

UNIVERSITÉ LIBRE DE BRUXELLES



BING-F525 - Modélisation des écosystèmes aquatiques

Travaux Pratiques

Degradation de la matière organique par les bactéries et de reminéralisation

Nicolas Piret

*Master en bioingénieur : sciences et technologies de
l'environnement*

Yann Spöri

Master en bioinformatique et modélisation

cours donné par
Nathalie Gypens

12 décembre 2016

TABLE DES MATIÈRES

| | | |
|----------|--|-----------|
| 1 | Introduction | 2 |
| 2 | Modèle à un seul pool de matière organique | 2 |
| 2.1 | Description du modèle | 2 |
| 2.2 | Simulation de référence | 5 |
| 2.3 | Tests de sensibilité | 7 |
| 2.3.1 | Test 1 | 7 |
| 2.3.2 | Test 2 | 8 |
| 2.3.3 | Test 3 | 9 |
| 2.3.4 | Test 4 | 10 |
| 2.3.5 | Test 5 | 11 |
| 2.3.6 | Test 6 | 12 |
| 2.4 | Conclusion | 13 |
| 3 | Modèle à plusieurs pools de matière organique | 14 |
| 3.1 | Description du modèle | 14 |
| 3.2 | Simulation de référence | 17 |
| 3.3 | Tests de sensibilité | 19 |
| 3.3.1 | Test 1 | 19 |
| 3.3.2 | Test 2 | 20 |
| 3.3.3 | Test 3 | 22 |
| 3.3.4 | Test 4 | 23 |
| 3.3.5 | Test 5 | 24 |
| 3.4 | Conclusion | 25 |

1 INTRODUCTION

Pour ces derniers travaux pratiques, nous avons dû analyser deux modèles qui modélisent une boucle microbienne en prenant en compte un ou plusieurs pools de matière organique biodégradable.

2 MODÈLE À UN SEUL POOL DE MATIÈRE ORGANIQUE

2.1 Description du modèle

Nous allons commencer par la description du modèle le plus simple, c'est à dire par le modèle à un seul pool de matière organique. Cette matière (TOC = Carbone Organique Total biodégradable) est transformée par hydrolyse en SBC (Substrats Carbonés monomériques). Ensuite le SBC est utilisé par les BC (= bactéries) pour leur croissance. Les bactéries présentes influencent le NH_4 (= ammonium) présent. Le modèle complet est représenté par le schéma conceptuel, sur la figure 1. Ainsi, les équations qui décrivent le modèle sont les suivantes :

$$\frac{d[BC]}{dt} = (Y_{BC}u_{BC} - kd_{BC}) [BC] \quad (1)$$

$$\frac{d[TOC]}{dt} = -ec[BC] \quad (2)$$

$$\frac{d[SBC]}{dt} = ec[BC] - u_{BC}[BC] \quad (3)$$

$$\frac{d[SNH_4]}{dt} = vNH_4 - nitri \quad (4)$$

Avec

$$ec = e_{1mx} \frac{[TOC]}{k_{1h} + [TOC]} \quad (5)$$

$$vNH_4 = u_{BC}[BC](NC)_{TOC} - Y_{BC}u_{BC}[BC](NC)_{BC} \quad (6)$$

$$nitri = n_{imax} \frac{[NH_4]}{k_{NH_4ni} + [NH_4]} \quad (7)$$

Pour mieux comprendre les équations du modèle, le tableau 1 peut également être intéressant. Il donne un aperçu de la signification de chaque terme dans les équations.

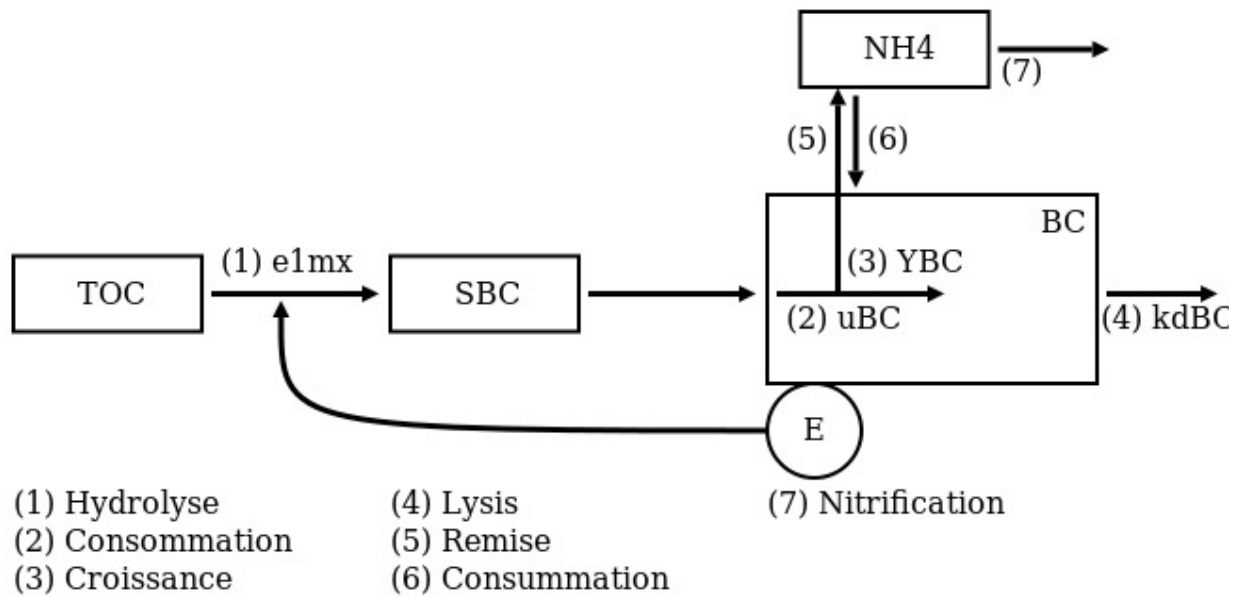


FIGURE 1: Le modèle conceptuel du système étudié dans le cinquième cours. Dans le système, le pool du TOC est ectohydrolysé en SBC ①. Cette réaction dépend de la température. Ensuite, les bactéries utilisent le SBC ②. Cette réaction dépend de la température également. Les bactéries ont besoin du SBC pour leur croissance. Naturellement, tout le carbone consommé ne peut être utilisée complètement pour la croissance. Une certaine partie est utilisée pour les procédés de respiration. La partie du carbone inutilisable pour la croissance est représenté par Y_{BC} ③. Afin de réduire l'augmentation de la concentration des bactéries, le modèle contient un terme pour la lyse cellulaire des bactéries ④. Les bactéries affectent la concentration en NH_4 - elles absorbent du NH_4 pour leurs processus métaboliques ⑥, mais elles peuvent aussi le relarguer ⑤. Une partie de NH_4 est retiré du modèle par nitrification ⑦.

| Terme | Signification | Type | Valeur | Unité |
|---------------|--|-----------------|----------|---------------------------|
| BC | La concentration des bactéries | Variable d'état | 1 | $\frac{mmol\ C}{m^{-3}}$ |
| TOC | La concentration du carbon organique total biodégradable | Variable d'état | 50 | $\frac{mmol\ C}{m^{-3}}$ |
| SBC | La concentration du substrats carbonés monomériques | Variable d'état | 2 | $\frac{mmol\ C}{m^{-3}}$ |
| NH_4 | La concentration de l'ammonium | Variable d'état | 6 | $\frac{mmol\ N}{m^{-3}}$ |
| e_{1mx} | Ecto-hydrolyse à température optimale | Paramètre | 16 | $Journal\ s^{-1}$ |
| k_{1h} | Constante de hydrolyse | Paramètre | 20 | $\frac{mmol\ C}{m^{-3}}$ |
| b_{maxo} | Uptake SBC à température optimale | Paramètre | 14 | $Journal\ s^{-1}$ |
| ks_{BC} | Constante d'uptake SBC | Paramètre | 2 | $\frac{mmol\ N}{m^{-3}}$ |
| T_{opt} | La température optimale des bactéries | Paramètre | 30 | $^{\circ}C$ |
| d_{opt} | delta T | Paramètre | 18 | $^{\circ}C$ |
| Y_{BC} | Taux de croissance | Paramètre | 0.2 | - |
| kd_{BCo} | Taux de mortalité à température optimale | Paramètre | 0.25 | $Journal^{-1}$ |
| ni_{mx} | Vitesse maximale de la nitrification | Paramètre | 5 | $\frac{mmol\ N}{m^{-3}}$ |
| $N/C_{(TOC)}$ | Rapport N :C de TOC | Constant | $16/106$ | $\frac{mmol\ N}{mmol\ C}$ |
| $N/C_{(BC)}$ | Rapport N :C des BC | Constant | $1/4.6$ | $\frac{mmol\ N}{mmol\ C}$ |

TABLE 1: Signification, type, valeur et unité de chaque terme/paramètre des équations du modèle.

