Ανάλυση των blocks 600-700 - Παραγωγή και Καθαρισμός της Κυκλοπεντανόνης

Θεωφανώ Αντωνία Πόταρη, Στυλιανή Σταύρου January 13, 2023

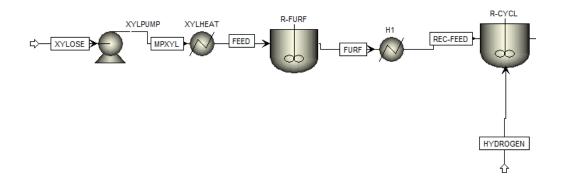
Contents

1	Blo	ck 600) - Παραγωγή Κυκλοπεντανόνης με την Φουρφουράλη ω	ر							
	ενδ	ιάμεσα	ο προϊόν	1							
	1.1										
	1.2		ωγή φουρφουράλης								
			Σχεδιαστικές Επιλογές								
		1.2.2	Υπολογισμοί	. 3							
		1.2.3	Προσομοίωση στο Aspen	. 3							
	1.3	Παραγ	ωγή Κυκλοπεντανόνης	. 3							
			Σχεδιαστικές επιλογές								
		1.3.2	Υπολογισμοί:	. 3							
		1.3.3	Προσομοίωση στο Aspen	. 3							
2	Blo	ck 700	- Καθαρισμός της Κυκλοπεντανόνης	4							
		2.0.1	Διάγραμμα ροής και Επεξήγηση	. 4							
		2.0.2	Σχεδιαστικές Επιλογές								
		2.0.3	Προσομοιώσεις στο Aspen και Υπολογισμοί:	. 5							
3	Βιβλιογραφία										
4	Παράρτημα Ε										

1 Block 600 - Παραγωγή Κυκλοπεντανόνης με την Φουρφουράλη ως ενδιάμεσο προϊόν

1.1 Διάγραμμα ροής και Επεξήγηση

Η χυχλοπεντανόνη παράγεται από τη προσθήχη υδρογόνου στο ενδιάμεσο προϊόν της διαδιχασίας που ονομάζεται φουρφουράλη, η οποία προέρχεται από την αφυδάτωση στης ξυλόζης. Για αυτό το στάδιο, λοιπόν, από το steam explosion αξιοποιείται το ρεύμα της ημιχυτταρινιχής φάσης της βιομάζας που περιέχει ως χύριο συστατιχό την ξυλόζη και εισέρχεται στο block διεργασίας 600. Στη παρούσα εργασία έχει γίνει η παραδοχή ότι η ημιχυτταρινιχή φάση αποτελείται από χαθαρό ρεύμα ξυλόζης, βέβαια στην πραγματιχότητα το ρεύμα έχει και άλλα συστατιχά τα οποία πρέπει να ληφθούν υπόψιν. Οι εναλλάχτες και η αντλία της διάταξης είναι για να λειτουργεί το σύστημα στις σωστές συνθήχες πίεσης και θερμοχρασίας χάθε αντιδραστήρα.



Σχήμα 1: Διάγραμμα ροής του block 600

1.2 Παραγωγή φουρφουράλης

1.2.1 Σχεδιαστικές Επιλογές

Για το block 600 οι δύο βασικές σχεδιαστικές επιλογές είναι ο τύπος και η λειτουργία των αντιδραστήρων R-FURF και R-CYCL. Όπως φαίνεται από το διάγρμμα ροής, το ρεύμα ξυλόζης αρχικά συμπιέζεται από την αντλία XYLPUMP και προθερμένεται από τον θερμαντήρα XYL-HEAT πριν εισέρθει σε ένα αντιδραστήρα συνεχούς έργου R-FURF.

