



-

- Nanocapillary

2

μ

MIS 375233

2

NANOCAPILLARY &

μ « μ » ,

μ μ

: University of Oxford, University of Antwerp, French National Centre for Scientific Research (CNRS), University of Alicante μ JJ X-Ray
Danish Science Design. μ ,

, μ [NANOCAPILLARY[®]] μ μ

μ μ μ μ

μ μ . μ

μ μ . μ

μ 1 μ ,

CH₂Br₂ μ - μ μ

Vycor[®] 7930 μ μ μ μ (SBA-15

& MCM-41) μ μ μ μ 2

μ , μ μ

μ . . . μ

, μ μ μ μ ,

μ μ - ,

μ μ μ μ μ

(Vycor[®] 7930)

. , μ μ »,

μ μ . μ

,

situ μ μ μ μ in-

- μ

1. μ μ μ μ ,

μ μ μ μ

2 | Page



Ευρωπαϊκή Ένωση
Ευρωπαϊκό Κοινωνικό Ταμείο



ΕΠΙΧΕΙΡΗΣΙΑΚΟ ΠΡΟΓΡΑΜΜΑ
ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗ ΚΑΙ ΔΙΑ ΒΙΟΥ ΜΑΘΗΣΗ
επένδυση στην κοινωνία της γνώσης