2.2 Simulation de référence

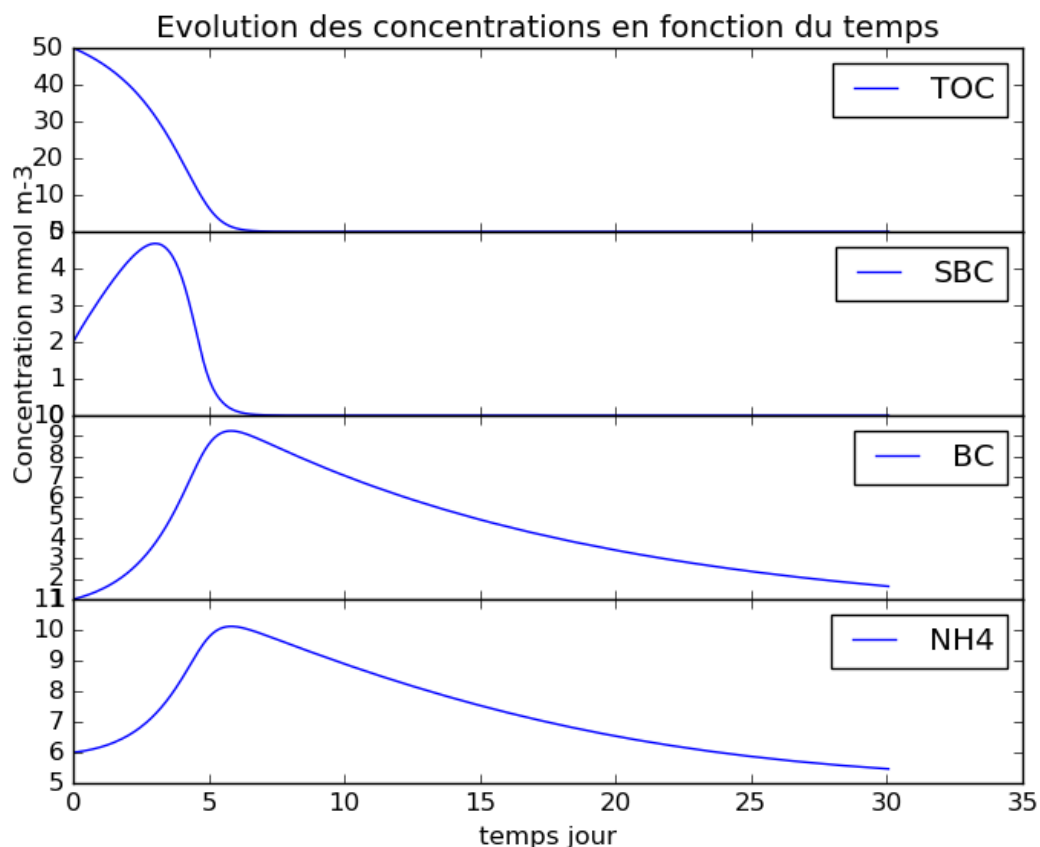


FIGURE 2: Simulation de référence, pour un modèle à un seul pool de matière organique.

La figure 2 décrit la simulation de référence. Sur le graphique de l'évolution de la concentration du TOC en fonction du temps, nous pouvons observer que la concentration décroît de 0 à 6 jours et atteint une valeur nulle après 6 jours. En effet, ce TOC est hydrolysé en SBC, qui dépend de la concentration en bactéries et de la concentration en TOC. Ainsi, au début de la simulation, la décroissance du TOC est due à la grande concentration en TOC (car la valeur de ec est grande). Ensuite, la décroissance de la concentration de TOC est due à une augmentation de la concentration en bactéries. Sur le graphique de l'évolution de la concentration en SBC, on peut voir que sa concentration augmente de 0 à 4 jours, où elle atteint une valeur maximale de 4,8 mmolC.m⁻³, puis décroît de 4 à 6 jours, jusqu'à atteindre une valeur nulle. En effet, l'évolution de la concentration en SBC est due à la concentration en TOC et en SBC. Ainsi, au début de la simulation, la concentration en TOC est importante, et celle en SBC est faible, et donc, le terme d'augmentation de la concentration est supérieur au terme de diminu-

tion. A 4 jours, les deux termes s'égalisent, car la concentration en TOC diminue et car la concentration en SBC augmente. Finalement, après 4 jours, le terme de diminution de la concentration en SBC diminue jusqu'à atteindre une valeur nulle, un peu après que le TOC atteigne une valeur nulle.

Sur le graphe de l'évolution de la concentration en bactéries, on peut observer que celle-ci augmente de 0 à 6 jours, atteint une valeur maximale de 9 mmolC.m^{-3} , puis décroît. En effet, l'évolution de cette concentration dépend de la concentration en SBC. Ainsi, au début de la simulation la concentration en SBC augmente, et donc la concentration en bactéries augmentent aussi, car le terme de croissance l'emporte sur le terme de mortalité. Au maximum de concentration, les deux termes se compensent, car la concentration en SBC diminue. Finalement, la concentration en SBC devient nulle, et donc seul le terme de mortalité influence l'évolution de la concentration en bactéries.

Sur le graphe de l'évolution de la concentration en NH_4 , celle-ci augmente de 0 à 6 jours, pour atteindre un maximum de 10 mmolC.m^{-3} , puis décroître ensuite. En effet, l'évolution de la concentration dépend de deux termes : un terme dépendant de ce qu'utilise les bactéries, par rapport à ce dont elles ont besoins ($v\text{NH}_4$ (cmp. equation 11), dépendant de la concentration en bactéries et de la concentration en SBC), et un terme de nitrification, dépendant de la concentration en NH_4 . Au début de la simulation, la concentration en NH_4 augmente, ce qui veut dire que la valeur de $v\text{NH}_4$ (cmp. equation 11) est supérieur au terme de nitrification. Ainsi, le terme $v\text{NH}_4$ (cmp. equation 11) est toujours positif, ce qui signifie que ce qu'utilisent les bactéries est toujours supérieur à ce qu'elles ont besoin, et donc qu'elles rejettent du NH_4 dans leur environnement. Au maximum de concentration en NH_4 , les deux termes se compensent, car la concentration en SBC diminue. Finalement, lorsque la concentration en SBC devient nulle, l'évolution de NH_4 ne dépend plus que de la nitrification.

2.3 Tests de sensibilité

2.3.1 Test 1

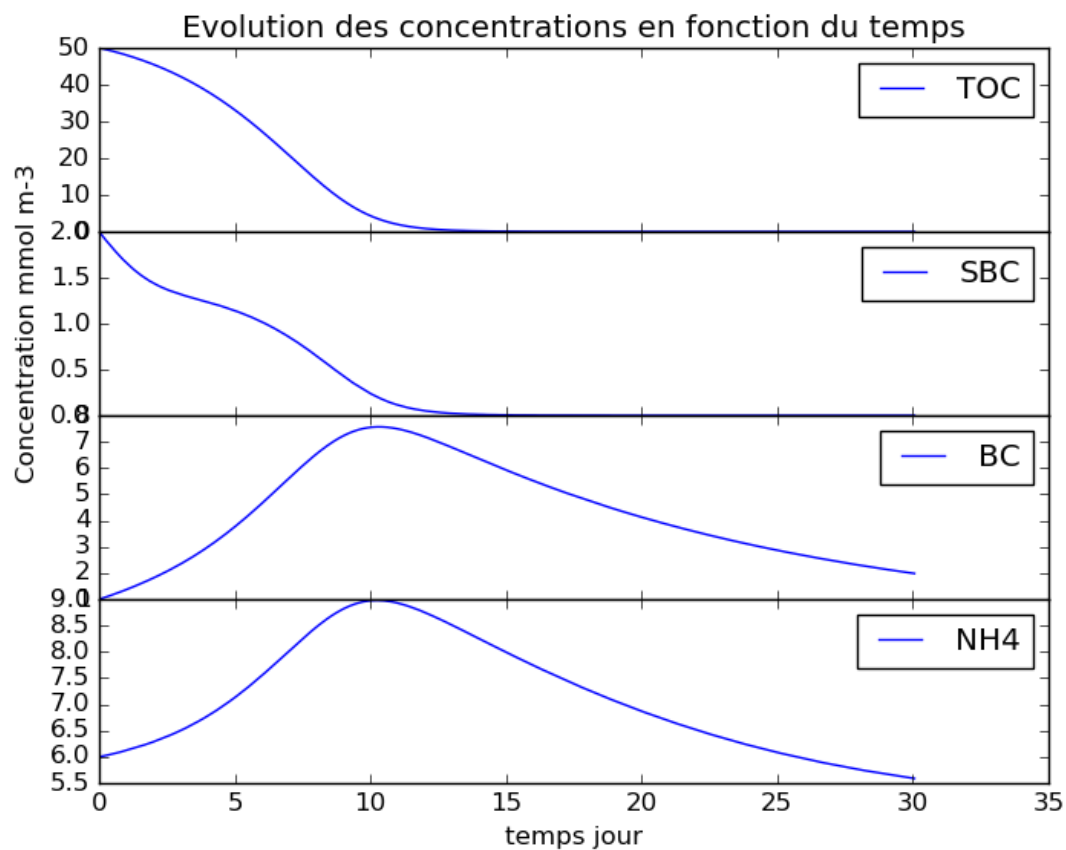


FIGURE 3: Simulation en divisant par deux la valeur de la constante d'ectohydrolyse de TOC à température optimale.

Dans le premier test (cmp. figure 3) on a diminué la constante d'ectohydrolyse à la température optimale, en comparaison avec la simulation de référence. Du coup, le TOC est moins consommé par les bactéries. En conséquence, la valeur du terme ec diminuera moins vite. Donc, les concentrations maximales des bactéries et des ions ammonium sont atteintes plus tard. (Le maximum des bactéries est obtenu à $t = 10.32$ avec une concentration de $7.568 \text{ mmol } C / m^{-3}$ et le maximum d'ammonium est à 10.2 avec une concentration de $8.98 \text{ mmol } N / m^{-3}$.)