Ο τύπος αντιδραστήρα που επιλέχτηκε είναι CSTR. Οι αντιδραστήρες CSTR χρησιμοποιούνται συχνά από τη βιβλιογραφία ¹ για αυτή την αντίδραση, λόγω της απλότητας στον σχεδιασμό και την λειτουργία τους. Πιο αναλυτικά, επιλέχτηκε αντιδραστήρας συνεχής ροής διότι για να διασπαστεί μεγάλη ποσότητα ξυλόζης σε φουρφουράλη και νερό είναι απαραίτητο ο αντιδραστήρας να βρίσκεται σε μόνιμες συνθήκες με υψηλή θερμοκρασία, περίπου 200 με 250 °C. Σε αυτή τη θερμοκρασία η ξυλόζη βρίσκεται σε υγρή φάση, ενώ η φουρφουράλη και το νερό σε αέρια. Τα κύρια οφέλη των αντιδραστήρων συνεχής ροής είναι ότι ο χρόνος παραμονής έιναι μικρός και το προϊόν αφαιρείται αμέσως από την υγρή φάση, άρα αποφεύγονται αντιδράσεις απώλειας φουφουράλης που μπορεί να συμβούν στην υγρή φάση και να μειώσουν την απόδοση της διεργασίας. Θα μπορούσε να χρησιμοποιηθεί αντιδραστήρας PFR, όπως συμβαίνει αρκετά συχνά στην βιβλιογραφία ²⁻⁴, όμως η απόδοση της διεργασίας θα ήταν χαμηλότερη, διότι δεν θα υπήρχε καλός έλεγχος της θερμοκρασίας κατά μήκος του αντιδραστήρα. Αντίθετα, η συνεχής ανάδευση της ξυλόζης που λαμβάνει χώρα στον αντιδραστήρα CSTR είναι απαραίτητη γιατι συμβάλλει στην μεταφορά θερμότητας και μάζας.

Η χρήση ενός batch αντιδραστήρα θα είχε χαμηλή αποδοτικότητα αφού λόγω του μεγαλύτερου χρόνου παραμονής θα μπορούσαν να υπάρχουν απώλειες φουρφουράλης στην υγρή φάση και δεν θα υπήρχε καλή μεταφοράς μάζας ¹. Συνεπώς η διαδικασία θα είχε πολύ χαμηλές αποδόσεις και θα σπαταλούσε σημαντικά ποσά ενέργειας. Τέλος, η τροφοδοσία ξυλόζης είναι πολύ μεγάλη και προτιμάται συνεχής ροή για διεργασίες μεγάλου μεγέθους.

Συνεπώς, επιλέκτηκε το μοντέλο CSTR διότι δίνει υψηλότερη μετατροπή και επιλεκτικότητα σε φουρφουράλη σε σχέση με αντιδραστήρες PFR και Batch και υπάρχουν επαρκή δεδομένα κινητικής στην βιβλιογραφία 1 .

Ο αντιδραστήρας, σύμφωνα με την βιβλιογραφία 1 , λειτουργεί σε σταθερή πίεση $15.6~\rm atm$ και θερμοκρασία $242^{\rm o}$ C ώστε το ρεύμα εξόδου να έχει την επιθυμητή σύσταση.

1.2.2 Υπολογισμοί

Στις συνθήκες που προαναφέρθηκαν, υπολογίστηκε ότι η ξυλόζη διασπάται σε νερό και φουρφουράλη με την εξής στοιχειομετρία:

$$C_5H_{10}O_5 \to 3H_2O + C_5H_4O_2$$

1.2.3 Προσομοίωση στο Aspen

Στην είσοδο του αντιδραστήρα ως τροφοδοσία θεωρείται το ημικυτταρινικό κλάσμα με κύριο συστατικό την ξυλόζη με μαζική παροχή $3808,7~{\rm kg/h}$, όπως υπολογίστηκε από το steam explosion, ενώ η έξοδος του αντιδραστήρα είναι πλούσια σε φουρφουράλη και νερό. Οι συνθήκες λειτουργίας του αντιδραστήρα ορίστηκαν ως σταθερή πίεση $15.6~{\rm atm}$ και θερμοκρασία $242^{\rm o}{\rm C}$.