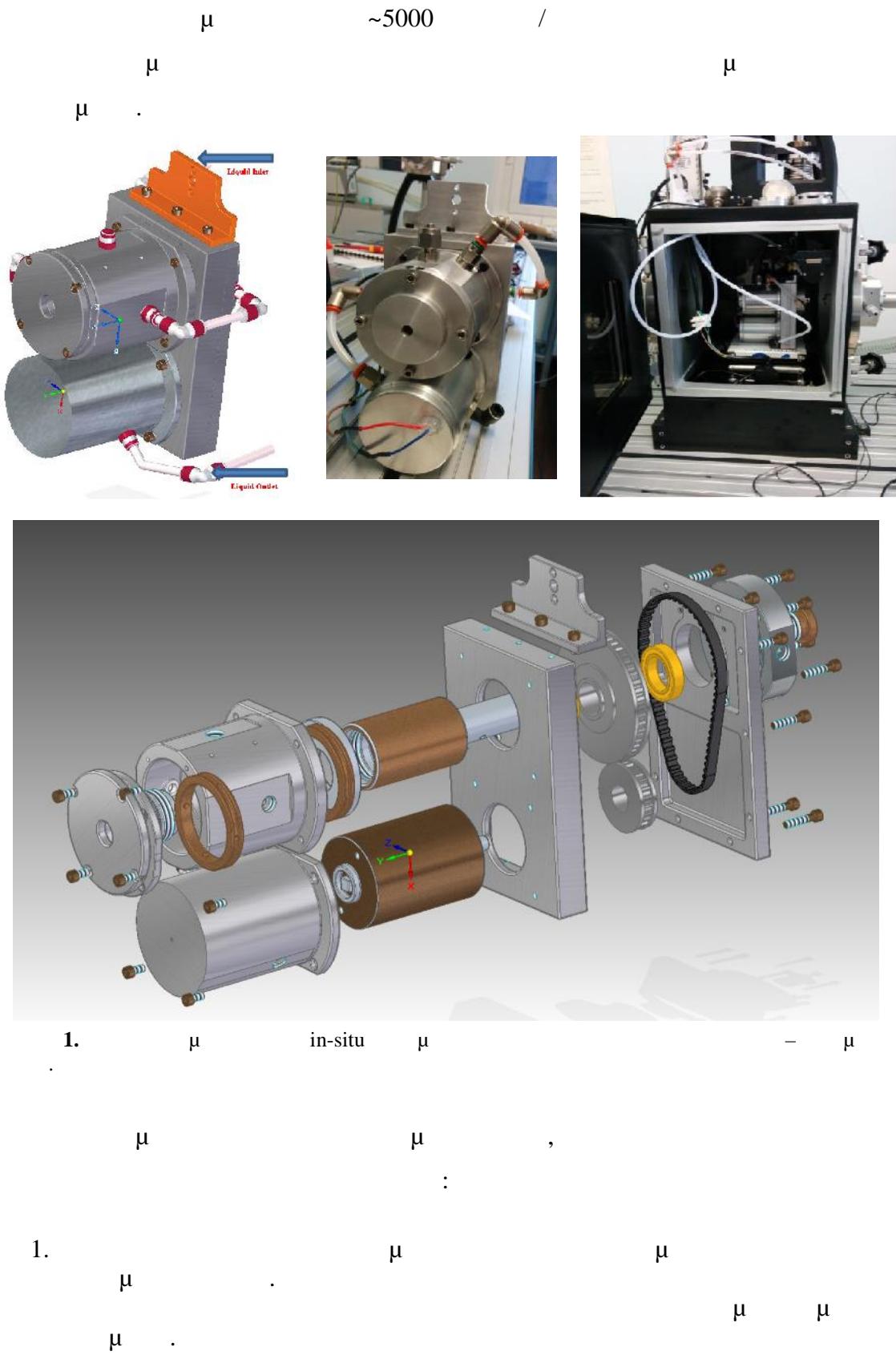
ΥΠΟΥΡΓΕΙΟ ΠΑΙΔΕΙΑΣ ΚΑΙ ΘΡΗΣΚΕΥΜΑΤΩΝ
ΕΙΔΙΚΗ ΥΠΗΡΕΣΙΑ ΔΙΑΧΕΙΡΙΣΗΣ

Με τη συγχρηματοδότηση της Ελλάδας και της Ευρωπαϊκής Ένωσης

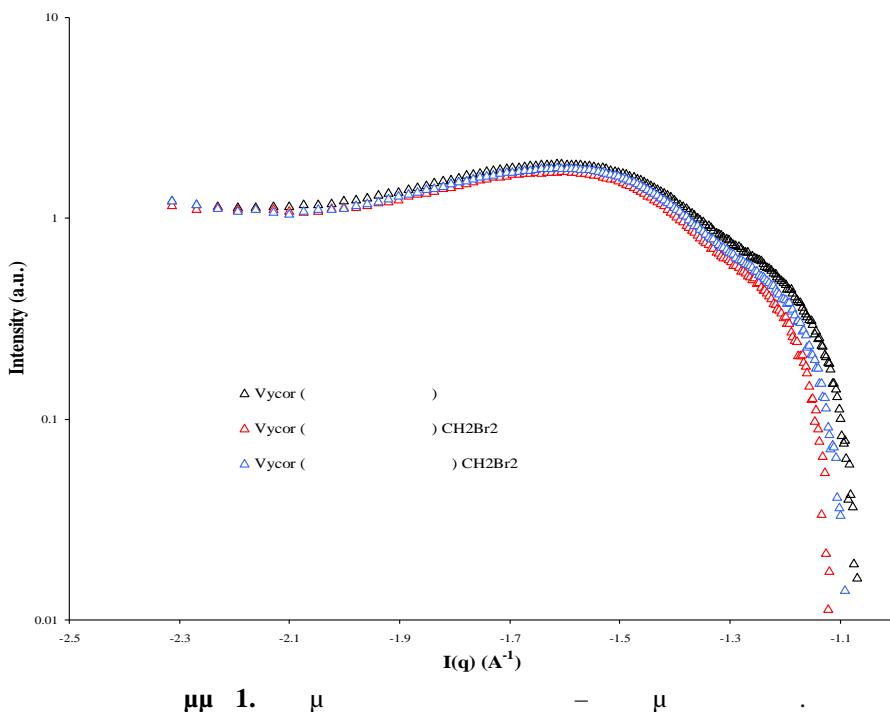


ΕΣΠΑ
2007-2013

Ευρωπαϊκό Κοινωνικό Ταμείο



CH_2Br_2 3) μ Vycor® 7930
 CH_2Br_2 .
 μ μ μ μ
 μ μ μ MATLAB.
 $\mu\mu$ 1
 Log(I) vs Log(q).



μ $q=0.025 \text{ \AA}^{-1}$ μ
 μ $q=0.06 \text{ \AA}^{-1}$ μ
 μ q^{-4} μ
 μ . μ
 μ μ CH2Br2
 μ μ μ
 μ (~2700 rpm)

$\mu\mu$	Porod (q^4 (q) vs. Q^4)	background
K_p	.	μ
$\mu\mu$ Porod	-4.	

μ	K_p (Å ⁻⁴)	Q_p (Å ⁻³)	S/V (Å ⁻⁴)
Vycor	10×10^{-7}	1.79×10^{-7}	0.15
CH ₂ Br ₂ + Vycor	6×10^{-7}	2.02×10^{-7}	0.15
CH ₂ Br ₂ + Vycor ()	8×10^{-7}	2.50×10^{-7}	0.15

μ	μ	μ	μ
			CH_2Br_2
	.		
μ	Vycor/ CH_2Br_2		
μ		7.5%.	
Density),	P_p (Porod Constant)	p (Difference in Average Electron	
		(thickness of thin plate)	

μ	p ($\text{\AA}^{-3/2}$)	P_p ($\text{\AA}^{-5/2}$)	T (\AA^{-2})
Vycor	8.43×10^{-3}	0.118	1.61×10^{-4}
$\text{CH}_2\text{Br}_2 + \text{Vycor}$	8.96×10^{-3}	0.067	3.39×10^{-4}
$\text{CH}_2\text{Br}_2 + \text{Vycor}$ ()	9.97×10^{-3}	0.080	3.91×10^{-4}

μ , μ , μ , μ , “ μ ”, “ μ ” (process intensification).

,
 μ
 μ “New Science Group” Imperial Chemical Industries
 μ μ (*Rotating packed bed*)

μ Ramshaw Mallison [1]
 μ μ — .

.
 μ μ μ μ μ
 μ μ μ μ μ μ
 μ μ μ μ μ Vycor®
9730 μ μ , μ , [2–4]
 μ μ μ μ μ U.S. EPA, 1987 [5].