2.3.2 Test 2

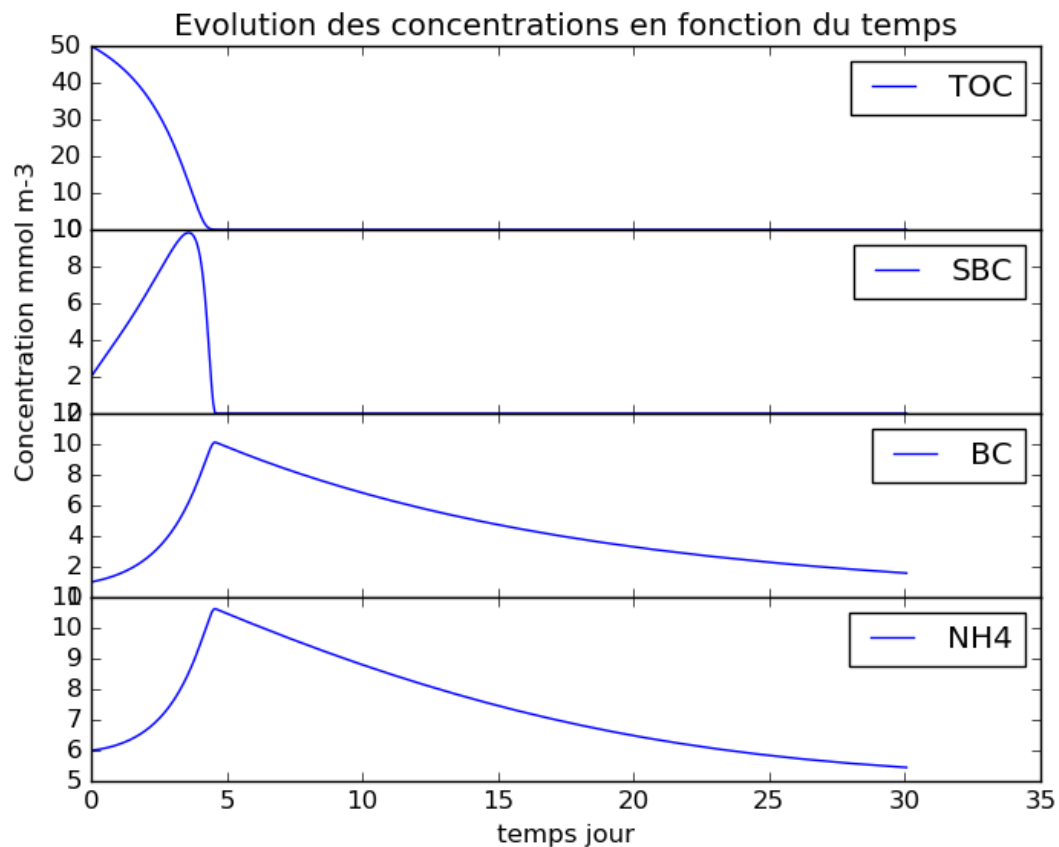


FIGURE 4: Simulation en réduisant la valeur de la constante d'hydrolyse de TOC.

Dans le deuxième test (cmp. figure 4), on a diminué la constante d'hydrolyse par rapport à la simulation de référence. En conséquence, le terme ec montre des valeurs plus élevées pour des concentrations TOC plus faibles. On obtient alors l'effet inverse que dans le test 1. Les concentrations maximale en bactéries et en ammonium sont atteintes plus tôt. (On peut déjà observer la concentration maximale à $t = 4.56$.)

2.3.3 Test 3

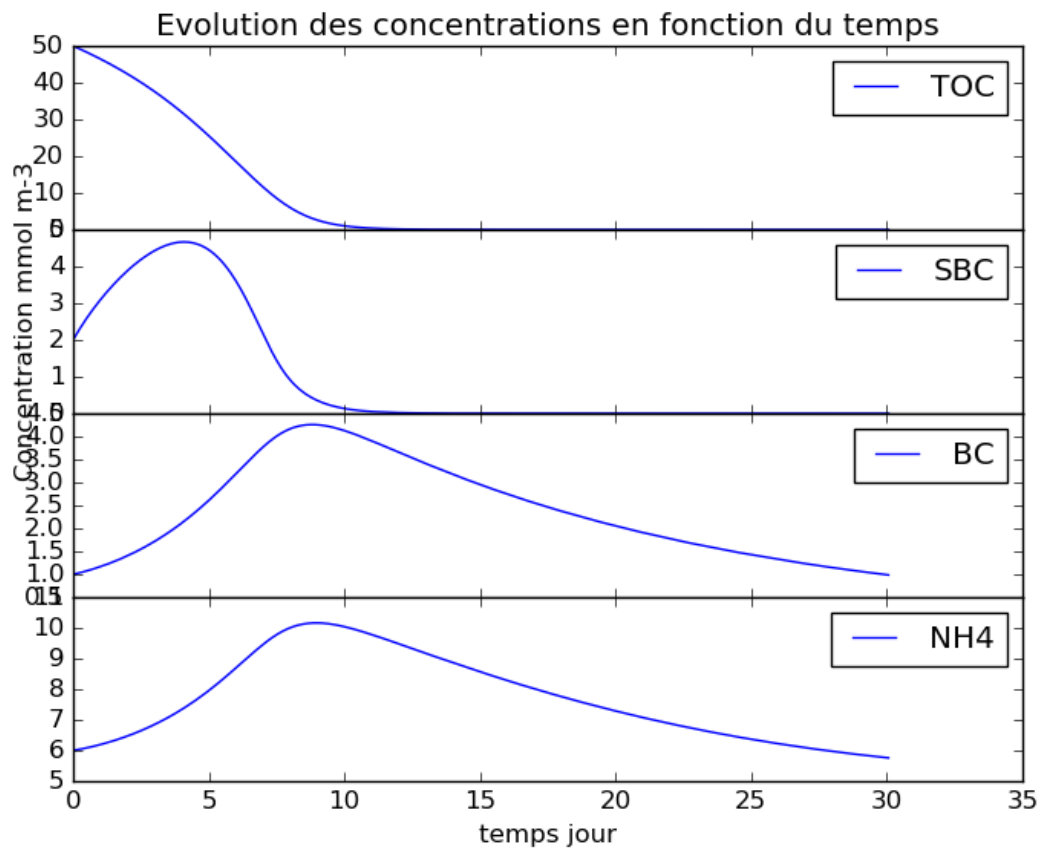


FIGURE 5: Simulation en réduisant la valeur du taux de croissance des bactéries

Dans le troisième test (cmp. figure 5), on a diminué le taux de croissance des bactéries. On restreint alors la croissance de celles-ci. Quand il y en a moins de bactéries, les concentrations en TOC et en SBC métabolisées par pas de temps diminueront. Les substrats sont confinés plus tard, et donc les maxima sont atteints plus tard.

2.3.4 Test 4

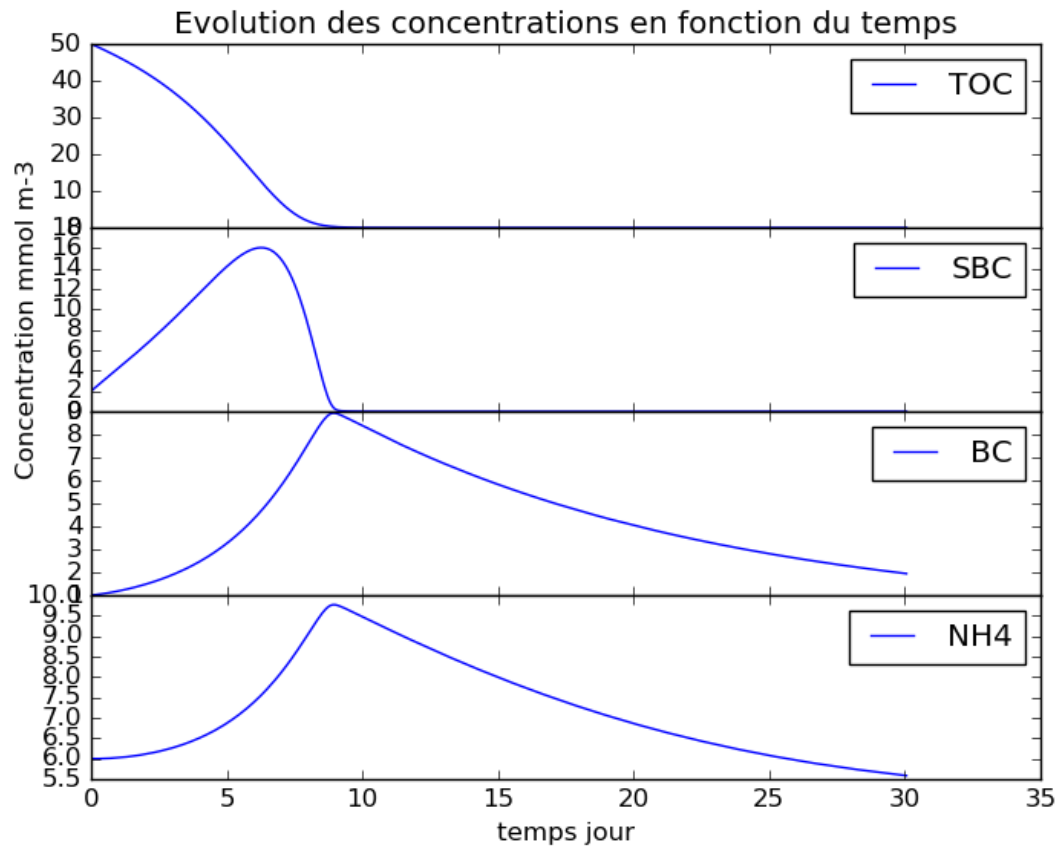


FIGURE 6: Simulation en réduisant la valeur de la constante d'uptake de SBC à température optimale.