Για τις θερμοδυναμικές παραμέτρους χρησιμοποιήθηκε το θερμοδυναμικό μοντέλο PRWS που βασίζεται στην καταστατική εξίσωση Peng-Robinson-Wong-Sandler. Το μοντέλο αυτό μπορεί να χρησιμοποιηθεί σε πολικά και μη πολικά συστατικά, για υψηλές θερμοκρασίες και πιέσεις μέχρι 150 bar.

Η αντίδραση περιγράφεται από τον μηχανισμό Powerlaw και από την βιβλιογραφία 1 ο προεκθετικός παράγοντας A της αντίδρασης ισούται με $7.92*10^{20}$ και η ενέργεια ενεργοποίησης είναι $167.9~{\rm kJ/mol.}$

Το ρεύμα που εξέρχεται από τον αντιδραστήρα R-FURF είναι πλούσιο σε φουρφουράλη και νερό. Η φουρφουράλη είναι απαραίτητη για την παραγωγή της κυκλοπεντανόνης και πρέπει να σταλεί στο επόμενο στάδιο. Το ρεύμα αυτό οδηγείται σε έναν εναλλάκτη θερμότητας Η1 έτσι ώστε να ψυχθεί. Για την προσομοίωση της ψύξης του μίγματος χρησιμοποιήθηκε το μοντέλο Heater. Ορίστηκε θερμοκρασία 160°C και πίεση 15,8 bar, για να προσαρμόσει τις συνθήκες του ρεύματος φουρφουράλης πριν εισαχθεί στον επόμενο αντιδραστήρα, χρησιμοποιώντας επίσης το θερμοδυναμικό μοντέλο PRWS.

1.3 Παραγωγή Κυκλοπεντανόνης

1.3.1 Σχεδιαστικές επιλογές

Σε αυτό το στάδιο σχεδιασμού για τον αντιδραστήρα R-CYCL επιλέχτηκε ο αντιδραστήρας CSTR. Αυτό συνέβη διότι ο αντιδραστήρας λειτουργεί σε συνθήκες εξόδου οπότε η πίεση παραμένει σταθερή σε όλα τα στάδια. Επιπλέον, το ρεύμα τροφοδοσίας που εισέρχεται στον αντιδραστήρα είναι μεγάλου μεγέθους (3.968 kg/hr) οπότε προτιμάται αντιδραστήρας συνεχής ροής αφού μπορεί να ελέγχεται καλύτερα ο χρόνος παραμονής, η θερμοκρασία και η πίεση ώστε το προϊόν να έχει σταθερή ποιότητα, σε σχέση με batch αντιδραστήρες. Ακόμη, εάν ο αντιδραστήρας ήταν batch, ο χρόνος λειτουργίας θα ήταν μικρότερος από τον χρόνο που δεν θα λειτουργούσε, οπότε δεν θα συνέφερε πρακτικά και οικονομικά στην διεργασία.

1.3.2 Υπολογισμοί:

Η στοιχειομετρία της αντίδρασης υπολογίστηκε ως εξής:

$$C_5H_4O_2 + 3H_2 \rightarrow H_2O + C_5H_8O$$

1.3.3 Προσομοίωση στο Aspen

Το ρεύμα φουρφουράλης και νερού, με την ίδια σύσταση που είχαν στην έξοδο του αντιδραστήρα R-FURF, εισέρχονται στον R-CYCL. Ταυτόχρονα, εισέρχεται ποσότητα υδρογόνου, τέτοια ώστε η καθαρότητα της κυκλοπεντανόνης να είναι 98%.