	μ (Pa s)	(kg/m³)	D (m²/s)	(kg/s²)	c (kg/s²)	MW
CH₂Br₂	1.09×10^{-3}	2497	6.8×10^{-6}	39×10^{-3}	12×10^{-3}	173.83

2. CH₂Br₂ μ μ μ μ ,
 μ μ μ μ Chen [6] (2006)
(3) μ μ Chen [7] (2005), Tung Mah [8]
(1985) Onda [9] (1968). 3
 μ μ μ μ μ
 μ μ (K_L). μ
 μ μ (K_L) (Higee) (3)
 μ μ (conventional). (4) μ



Mass Transfer (K_L)	Model
$\frac{k_G r d_p}{D r_t} \left(1 - 0.93 \frac{V_o}{V_t} - 1.13 \frac{V_i}{V_t} \right) = 0.35 S_c^{0.5} Re^{0.17} Gr^{0.3} We^{0.3} \left(\frac{r_t}{a_p} \right)^{-0.5} \left(\frac{t_c}{t_g} \right)^{0.14}$	Chen et al., 2006
$\frac{k_G r d_p}{D r_t} \left(1 - 0.93 \frac{V_o}{V_t} - 1.13 \frac{V_i}{V_t} \right) = 0.35 S_c^{0.5} Re^{0.17} Gr^{0.3} We^{0.3}$	Chen et al., 2005
$k_G = \frac{D}{d_p} \frac{2 * 3^{1/3}}{f} S_c^{1/2} Re^{1/3} \left(\frac{r_t}{a} \right)^{1/3} Gr^{1/6}$	Tung and Mah, 1985
$k_G \left(\frac{\cdots}{\sim g} \right)^{1/3} = 0.0051 \left(\frac{L}{r_\sim} \right)^{2/3} S_c^{-1/2} (r_t d_p)^{0.4}$	Onda et al., 1968

3.

 μ μ μ μ $\mu \quad \mu$ μ $Higee \mu$

(gravitational acceleration (g))

 μ

(centrifugal acceleration (ac)).

 μ

4.

Model	Mass Transfer (K_L)	
	Conventional (g)	Higee (a_c)
Chen et al., 2006	0.026 m/s	0.058 m/s
Chen et al., 2005	0.027 m/s	0.061 m/s
Tung and Mah, 1985	0.027 m/s	0.042 m/s
Onda et al., 1968	0.006 m/s	0.015 m/s

4.

 μ
(adsorbate) μ μ μ μ μ μ μ μ

,

 μ μ μ μ $Higee \mu \mu$ μ

2

 μ μ μ CH_2Br_2 , μ μ μ μ μ μ μ μ

8 | Page



Ευρωπαϊκή Ένωση
Ευρωπαϊκό Κοινωνικό Ταμείο



ΥΠΟΥΡΓΕΙΟ ΠΑΙΔΕΙΑΣ ΚΑΙ ΘΡΗΣΚΕΥΜΑΤΩΝ
ΕΙΔΙΚΗ ΥΠΗΡΕΣΙΑ ΔΙΑΧΕΙΡΙΣΗΣ

Με τη συγχρηματοδότηση της Ελλάδας και της Ευρωπαϊκής Ένωσης



Επιχειρησιακό πρόγραμμα για την ανάπτυξη

μ μ μ μ μ μ

- [1] Ramshaw C., Mallinson R. H., "Mass Transfer Process", U.S. Patent 4,283,255, 1981.
- [2] David S. Weisberg and Martin Dworkin, Method for Measuring Changes in Surface Tension of Agar, Appl. Environ. Microbiol. 1983, 45(4):1338.
- [3] David R. Lide, CRC Handbook of Chemistry and Physics, New York 2003, p 1136.
- [4] S. Banerjee and F.M. Etzler, An Algorithm for Estimating Contact Angle, Instituteof Paper Scienceand Technology, 1995, Num. 556.
- [5] U.S. EPA, Addendum to the Health Assessment Document for Trichloroethylene. Updated Carcinogenicity Assessment for Trichloroethylene. External Review Draft. EPA/600/8-82-006FA. Office of Health and Environmental Assessment, Office of Research and Development, Washington DC, 1987.
- [6] Chen Y. S., Lin C. C., Liu H. S., Packing Characteristics for Mass Transfer in a Rotating Packed Bed, Ind. Eng. Chem. Res. 2006, 45, 6846-6853.
- [7] Chen Y. S., Lin C. C., Liu H. S., Mass Transfer in a Rotating Packed Bed with Various Radii of the Bed. Ind. Eng. Chem. Res. 2005, 44, 7868.
- [8] Tung H. H., Mah R. S. H., Modeling Liquid Mass Transfer in Higee Separation Process. Chem. Eng. Commun. 1985, 39, 147.3.
- [9] Onda K., Takeuchi H., Okumoto Y., Mass Transfer Coefficient between Gas and Liquid Phases in Packed Columns. J. Chem. Eng. Jpn. 1968, 1, 56.