Dans le quatrième test (cmp. figure 6), on a diminué la constante d'uptake du SBC. En conséquence, le terme u_{bc} diminuera et les bactéries métaboliseront le SBC moins rapidement. Du coup le taux de croissance des BC est réduit. On observe ainsi la même situation que dans le test 3.

2.3.5 Test 5

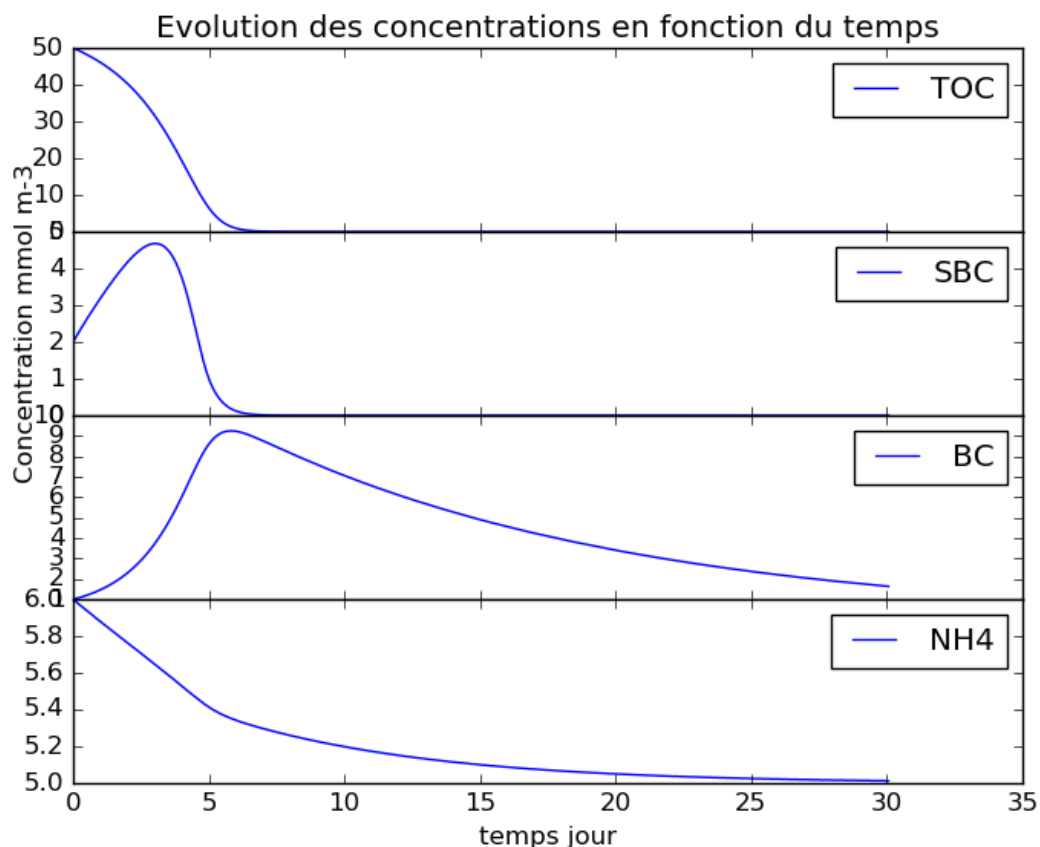


FIGURE 7: Simulation en réduisant la valeur du rapport NC du TOC.

Dans cette simulation (cmp. figure 7), seul le rapport N :C de TOC est modifié, et est bien inférieur à celui de la référence. Ainsi, le terme v_{NH_4} (cmp. equation 11) devient négatif, ce qui veut dire que les bactéries puisent du NH_4 dans leur environnement, et donc que la concentration en NH_4 diminue. Il y a deux types de décroissance de la concentration en NH_4 dans cette simulation. Au début et jusque 6 jours, la décroissance de la concentration en NH_4 est due à l'utilisation du NH_4 par les bactéries, et à la nitrification. Après 6 jours, la concentration en SBC devient nulle, et donc la diminution de la concentration de NH_4 n'est plus due qu'à la nitrification. C'est pourquoi, la décroissance est moins rapide qu'au début de la simulation. On peut noter que la concentration en NH_4 va plafonner autour d'une valeur de 5 mmolC.m⁻³. En effet, la nitrification est décrite par une fonction de type Michaelis-Menten avec seuil. Ce seuil correspond à la constante de demi-saturation, qui a une valeur de 5 mmolC.m⁻³. Comme le rapport N :C de TOC n'a pas d'influence sur les autres processus, seul l'évolution de la concentration

en NH_4 est modifiée dans cette simulation.

2.3.6 Test 6

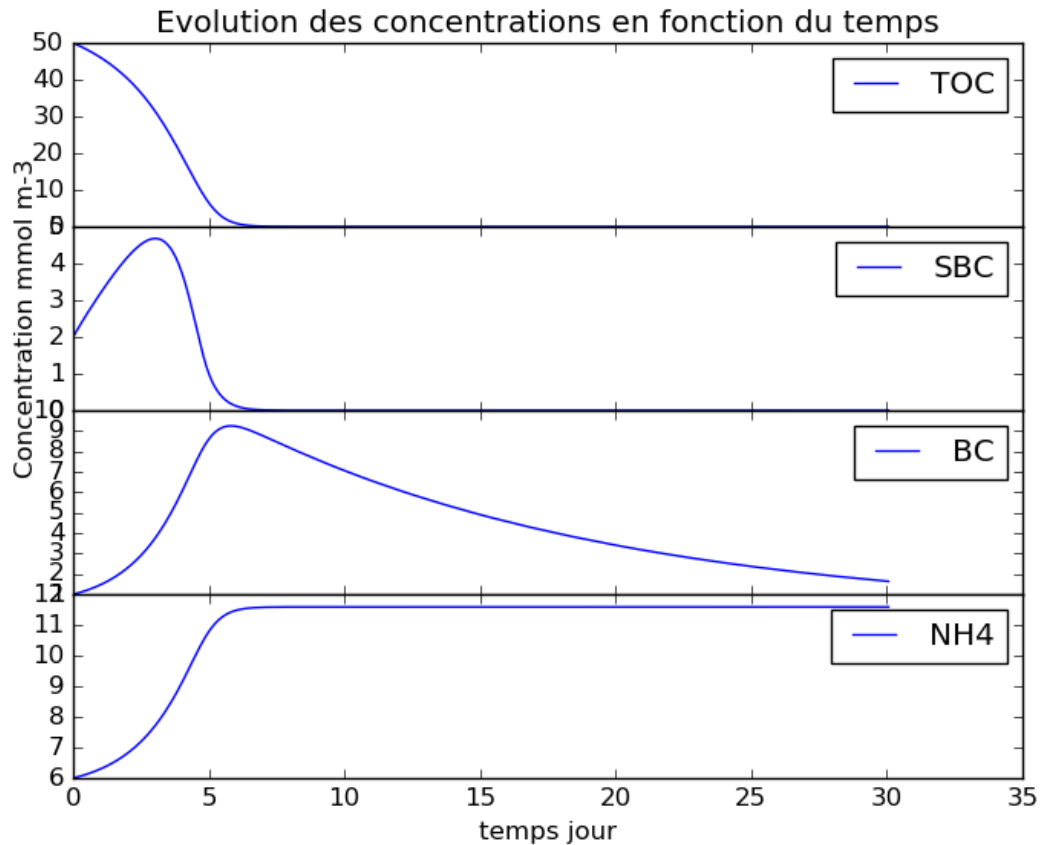


FIGURE 8: Simulation en supprimant l'effet de la nitrification

Dans cette simulation (cmp. figure 8), le terme de nitrification est nul. Ainsi, seul le terme v_{NH_4} (cmp. equation 11) influence l'évolution de la concentration en NH_4 . Or, ce terme est ici positif, ce qui signifie que les bactéries relâchent du NH_4 dans leur environnement. Ainsi, au début de la simulation, la concentration en NH_4 augmente jusqu'à atteindre un plafond. Celui-ci est atteint lorsque la concentration en SBC devient nulle. En effet, si la concentration en SBC devient nulle, alors le terme v_{NH_4} (cmp. equation 11) le devient aussi, et donc la concentration en NH_4 n'évolue plus. Ici aussi, le terme de nitrification n'influence que l'évolution de la concentration en NH_4 , et donc seul ce processus est différent, par rapport à la référence.

2.4 Conclusion

En raison du fait que nous partons d'une quantité limitée de TOC non régénérable, la population bactérienne ne peut pas croître indéfiniment. Pour les simulations infiniment longues, on obtient donc toujours que le TOC est épuisé et que la concentration en bactéries tombe à 0. Cela vaut également pour la concentration en SBC . Seule la concentration de NH_4 peut se stabiliser à une concentration plus grande que 0.

Puisque le résultat final de la simulation est fixe, les différences qui conduisent à cette situation sont les plus intéressantes. Ici on peut remarquer quelques différences qui sont principalement dues à la pénurie du TOC .