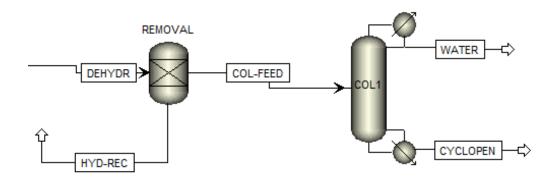
Οι συνθήκες λειτουργίας του αντιδραστήρα καθορίστηκαν σε σταθερή θερμοκρασία $160^{\rm o}$ C και πίεση 4 MPa. Για τη μοντελοποίηση του αντιδραστήρα, ορίστηκε η κινητική της αντίδρασης με το μηχανισμό Powerlaw, που από την βιβλιογραφία 5 η σταθερά της αντίδρασης για $160^{\rm o}$ C είναι ίση με $0.0128~{\rm hr}^{-1}$ με ενέργεια ενεργοποίησης $64.2~{\rm kJ/mol}$. Ο χρόνος που χρειάζεται η αντίδραση για να πραγματοποιηθεί σε αυτές τις συνθήκες είναι $1~{\rm dog}$ α. Το θερμοδυναμικό μοντέλο που επιλέχθηκε είναι το PRWS, λόγω της υψηλής θερμοκρασίας.

Αυτό έχει ως αποτέλεσμα η έξοδος του αντιδραστήρα να έχει μαζική παροχή $3968,2~{\rm kg/hr}$ όπου η κυκλοπεντανόνη αποτελεί το $2103,5~{\rm kg/hr}$. Τα υπόλοιπα προιόντα και η σύσταση αυτών παρουσιάζονται στον πίνακα 1 του παραρτήματος E.

Το ρεύμα που εξέρχεται από τον αντιδραστήρα R-CYCL δεν είναι καθαρή κυκλοπεντανόνη οπότε κατευθύνεται στο επόμενο τμήμα, το Block 700. Εκεί πραγματοποιείται η αφαίρεση και ανακύκλωση του εναπομείναντος υδρογόνου, το οποίο βρίσκεται στην αέρια φάση και ο καθαρισμός της κυκλοπεντανόνης.

2 Block 700 - Καθαρισμός της Κυκλοπεντανόνης

2.0.1 Διάγραμμα ροής και Επεξήγηση



Σχήμα 2: Διάγραμμα ροής του block 700

Στο Block 700 λαμβάνει χώρα ο καθαρισμός κυκλόπεντανόνης. Αρχικά, το ρεύμα εξόδου από τον αντιδραστήρα R-CYCL κατευθύνεται προς έναν διαχωριστήρα, με σκοπό την αφαίρεση και ανακύκλωση εναπομείναντος υδρογόνου, το οποίο βρίσκεται στην αέρια φάση. Στη συνέχεια, το ρεύμα που είναι πλούσιο σε κυκλοπεντανόνη διοχετεύεται σε μια αποστακτική στήλη, όπου συμβαίνει ο διαχωρισμός για την παραλαβή καθαρής κυκλοπεντανόνης.

2.0.2 Σχεδιαστικές Επιλογές

Οι δύο βασικές σχεδιαστικές επιλογές του block 700 είναι ο τύπος και η λειτουργία των δύο στηλών διαχωρισμού.

Για τον διαχωρισμό υδρογόνου χρησιμοποιήθηκε το Component Separator διότι ο σκοπός είναι να διαχωριστεί το υδρογόνο από το μίγμα κυκλοπεντανόνης και να χρησιμοποιηθεί με ανακύκλωση στον αντιδραστήρα R-CYCL. Στην πράξη, καθώς το υδρογόνο είναι ένα αέριο με πολύ χαμηλότερο σημείο βρασμού από ότι όλα τα υπόλοιπα συστατικά, μάλλον μπορεί να ανακτηθεί όλη η ποσότητα του υδρογόνου με ένα flash. Όμως, δεν υπήρχε χρόνος για να δοκιμαστεί αυτό στο Aspen.

