frottement à la paroi	262
3.5. Exemple : calcul des silos, méthode de Jenike	262
<i>A4. Modèle de la pénétration de la couche-limite</i>	264
<i>A5. Rappel des méthodes d'intégration numérique</i>	267
<i>A6. Analyse vectorielle – Formules stokiennes</i>	269
6.1. Gradient	269
6.2. Divergence d'un vecteur	270
6.3. Laplacien	271
<i>Tables et diagrammes</i>	273
<i>Bibliographie</i>	287
<i>Index alphabétique des matières</i>	299