Les modifications de paramètres, qui ont comme conséquence un épuisement plus rapide du TOC existant (comme une croissance de BC plus élevées, des valeurs initiales de TOC , SBC plus faibles, une constante d'hydrolyse plus élevée, ...), aboutissent à un maximum de concentration en SBC obtenu plus tôt. Bien sûr, la rareté des ressources a une influence négative sur la croissance des BC . La diminution des concentrations en BC et en SBC a pour conséquence que moins de NH_4 est consommé ou produit par les BC . La concentration en NH_4 commence à tomber quand moins de NH_4 est produit et quand il "disparaissait" par nitrification ou par les besoins des BC .

3 MODÈLE À PLUSIEURS POOLS DE MATIÈRE ORGANIQUE

3.1 Description du modèle

Dans le sixième cours, nous avons agrandis le modèle mathématique. On considère maintenant deux pools de matière organique qui sont à disposition pour les bactéries. Du coup le modèle conceptuel est modifié. On peut observer le nouveau modèle conceptuel dans la figure 9.

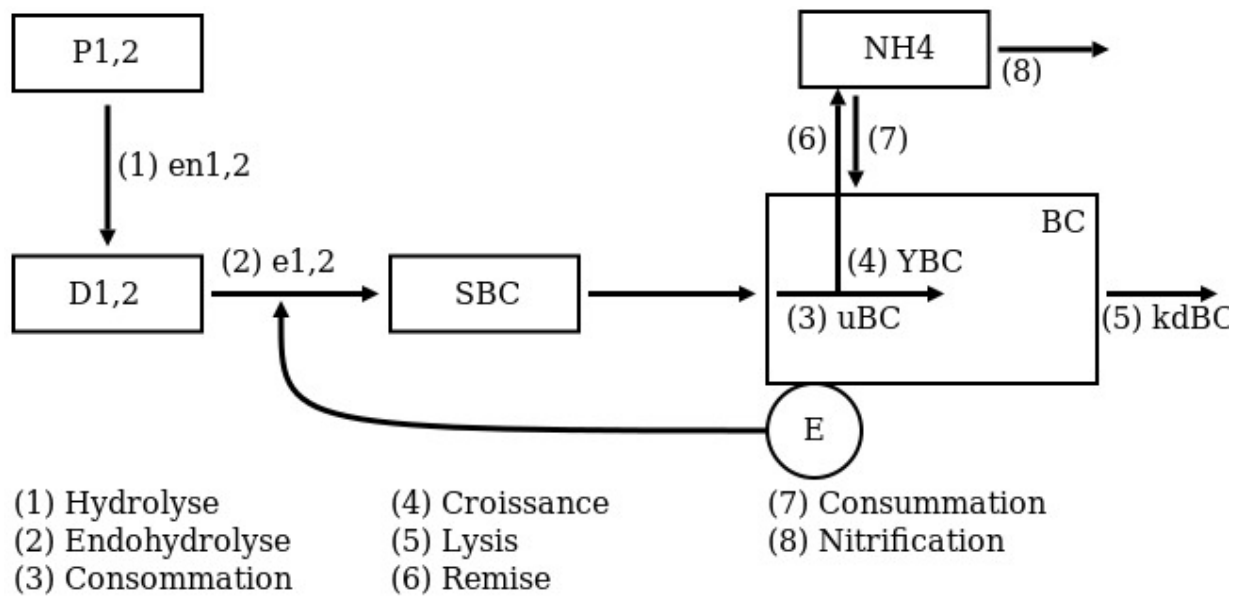


FIGURE 9: Le modèle conceptuel du nouveau système. On considère maintenant deux pools de matière organique P_1 et P_2 qui sont dissous par hydrolyse en D_1 et D_2 . Par hydrolyse, cette matière est réduite en matière particulaire plus petite ①. L'hydrolyse est plus lente pour D_2 que pour D_1 , puisque D_1 représente le pool facilement biodégradable et D_2 le pool lentement biodégradable. Cette matière (D_1 , D_2) réduite peut ensuite être ectohydrolysée par les bactéries ② en SBC (substrats carbonés monomériques). Ceci est ensuite amené à réagir comme décrit dans le modèle précédent.

Puisque le diagramme conceptuel a été modifié, on doit revoir les équations. Les nouvelles équations sont comme suit :

$$\frac{d[BC]}{dt} = (Y_B * u_{BC} - kd_{BC})[BC] \quad (8)$$

$$\frac{d[SBC]}{dt} = (e_1 + e_2 - u_{BC})[BC] \quad (9)$$

$$\frac{d[D_1]}{dt} = -e_1 * [BC] + en_1 \quad (10)$$

$$\frac{d[D_2]}{dt} = -e_2 * [BC] + en_2 \quad (11)$$

$$\frac{d[P_1]}{dt} = -en_1 \quad (12)$$

$$\frac{d[P_2]}{dt} = -en_2 \quad (13)$$

$$\frac{d[SNH_4]}{dt} = vNH_4 - nitri \quad (14)$$

Avec :

$$e_1 = e_{1mx} \frac{[D_1]}{k_{1h} + [D_1]} \quad (15)$$

$$e_2 = e_{2mx} \frac{[D_2]}{k_{2h} + [D_2]} \quad (16)$$

$$en_1 = k_{1b} * [P_1] \quad (17)$$

$$en_2 = k_{2b} * [P_2] \quad (18)$$

$$vNH_4 = u_{BC}[BC](NC)_{TOC} - Y_{BC}u_{BC}[BC](NC)_{BC} \quad (19)$$

$$nitri = nimax \frac{[NH_4]}{k_{NH_4ni} + [NH_4]} \quad (20)$$

Pour mieux comprendre les équations du modèle, la grille 2 peut également être intéressante. Elle donne un aperçu de la signification etc. de chaque terme dans les équations.

| Terme | Signification | Type | Valeur | Unité |
|---------------|---|-----------------|------------------|---------------------------|
| BC | La concentration des bactéries | Variable d'état | 1 | $\frac{mmol\ C}{m^{-3}}$ |
| $P1$ | La concentration de matière organique dissoute facilement biodégradable | Variable d'état | 50 | $\frac{mmol\ C}{m^{-3}}$ |
| $P2$ | La concentration de matière organique dissoute lentement biodégradable | Variable d'état | 100 | $\frac{mmol\ C}{m^{-3}}$ |
| $D1$ | La concentration du carbon organique facilement biodégradable | Variable d'état | 50 | $\frac{mmol\ C}{m^{-3}}$ |
| $D2$ | La concentration du carbon organique lentement biodégradable | Variable d'état | 100 | $\frac{mmol\ C}{m^{-3}}$ |
| SBC | La concentration du substrats carbonés monomériques | Variable d'état | 2 | $\frac{mmol\ C}{m^{-3}}$ |
| NH_4 | La concentration de l'ammonium | Variable d'état | 6 | $\frac{mmol\ N}{m^{-3}}$ |
| e_{1mxo} | Ectohydrolyse à température optimale | Paramètre | 16 | $Jours^{-1}$ |
| e_{2mxo} | Ectohydrolyse à température optimale | Paramètre | 6 | $Jours^{-1}$ |
| k_{1h} | Constante de hydrolyse de D1 | Paramètre | 20 | $\frac{mmol\ C}{m^{-3}}$ |
| k_{2h} | Constante de hydrolyse de D2 | Paramètre | 200 | $\frac{mmol\ C}{m^{-3}}$ |
| k_{1b0} | Endohydrolyse de P1 à température optimale | Paramètre | 0.12 | $Jour^{-1}$ |
| k_{2b} | Endohydrolyse de P2 | Paramètre | 0.006 | $Jour^{-1}$ |
| b_{maxo} | Uptake SBC à température optimale | Paramètre | 14 | $Jours^{-1}$ |
| ks_{BC} | Constante d'uptake SBC | Paramètre | 2 | $\frac{mmol\ N}{m^{-3}}$ |
| T_{opt} | La température optimale des bactéries | Paramètre | 30 | $^{\circ}C$ |
| d_{opt} | delta T | Paramètre | 18 | $^{\circ}C$ |
| Y_{BC} | Taux de croissance | Paramètre | 0.2 | - |
| kd_{BCo} | Taux de mortalité à température optimale | Paramètre | 0.25 | $Jour^{-1}$ |
| ni_{mx} | Vitesse maximale de la nitrification | Paramètre | 5 | $\frac{mmol\ N}{m^{-3}}$ |
| $N/C_{(TOC)}$ | Rapport N :C de TOC | Constant | $\frac{16}{106}$ | $\frac{mmol\ N}{mmol\ C}$ |
| $N/C_{(BC)}$ | Rapport N :C des BC | Constant | $\frac{1}{4.6}$ | $\frac{mmol\ N}{mmol\ C}$ |

TABLE 2: Signification, type, valeur et unité de chaque terme/paramètre des équations du modèle.