Για τον καθαρισμό της κυκλοπεντανόνης χρησιμοποιήθηκε αποστακτική στήλη DSTWU. Αυτή η αποστακτική στήλη είναι απλή και λειτουργεί με ένα ρεύμα τροφοδοσίας και δύο προϊόντα απόσταξης. Θα μπορούσε να χρησιμοποιηθεί κάποια άλλη στήλη όπως η Distl ή η RadFrac, αλλά αυτές πραγματοποιούν πιο περίπλοκους υπολογισμούς και χρειάζονται περισσότερα δεδομένα. Επιπλέον, δεν υπάρχει αζεότροπο στο ρεύμα, οπότε δεν χρειάζεται μία πιό αναλυτική επίλυση της στήλης με ένα μοντέλο όπως η στήλη RadFrac.

2.0.3 Προσομοιώσεις στο Aspen και Υπολογισμοί:

Στο Aspen χρησιμοποιήθηκε Component Separator με το θερμοδυναμικό μοντέλο Peng Robinson με κανόνες ανάμιξης Wong-Sandler (PRWS) για την πρόβλεψη των θερμοδυναμικών ιδιοτήτων του συστήματος. Για αυτόν λοιπόν τον separator η πίεση είναι στα 40 bar, ίδιο με την πίεση εξόδου από τον αντιδραστήρα κυκλοπεντανόνης, και το μίγμα μέσα σε αυτόν είναι διφασικό (υγρό-ατμός). Μέσω την χρήση του διαχωριστή, το μίγμα που προκύπτει από τον αντιδραστήρα διαχωρίζεται σε δύο ρεύματα: Το ένα ρεύμα περιέχει εξολοκλήρου υδρογόνο, το οποίο ανακυκλώνεται στον αντιδραστήρα της κυκλοπεντανόνης, ενώ το άλλο ρεύμα που περιέχει την κυκλοπεντανόνη, την φουρφουράλη και το νερό προχωράει στην αποστακτική στήλη για περεταίρω επεξεργασία.

Πριν να φτάσει το ρεύμα στην αποσταχτική στήλη ψύχεται σε εναλλάχτη θερμότητας σε θερμοχρασία $160\ ^{\circ}$ 0 $^{\circ}$ C και πίεση $20\ \mathrm{bar}$. Το θερμοδυναμικό μοντέλο για τον εναλλάχτη είναι το ίδιο (PRWS). Στο Aspen ως εναλλάχτης θερμότητας εφαρμόστηκε Heater. Μετά τη ψύξη του, το ρεύμα εισέρχεται σε μια αποσταχτική στήλη με σχοπό τον διαχωρισμό της χυχλοπεντανόνης από το νερό.

Αρχικά έγινε χρήση του Azeotrope Finder για την εύρεση αζεότροπων, αλλά διαπιστώθηκε πως σε πίεση 16 bar δεν υπάρχουν αζεότροπα. Εφόσον η πίεση του μίγματος είναι 40 bar από τον αντιδραστήρα υδρογόνωσης, επιλέχθηκε να γίνει απόσταξη σε πίεση 16 bar. Λόγω της έλλειψης αζεότροπων, στο Aspen έγινε χρήση της απλοποιημένης στήλης DSTWU. Η στήλη περιέχει 55 βαθμίδες απόσταξης και ως προϊόν κορυφής ανακτάται το νερό κατά 99.9%. Στο προϊόν κορυφής επιλέγεται η κυκλοπεντανόνη να ανακτάται σε ποσοστό 7.7%, εφόσον μικρότερα ποσοστά οδηγούν σε υπερβολικά μεγάλο αριθμό βαθμίδων και λόγων αναρροής. Η πίεση στον συμπυκνωτή όσο και στον αναβραστήρα είναι 16 bar, δηλαδή θεωρείται πως δεν υφίσταται πτώση πίεσης μέσα στην στήλη. Από τους υπολογισμούς του Aspen προκύπτουν τα αποτελέσματα του παρακάτω πίνακα

