

puf

BIOMED

chimie

**cinétique
chimique**

**rappels théoriques
et applications**

jeanine chamboux
jean tardieu de maleissye
vincente viossat

Plan de l'ouvrage

1 / Lois cinétiques	11
Définitions	11
Détermination des ordres	13
Influence de la température sur la vitesse d'une réaction	14
Applications	16
01. Détermination d'un ordre par la méthode différentielle	16
02. Détermination d'un ordre par la méthode d'intégration	16
03. Réaction en solution d'ordre 1	17
04. Détermination d'ordres partiels	18
05. Ordres partiels zéro et un	19
06. Cas de deux réactifs à différentes concentrations initiales	20
07. Réactifs en proportion quelconque	23
08. Détermination de l'ordre à partir de mesures spectrophotométriques	24
09. Temps de demi-réaction	25
10. Temps de demi-réaction pour deux réactifs en proportion stœchiométrique	26
11. Energie d'activation	27
12. Action des ultrasons sur une vitesse de réaction	28
2 / Réactions complexes	31
Définition	31
Classement des réactions complexes	31
Applications	33
01. Réactions compétitives	33
02. Réaction réversible (ordres 1)	34
03. Réaction réversible (ordres 1)	35
04. Réaction réversible (ordres 1)	37
05. Réaction réversible : directe d'ordre 1 inverse d'ordre 2	38

	Application aux réactions complexes	156
	— Réactions successives d'ordre 1	156
	— Réactions en chaînes ramifiées	158
	Programme FORTRAN	162
	VALEURS DES CONSTANTES FONDAMENTALES	164
	OUVRAGES CONSULTÉS	165
	INDEX	166
167		
168		
169		
170		
171		
172		
173		
174		
175		
176		
177		
178		
179		
180		
181		
182		
183		
184		
185		
186		
187		
188		
189		
190		
191		
192		
193		
194		
195		
196		
197		
198		
199		
200		