

LISTE DES FIGURES

N° de la figure	Titre	Page
Fig. I.1	Conséquences de la bioaccumulation après déversement de substances toxiques (insecticides) dans un cours d'eau	13
Fig. I.2	Nature et gamme de taille des particules colloïdales dans l'environnement	19
Fig. I.3	Double couche d'une particule colloïdale	21
Fig. I.4	Effet de la distance entre deux particules colloïdales sur la force de répulsion	21
Fig. I.5	Etat de surface des colloïdes selon la théorie de la double couche	22
Fig. I.6	Emprisonnement des particules dans les floes pendant la décantation	25
Fig. I.7	Adsorption et pontage à l'aide de polymères	25
Fig. I.8	Les différentes étapes du processus de floculation	31
Fig. II.1	Appareil du Jar test	34
Fig. II.2	Formule développée du Rouge Nylosan	35
Fig. II.3	Spectre d'absorption UV-visible du colorant étudié	35
Fig. II.4	Courbe d'étalonnage du colorant au maximum d'absorption	36
Fig. II.5	Etapes de l'extraction du jus du figuier de Barbarie	38
Fig. II.6	Microprocesseur pH Mètre "Hanna pH 210"	39
Fig. II.7	Conductimètre "Hanna, EC214 "	40
Fig. II.8	Turbidimètre Hanna "HI88703"	41
Fig. II.9	Dispositif représentant le spectrophotomètre utilisé	41
Fig. II.10	DBO-mètre "OxiDirect"	43
Fig. II.11	DCO-mètre "OxiDirect"	44
Fig. III.1	Effet du temps et de la vitesse d'agitation sur l'élimination de la turbidité (Coagulation)	46
Fig. III.2	Effet du temps et de la vitesse d'agitation sur l'élimination de la turbidité (Floculation)	47
Fig. III.3	Effet de la dose du coagulant (SA) et du temps de décantation sur l'élimination de la turbidité	47
Fig. III.4	Effet de la dose du coagulant (FeCl_3) et du temps de décantation sur l'élimination de la turbidité	48

Fig. III.5	Effet du pH initial sur l'élimination de la turbidité en présence de SA	49
Fig. III.6	Evolution du pH au cours de la C-F en présence de SA	49
Fig. III.7	Effet du pH initial sur l'élimination de la turbidité en présence de FeCl ₃	50
Fig. III.8	Evolution du pH au cours de la C-F en présence de FeCl ₃	50
Fig. III.9	Effet de la dose du flocculant anionique en présence du SA sur l'élimination de la turbidité	51
Fig. III.10	Effet de la dose du flocculant anionique en présence de FeCl ₃ sur l'élimination de la turbidité	52
Fig. III.11	Effet de la concentration initiale du colorant en présence du SA sur l'élimination de la turbidité	53
Fig. III.12	Effet de la concentration initiale du colorant en présence de FeCl ₃ sur l'élimination de la turbidité	53
Fig. III.13	Effet du volume du flocculant naturel (jus de cactus) sur l'élimination de la turbidité	54
Fig. III.14	Effet de la dose du flocculant naturel (jus de cactus) sur l'élimination de la turbidité	55
Fig. III.15	Evolution de l'abattement de la turbidité	56