Πίναχας 1: Χαραχτηριστικά της αποσταχτικής στήλης

Μέγεθος	Τιμή
Ελάχιστος Λόγος Αναρροής	0.96
Πραγματικός Λόγος Αναρροής	6.61
Ελάχιστος Αριθμός Βαθμίδων	49.39
Πραγματικός Αριθμός Βαθμίδων	55
Λόγος αποστάγματος προς τροφοδοσία	0.813
Βαθμίδα τροφοδοσίας	32

Ως αποτέλεσμα, το ρεύμα κορυφής έχει μαζική παροχή $1971.2~{\rm kg/hr}$ με το νερό να αποτελεί το 92.3% της συνολικής μάζας, και το ρεύμα πυθμένα έχει μαζική παροχή $1988.7~{\rm kg/hr}$ και η κυκλοπεντανόνη αποτελεί το 98.2% της συνολικής μάζας. Τα αποτελέσματα της αποστακτικής στήλης βρίσκονται στον πίνακα 2. του παραρτήματος.

Στον πίνακα 3. του παραρτήματος απεικονίζονται συνολικά οι μαζικές παροχές αλλά και οι συστάσεις όλων των ρευμάτων που λαμβάνου χώρα τόσο για τη παραγωγή όσο και τον καθαρισμό της κυκλοπεντανόνης.

3 Βιβλιογραφία

- (1) Nhien, L. C.; Long, N. V. D.; Lee, M. Novel Hybrid Reactive Distillation with Extraction and Distillation Processes for Furfural Production from an Actual Xylose Solution. *Energies* **2021**, *14* (4), 1152. https://doi.org/10.3390/en14041152.
- (2) Ershova, O.; Kanervo, J.; Hellsten, S.; Sixta, H. The Role of Xylulose as an Intermediate in Xylose Conversion to Furfural: Insights via Experiments and Kinetic Modelling. *Rsc advances* **2015**, *5* (82), 66727–66737. https://doi.org/10.1039/C5RA10855A.
- (3) Papaioannou, M.; Kleijwegt, R. J. T.; van der Schaaf, J.; Neira d'Angelo, M. F. Furfural Production by Continuous Reactive Extraction in a Millireactor under the Taylor Flow Regime. *Industrial & engineering chemistry research* **2019**, *58* (35), 16106–16115. https://doi.org/10.1021/acs.iecr.9b00604.
- (4) Carrasco, F. Production of Furfural by Dilute-Acid Hydrolysis of Wood: Methods For Calculating Furfural Yield. *Wood and fiber science* **1993**, 91–102.
- (5) Yu, Z.; Li, Y.; Yao, Y.; Wang, Y.; Liu, Y.-Y.; Sun, Z.; Shi, C.; Wang, W.; Wang, A. Highly Selective Hydrogenative Ring-Rearrangement of Furfural to Cyclopentanone over a Bifunctional Ni3P/\$γ\$-Al2O3 Catalyst. *Molecular catalysis* **2022**, *522*, 112239. https://doi.org/10.1016/j.mcat.2022.112239.

4 Παράρτημα Ε

	Units	DEHYDR ▼
+ Mole Fractions		
- Mass Flows	kg/hr	3968,22
XYLOSE	kg/hr	0,00813418
FURFURAL	kg/hr	34,7631
WATER	kg/hr	1821,6
CYCLOPEN	kg/hr	2103,55
HYDROGEN	kg/hr	8,30615
+ Mass Fractions		
Volume Flow	I/min	99,4511
+ Liquid Phase		

Σχήμα 3: Ρεύμα εξόδου από τον αντιδραστήρα R-CYCL για την παραγωγή της κυκλοπεντανόνης