3.2 Simulation de référence

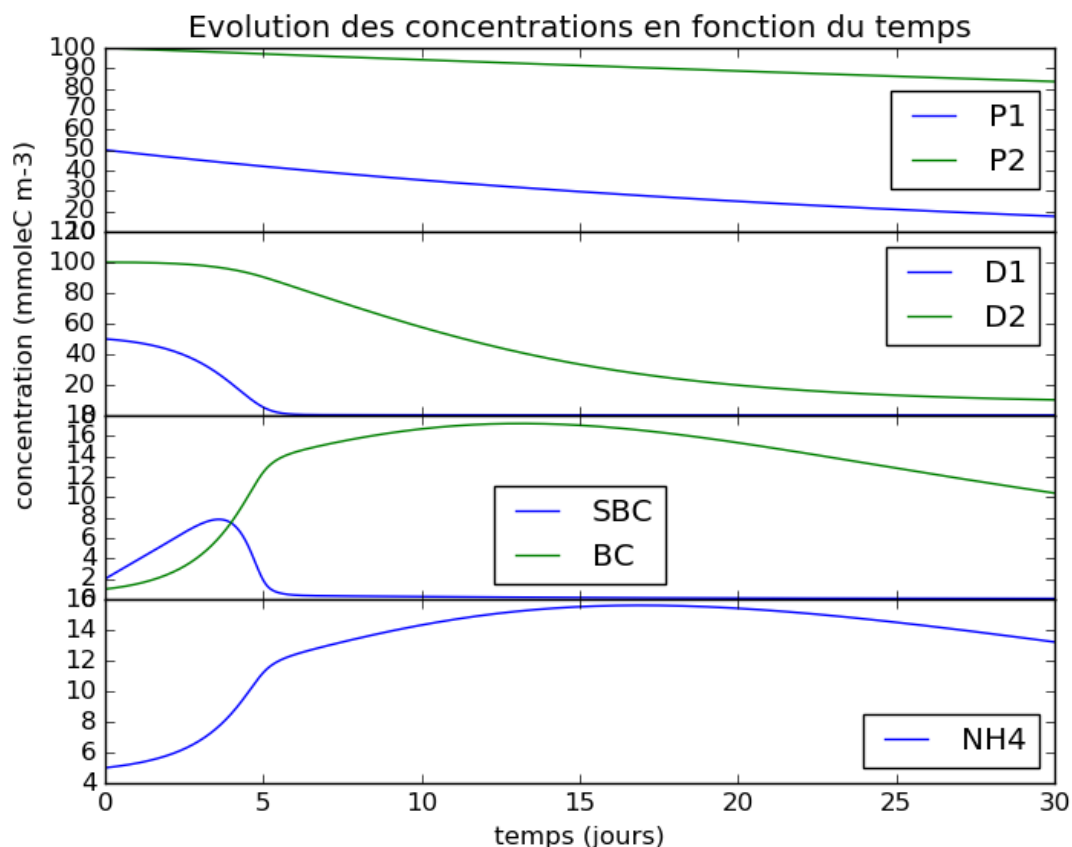


FIGURE 10: Simulation de référence, pour un modèle à plusieurs pools de matière organique

Dans la simulation de référence (cmp figure 10), les concentration en P1 et P2 diminuent selon une cinétique d'ordre 1. En effet, les équations de l'évolution de ces deux paramètres sont toutes les deux dépendante d'une constante multipliée par la concentration en P1 ou P2 (réf aux équations). Cependant, nous pouvons constater que la concentration en P1 diminue plus rapidement que celle de P2 (la pente de la courbe est plus grande). Ceci s'explique par le fait que la constante dans l'équation de P1 est supérieure à celle dans l'équation de P2. Donc, P1 est plus rapidement transformé en D1 que P2 est transformé en D2.

L'évolution des concentrations de D1 et D2 dépendent toutes les deux de deux termes, un correspondant à un apport depuis P1 ou P2, et un correspondant à leur hydrolyse en SBC. Les deux termes contribuent à l'évolution des concentrations en D1 et D2. Cependant, le terme d'hydrolyse en SBC est toujours plus important que le terme d'apport

depuis P1 et P2, et c'est pourquoi, les concentrations en D1 et D2 décroissent tout le temps. De plus, nous pouvons constater que la concentration en D1 décroît plus rapidement que celle en D2. En effet, bien que la concentration initiale en D1 soit deux fois inférieure à la concentration en D2, D1 est plus facilement biodégradable que D2 ($emxD1 > emxD2$ et $khD1 < khD2$). Ainsi, D1 est préférentiellement hydrolysé en SBC pendant les premiers jours (jusque 3 jours environ), puis, lorsque la concentration en D1 devient très faible, les bactéries commencent à consommer D2. Lorsque D1 tombe à une concentration proche de 0 après 6 jours, D2 est plus rapidement hydrolysé en SBC qu'au début de la simulation.

Pour ce qui est de l'évolution de la concentration en bactéries, celle-ci augmente rapidement jusque 5 jours, puis augmente plus lentement jusque 13 jours, atteignant alors un maximum de 17 mmolC.m^{-3} , pour enfin diminuer relativement lentement. En effet, au début de la simulation, la concentration en SBC croît rapidement de 0 à 4 jours, atteignant un maximum de 8 mmolC.m^{-3} , ce qui permet une croissance rapide des bactéries. Cette croissance rapide de la concentration en SBC est due à la concentration assez élevée en D1 au début de la simulation, bien que D2 contribue aussi au terme de croissance de la concentration en SBC. Lorsque la concentration en D1 se rapproche de 0, le terme d'évolution positive de la concentration en SBC n'est plus du qu'à D2, et c'est pourquoi la concentration en SBC diminue, jusqu'à se rapprocher de 0, ce qui entraîne un ralentissement de la croissance bactérienne. Finalement, après 13 jours, il n'y a plus assez de SBC pour permettre une croissance bactérienne supérieure à la mortalité, et c'est pourquoi la concentration en bactérie diminue.

Pour l'évolution de la concentration en NH_4 , celle-ci augmente rapidement au début de la simulation, de 0 à 5 jours. La vitesse de croissance de NH_4 va ensuite diminuer, pour atteindre un maximum de concentration de 14 mmolC.m^{-3} après 17 jours, pour enfin diminuer. Ainsi, ceci veut dire que le terme positif dans l'équation de l'évolution du NH_4 est positif et supérieur au terme de nitrification. Cela veut aussi dire que v_{NH_4} (cmp equation 19) est positif, et que donc les bactéries relarguent du NH_4 dans leur environnement. Au début de la simulation, la concentration en NH_4 augmente rapidement car relativement beaucoup de bactéries sont présentes, et car la concentration en NH_4 est faible, ce qui entraîne une valeur de nitrification faible. Ainsi, l'évolution de la concentration en NH_4 va suivre l'évolution de la concentration en bactéries. Puis, la concentration va devenir relativement plus faible que celle en NH_4 , entraînant une diminution de la vitesse de croissance de la concentration en NH_4 . Finalement, la concentration en NH_4 sera telle que l'évolution de cette concentration va devenir négative.

3.3 Tests de sensibilité

3.3.1 Test 1

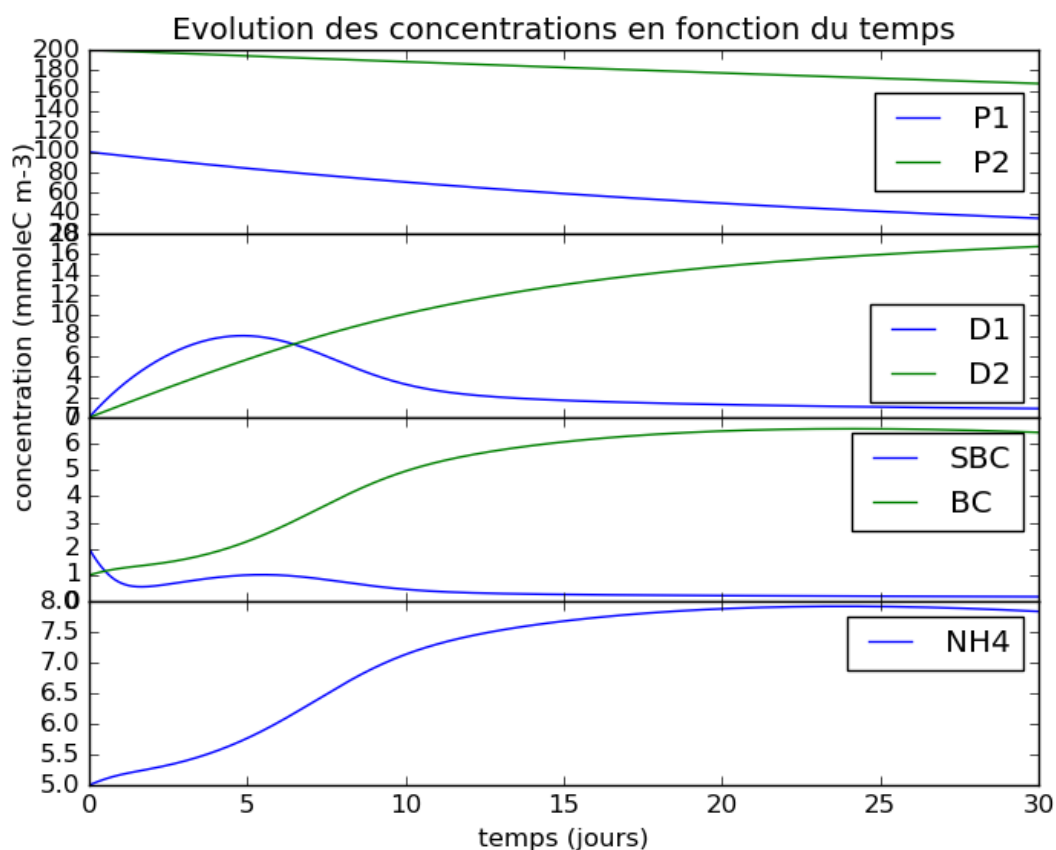


FIGURE 11: Simulation en doublant les concentrations initiales de P1 et P2, et en rendant celles de D1 et D2 nulles

Dans le premier test (cmp figure 11), contrairement à la simulation de référence, les concentrations initiales en P sont suffisantes pour permettre une augmentation de la concentration en D, de 0 à 5 jours pour D1 et tout le long de la simulation pour D2. En effet, après 5 jours, la concentration en P1 devient trop faible, couplé à l'augmentation de la biomasse bactérienne, entraînant ainsi la diminution de la concentration en D1. Pour D2, le terme d'augmentation de la concentration est toujours supérieur au terme de diminution.

