

COLLECTION  
LE COURS  
DE CHIMIE

MAHMOUD EL-GHAFARI  
DOCTEUR D'ÉTAT ès SCIENCES

CINÉTIQUE  
ET  
THERMODYNAMIQUE  
DE  
POLYCONDENSATION  
POLYURETHANNES

RELATIONS - MICROSTRUCTURE - PROPRIÉTÉS

Étude par R.M.N. - HR,  $^1\text{H}$  et  $^{13}\text{C}$



OFFICE DES PUBLICATIONS UNIVERSITAIRES  
*1, Place Centrale de Ben Aknoun (Alger)*

## TABLE DES MATIÈRES

	Page
INTRODUCTION	
CHAPITRE I - RAPPEL BIBLIOGRAPHIQUE	5
<u>I - 1 - Cinétique de condensation</u>	
I - 1 - 1 - Mécanismes réactionnels.....	5
I - 1 - 2 - Equations cinétiques.....	6
I - 1 - 3 - Effet de la nature du solvant.....	8
I - 1 - 4 - Influence des catalyseurs externes.....	99
I - 1 - 5 - Influence de la nature des isocyanates.....	10
<u>I - 2 - Polycondensation - Synthèse des polyuréthannes</u>	10
I - 2 - 1 - Cinétique de polycondensation.....	12
I - 2 - 2 - Relations structure - propriétés des polyuréthannes.....	13
CHAPITRE II - MODÉLISATION - CINÉTIQUE ET THERMODYNAMIQUE DE CONDENSATION DES MONOALCOOLS ET MONOISOCYANATES EN MILIEU HOMOGÈNE ET EN L'ABSENCE DE CATALYSEUR.	17
<u>II - 1 - Partie expérimentale</u>	18
II - 1 - 1 - Réactifs.....	18
II - 1 - 2 - Condensations.....	18
II - 1 - 3 - Détermination des taux de conversion.....	19
. Chromatographie en phase gazeuse	19
. RMN <sup>1</sup> H	19
. Calcul des constantes de vitesse et simulation	22
<u>II - 2 - Caractéristiques du PBHT - G 1000</u>	22
II - 2 - 1 - Microstructure du squelette.....	23
II - 2 - 2 - Nature des fonctions alcool et fonctionnalité moyenne en nombre d'hydroxyles.....	27

	Page
<u>II - 3 - Modélisation de la condensation - Cinétique et thermodynamique de condensation (monoalcools + monoïsocyanates) en milieu homogène et en absence de catalyseur.</u>	33
II - 3 - 1 - Influence de la nature de l'alcool.....	39
II - 3 - 2 - Influence de la concentration en alcool.....	45
II - 3 - 3 - Influence de la nature de l'isocyanate.....	48
<u>II - 4 - Modélisation de la polycondensation - Cinétique et thermodynamique de condensation (G 1000 + monoïsocyanates) en milieu homogène et en absence de catalyseur.</u>	53
II - 4 - 1 - Comparaison entre monoalcool et G 1000.....	55
II - 4 - 2 - Influence de la nature de l'isocyanate.....	56
II - 4 - 3 - Comportement physique du G 1000 - Auto-association.....	61
<b>CHAPITRE III - CINÉTIQUE ET THERMODYNAMIQUE DE POLYCONDENSATION EN L'ABSENCE DE CATALYSEUR.</b>	<b>65</b>
<u>III - 1 - Partie expérimentale</u>	65
III - 1 - 1 - Réactifs.....	65
III - 1 - 2 - Polycondensation.....	66
. Réaction en milieu homogène	66
. Réaction en masse	66
III - 1 - 3 - Détermination des conversion par RMN <sup>1</sup> H et <sup>13</sup> C.....	
<u>III - 2 - Cinétique et thermodynamique de polycondensation en absence de catalyseur et d'allongeur de chaîne.</u>	67
III - 2 - 1 - Polycondensation en milieu homogène.....	71
III - 2 - 1 - 1 - Ordre cinétique de la polycondensation.....	73
III - 2 - 1 - 2 - Différence entre monoïsocyanate (IPh) et diiso- cyanate (MDI) - Influence de la concentration en MDI.....	81
III - 2 - 1 - 3 - Enthalpie d'activation des condensations et polycondensations.....	84

	Page
<b>III - 2 - 2 - Polycondensation en masse</b>	<b>88</b>
<b>III - 2 - 2 - 1 - Mise au point des déterminations par RMN<sup>13</sup>C - Réactivités comparées des fonctions alcool G 1000.</b>	<b>88</b>
<b>III - 2 - 2 - 2 - Aspects de la polycondensation en masse..</b>	<b>94</b>
<b>III - 2 - 2 - 3 - Ordre cinétique de la polycondensation en masse et paramètres thermodynamiques.....</b>	<b>99</b>
<b>CHAPITRE IV - RELATIONS MICROSTRUCTURE - PROPRIÉTÉS PHYSICO-MÉCANIQUES DES POLYURÉTHANNES.</b>	<b>105</b>
<b><u>IV - 1 - Etude des PU-séq.PB sans allongeur de chaîne.</u></b>	<b>106</b>
<b>IV - 1 - 1 - Evolution de la viscosité des PU au cours d'une synthèse effectuée en milieu toluène.....</b>	<b>106</b>
<b>IV - 1 - 2 - Variation de la température de transition vitreuse en fonction des pourcentages en MDI des polycondensats obtenus en masse..</b>	<b>108</b>
<b>IV - 1 - 3 - Etude par GPC des extraits de PU obtenus avec différents rapport NCO/OH.....</b>	<b>113</b>
<b>IV - 1 - 4 - Propriétés mécaniques statiques et dynamiques.....</b>	<b>116</b>
<b><u>IV - 2 - Etude des PU-séq.PB obtenus avec allongeur de chaîne butane-diol 1,4 (BD) (PU-séq.PB-BD).</u></b>	<b>118</b>
<b>IV - 2 - 1 - Protocoles expérimentaux.....</b>	<b>122</b>
<b>IV - 2 - 1 - 1 - Polycondensation dans un moule.....</b>	<b>122</b>
<b>IV - 2 - 1 - 2 - Polycondensation dans un plastographe.....</b>	<b>123</b>
<b>IV - 2 - 2 - Détermination quantitative par RMN<sup>13</sup>C.....</b>	<b>123</b>
<b>IV - 2 - 3 - Propriétés mécaniques statiques et dynamiques des PU-séq.PB-BD.....</b>	<b>132</b>
<b>CONCLUSION. GENERALE</b>	<b>140</b>