4		Units	COL-FEED ▼	CYCLOPEN ▼	WATER ▼
Þ.	- Mole Flows	kmol/hr	126,483	23,6695	102,813
Þ	XYLOSE	kmol/hr	5,41804e-05	1,24733e-15	5,41804e-05
Þ.	FURFURAL	kmol/hr	0,361793	0,361793	1,95156e-16
>	WATER	kmol/hr	101,114	0,101114	101,013
Þ	CYCLOPEN	kmol/hr	25,0071	23,2066	1,80051
Þ	HYDROGEN	kmol/hr	0	0	0
Þ.	 Mole Fractions 				
Þ.	XYLOSE		4,28361e-07	5,26978e-17	5,26978e-07
Þ	FURFURAL		0,00286041	0,0152852	1,89816e-18
Þ	WATER		0,799428	0,0042719	0,982487
Þ.	CYCLOPEN		0,197712	0,980443	0,0175124
Þ.	HYDROGEN		0	0	0
Þ	- Mass Flows	kg/hr	3959,92	1988,68	1971,24
Þ	XYLOSE	kg/hr	0,00813418	1,87264e-13	0,00813418
Þ.	FURFURAL	kg/hr	34,7631	34,7631	1,87517e-14
Þ	WATER	kg/hr	1821,6	1,8216	1819,77
Þ	CYCLOPEN	kg/hr	2103,55	1952,09	151,456
Þ	HYDROGEN	kg/hr	0	0	0
>	+ Mass Fractions				
Þ	Volume Flow	l/min	95,6733	57,2106	47,0513

Σχήμα 4: Αποτελέσματα Αποσταχτικής Στήλης

	Units	COL-FEED ▼	CYCL ▼	CYCLOPEN ▼	DEHYDR ▼	FEED ▼	FURF ▼	HYD-REC ▼	HYDROGEN ▼	REC-FEED ▼	WATER
- Mole Fractions											
XYLOSE		4,28361e-07	4,28361e-07	5,26978e-17	4,14847e-07	1	5,33924e-07	0	0	5,33924e-07	5,26978e-07
FURFURAL		0,00286041	0,00286041	0,0152852	0,00277017	0	0,25	0	0	0,25	1,89816e-18
WATER		0,799428	0,799428	0,0042719	0,774207	0	0,75	0	0	0,75	0,982487
CYCLOPEN		0,197712	0,197712	0,980443	0,191474	0	0	0	0	0	0,0175124
HYDROGEN		0	0	0	0,0315487	0	0	1	1	0	0
- Mass Flows	kg/hr	3959,92	3959,92	1988,68	3968,22	3808,68	3808,68	8,30615	159,54	3808,68	1971,24
XYLOSE	kg/hr	0,00813418	0,00813418	1,87264e-13	0,00813418	3808,68	0,00813418	0	0	0,00813418	0,00813418
FURFURAL	kg/hr	34,7631	34,7631	34,7631	34,7631	0	2437,59	0	0	2437,59	1,87517e-14
WATER	kg/hr	1821,6	1821,6	1,8216	1821,6	0	1371,09	0	0	1371,09	1819,77
CYCLOPEN	kg/hr	2103,55	2103,55	1952,09	2103,55	0	0	0	0	0	151,456
HYDROGEN	kg/hr	0	0	0	8,30615	0	0	8,30615	159,54	0	0
- Mass Fractions											
XYLOSE		2,05413e-06	2,05413e-06	9,41649e-17	2,04983e-06	1	2,13569e-06	0	0	2,13569e-06	4,12643e-06
FURFURAL		0,00877875	0,00877875	0,0174805	0,00876037	0	0,640008	0	0	0,640008	9,51265e-18
WATER		0,460009	0,460009	0,000915983	0,459046	0	0,359989	0	0	0,359989	0,923163
CYCLOPEN		0,53121	0,53121	0,981604	0,530099	0	0	0	0	0	0,0768327
HYDROGEN		0	0	0	0,00209317	0	0	1	1	0	0
Volume Flow	I/min	95,6733	95,4438	57,2106	99,4511	63,935	95,9243	115,078	2210,36	79,5543	47,0513

 $\Sigma \chi$ ήμα 5: Αποτελέσματα συνολικής διεργασίας για την κυκλοπεντανόνη