En début de simulation, nous pouvons observer une diminution de la concentration en SBC. En effet, celle-ci est principalement due à l'hydrolyse de D1. Or, la concentration initiale de D1 est nulle, ne permettant pas de croissance de SBC. Ainsi, la croissance des

bactéries est lente. Après 1 jour, la concentration en SBC va augmenter, car l'hydrolyse de D1 et D2 est supérieure à la consommation de SBC par les bactéries. Ceci va permettre aux bactéries de présenter une vitesse de croissance plus rapide. Ainsi, cette augmentation de la concentration en bactéries va devenir telle qu'elle va entraîner une diminution de la concentration en SBC. Cependant, contrairement à la simulation de référence, la concentration de SBC rester suffisante pour permettre une croissance bactérienne jusque 25 jours.

De la même manière que pour la simulation de référence, l'évolution de la concentration en NH_4 va suivre une tendance semblable à l'évolution de la concentration en bactéries.

3.3.2 Test 2

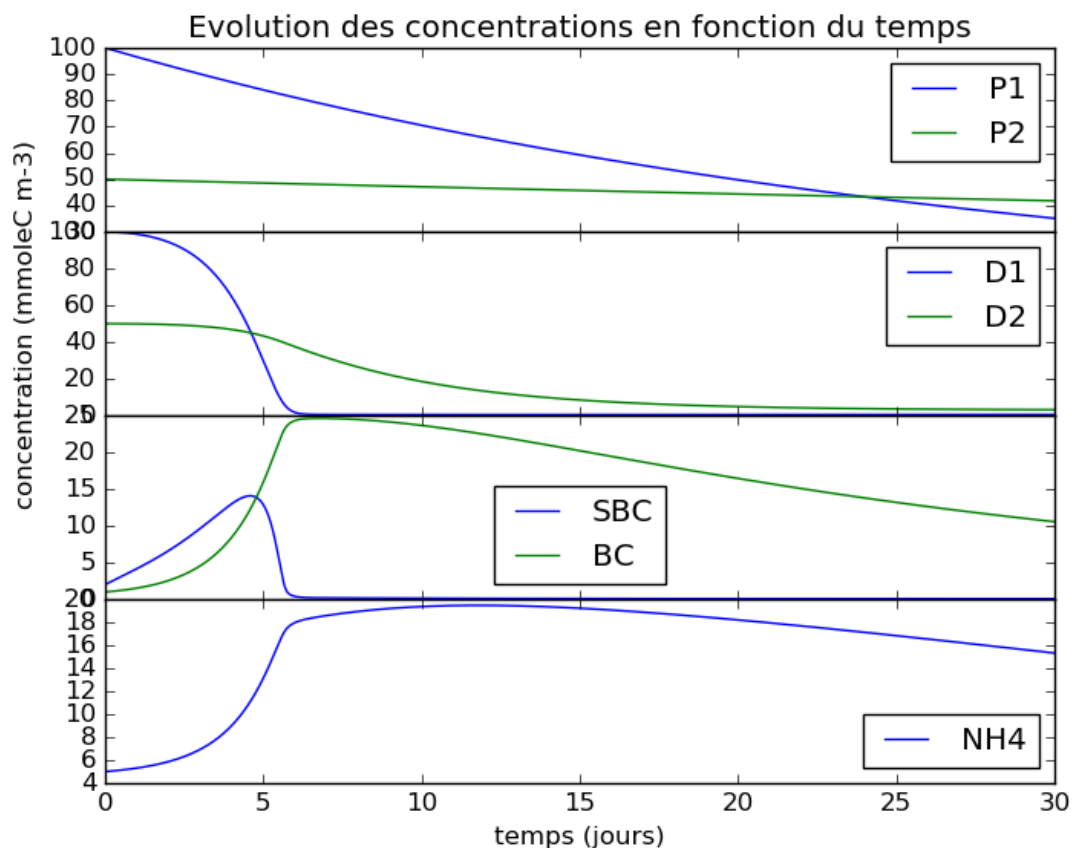


FIGURE 12: Simulation en doublant les concentrations initiales de P1 et D1, et en divisant par deux celles de P2 et D2

Comme on peut le voir sur la figure 12, dans le deuxième test, la concentration en P1

diminue relativement plus que P2, que dans le cas de la référence. En effet, l'évolution de la concentration en P1 est directement proportionnelle à la concentration en P1, qui est ici initialement deux fois plus élevée que dans le cas de la référence. Comme la concentration en P1 est élevée et que P1 est préférentiellement hydrolysé en D1 puis en SBC que P2 en D2 puis en SBC, la concentration en P2 diminue très peu.

Bien que la concentration en P1 soit importante en début de simulation, elle ne permet pas une croissance de D1. En effet, la concentration initiale en D1 est elle aussi plus importante que dans le cas de la simulation de référence, ce qui augmente le terme négatif dans l'équation de l'évolution de D1. Ainsi, D1 va décroître rapidement pour atteindre une valeur proche de 0 après 6 jours. L'évolution de la concentration en D2 est quant à elle semblable à la simulation de référence, bien que les concentrations initiales en P2 et D2 soient plus faibles.

La concentration en SBC va augmenter en début de simulation, lorsque les concentrations en D1 et D2 sont importantes. Puis, puisque l'hydrolyse de D1 contribue de manière plus importante à l'augmentation de SBC, la concentration en SBC va diminuer lorsque celle en D1 atteint une valeur proche de 0. Ainsi, les bactéries vont croître lorsque la concentration en SBC augmente, et contrairement à la simulation de référence, vont décroître lorsque la concentration en SBC tombe proche de 0, car la concentration en D2 n'est plus suffisante pour maintenir une augmentation de la concentration en bactéries.

3.3.3 Test 3

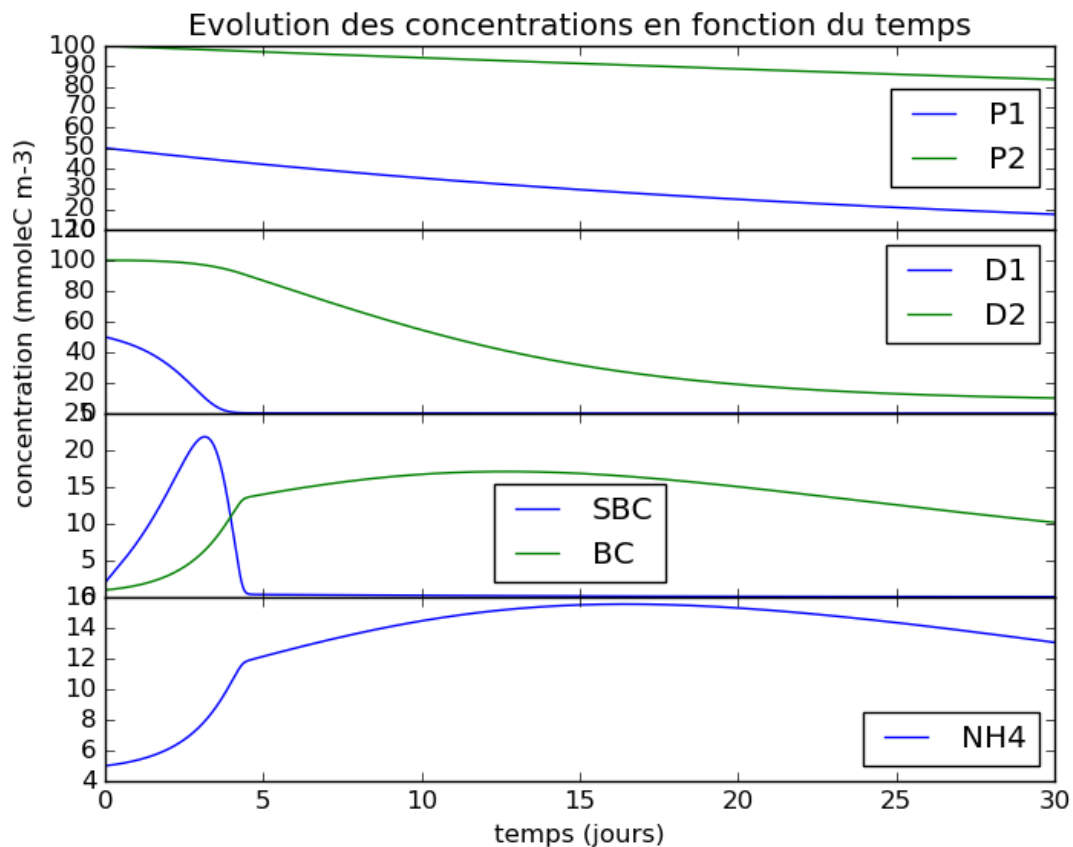


FIGURE 13: Simulation en doublant la valeur du paramètre d'ectohydrolyse de D1 à température optimale.

Ici (cmp figure 13), nous avons augmenté la biodégradabilité de D1 par rapport à D2. Ainsi, la concentration en D1 va diminuer plus rapidement que dans le cas de la référence, ce qui va entraîner un maximum de SBC plus grand, mais atteint plus rapidement. Puisque la concentration en SBC augmente plus rapidement que dans le cas de la simulation de référence, la limite entre les deux types d'évolution positives des bactéries a lieu plus tôt aussi.

3.3.4 Test 4

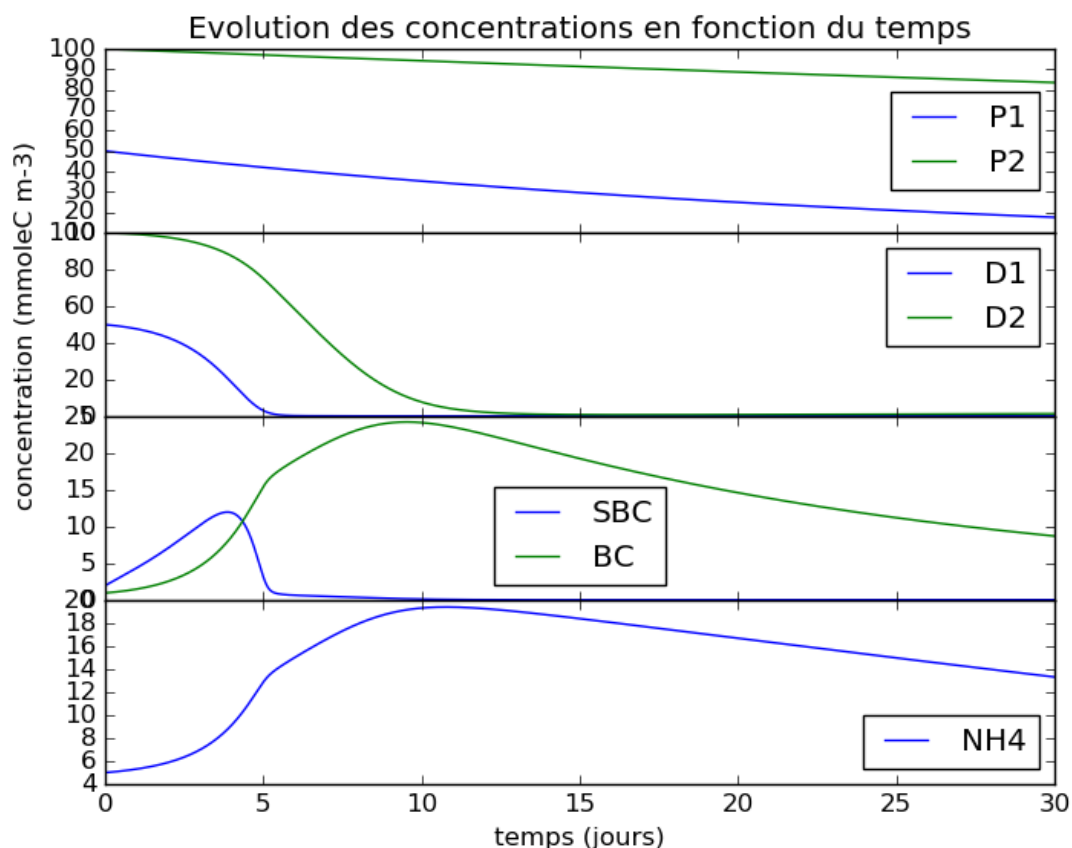


FIGURE 14: Simulation en réduisant la valeur de la constante d'hydrolyse de D2

Dans la quatrième simulation (cmp figure 14), nous avons, contrairement au test précédent, augmenté la biodégradabilité de D2 par rapport à D1. Ainsi, nous pouvons constater que l'évolution des concentrations de D1 et D2 sont plus semblables que dans le cas de la simulation de référence. En effet, la concentration en D1 va diminuer plus rapidement, et va atteindre une concentration proche de 0 après 13 jours. Puisque D2 est mieux hydrolysé que lors de la référence, il va contribuer de manière plus importante à l'augmentation de la concentration de SBC. Ainsi, bien que la concentration maximale en SBC soit atteinte en même temps que dans le cas de la référence, car l'évolution de D1 est la même, la valeur de cette concentration maximale sera plus importante que dans le cas de la référence. De la même manière, la concentration maximale en bactéries sera plus importante, mais atteinte plus rapidement que dans le cas de la simulation de référence.

3.3.5 Test 5

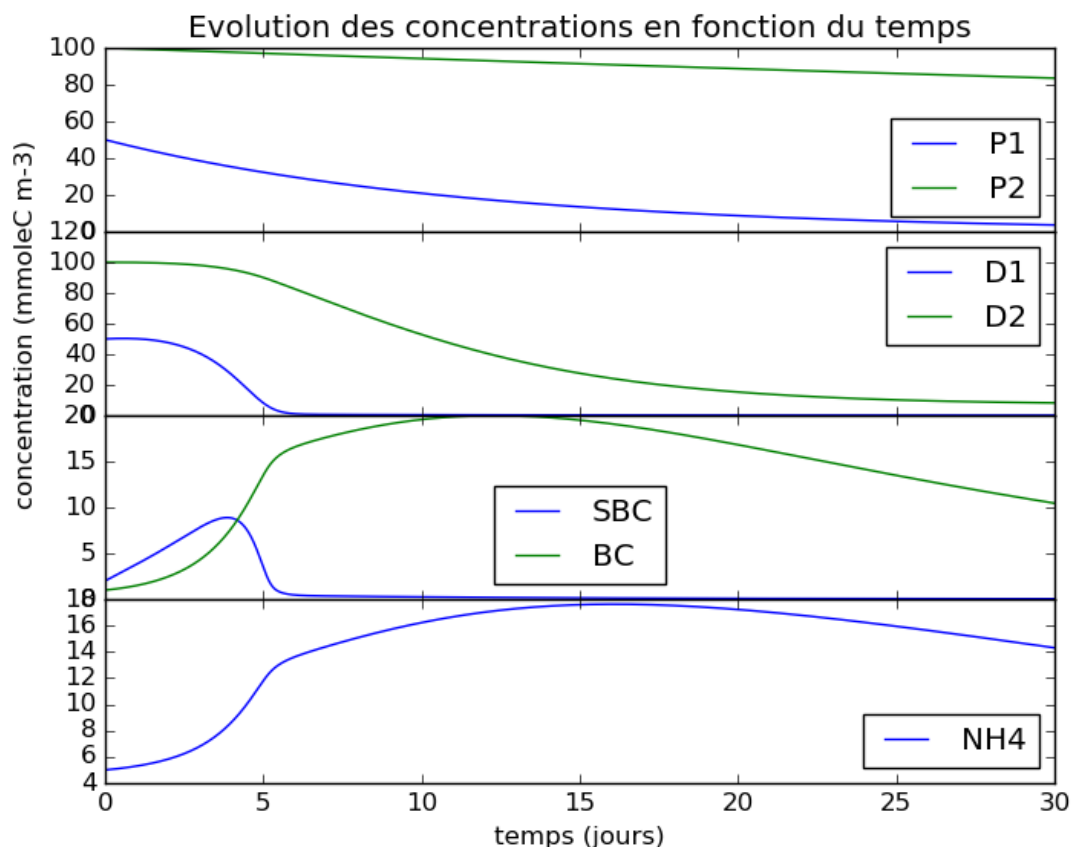


FIGURE 15: Simulation en augmentant la valeur de la constante d'endohydrolyse de P1 à température optimale

Enfin, dans le test numéro 5 (cmp figure 15), nous avons augmenté la vitesse d'hydrolyse de P1 en D1. Ainsi, nous pouvons constater que la concentration en P1 diminue plus rapidement que dans le cas de la référence. En effet, dans la simulation de référence, la diminution de la concentration en P1 était presque linéaire, tandis qu'elle ne l'est plus dans ce test.

Bien que les courbes de l'évolution de la concentration en D1 soient semblables entre ce test et la simulation de référence, on peut constater que dans ce test, au tout début de la simulation, la concentration en D1 diminue moins rapidement que dans le cas de la référence. Ceci s'explique par le fait que l'hydrolyse de P1 en D1 est plus importante dans ce test, alors que l'hydrolyse de D1 en SBC se fait de la même manière que dans le cas de la référence. Ainsi, le terme positif de l'évolution de la concentration de D1 est plus important que dans le cas de la simulation de référence.

Puisque la concentration en D_1 est plus importante en début de simulation, la concentration en SBC l'est aussi. Ceci peut se remarquer sur le graphique de l'évolution de la concentration en SBC , sur lequel le maximum de concentration est supérieur au cas de la référence. Ainsi, la concentration maximale en bactéries est aussi supérieure.

3.4 Conclusion

Par rapport au modèle à un seul pool de matière organique, le modèle à plusieurs pools de matière organique a été prolongé pour modéliser deux pools de matière organique différents. Ainsi les modèles diffèrent seulement dans les équations qui décrivent la génération de SBC .

Quand on compare l'impact des deux pools de matière organique à la vitesse de croissance des BC , on peut remarquer que c'est principalement la concentration en P_1 et en D_1 (le pool de matière facilement biodégradable) qui joue sur la vitesse de croissance des BC . Au plus la concentration en P_1 et en D_1 diminuera, au plus la disponibilité du P_2 et en D_2 (le pool de matière lentement biodégradable) deviendra important pour les BC . Du coup le pool de matière lentement biodégradable joue plutôt sur le maximum des BC .