INŻYNIERIA I APARATURA CHEMICZNA

#### Paweł SOBIESZUK

e-mail: p.sobieszuk@ichip.pw.edu.pl

Wydział Inżynierii Chemicznej i Procesowej, Politechnika Warszawska, Warszawa

# Modelowanie i badania doświadczalne wymiany masy w układach ciecz-gaz w przepływie *Taylora* w mikroreaktorze

#### Wstęp

Mikroreaktory heterofazowe gaz-ciecz i ciecz-ciecz są szeroko badane i coraz częściej stosowane. Ich podstawową zaletą jest bardzo duża powierzchnia międzyfazowa, rzędu nawet 10 000 m<sup>2</sup>/m<sup>3</sup>. Ponadto ich rozmiar charakterystyczny zawarty w przedziale od 10 µm do 1 mm powoduje występowanie dużych gradientów stężeń i temperatury. Obie te cechy intensyfikują wymianę masy, w szczególności w układach wielofazowych.

Hydrodynamika w układach ciecz-gaz różni się od hydrodynamiki aparatów większych. Istnieją wymiarowe i bezwymiarowe mapy przepływu uzyskane w mikrokanałach. Wynika z nich, że najpopularniejszym reżimem przepływu jest, cechujący się dużą stabilnością, przepływ *Taylora*. Wymiana masy w tym reżimie hydrodynamicznym jest bardzo szeroko w literaturze prezentowanym przedmiotem badań. W szczególności występowanie i problem aktywności cienkiego filmu cieczy pomiędzy pęcherzem gazu a ścianą mikrokanału jest szeroko dyskutowany [*Sobieszuk, 2012*]. Obserwuje się coraz szersze zastosowania praktyczne mikroreaktorów gaz-ciecz zarówno w wytwarzaniu konkretnego produktu, jak i w metodach analitycznych.

W pracy przedstawiono porównanie prezentowanych w literaturze korelacji doświadczalnych opisujących współczynnik objętościowy wnikania masy z własnymi wynikami doświadczalnymi oraz z wynikami uzyskanymi na drodze symulacji procesu wymiany masy w układzie ciecz-gaz. Opracowanie prawidłowego modelu matematycznego absorpcji z reakcją chemiczną w przepływie *Taylora* umożliwi prawidłowy dobór warunków procesu.

# Wymiana masy w przepływie Taylora w układzie ciecz-gaz

*Mechanizmy wymiany masy* występujące w przepływie *Taylora* przedstawiono na rys. 1.



Rys. 1. Wymiana masy w przepływie Taylora

W najbardziej ogólnym przypadku wymiana masy pomiędzy pęcherzem gazowym a cieczą odbywa się w następujący sposób:

(1) od pęcherza do ściany kanału poprzez film,

- (1a) od pęcherza do filmu,
- (1b) od filmu do ściany;
- (2) od pęcherza do mostka cieczy;
- (3) z mostka cieczy do ściany kanału poprzez film,

(3a) z mostka cieczy do filmu,

(3b) od filmu do ściany kanału.

*Korelacje.* W przypadku, gdy ściana pokryta jest katalizatorem (czyli jest aktywna) obserwuje się wszystkie wymienione mechanizmy. W procesach z pasywną ścianą kanału (bez unieruchomionego katalizatora) obserwuje się jedynie mechanizmy (1a) i (2).

W takim układzie na podstawie wyników doświadczalnych *Bercic i Pintar* [1997] zaproponowali następującą korelację określającą objętościowy współczynnik wnikania masy ( $k_La$ ):

$$k_L a = 0,111 \frac{(\mu_G + \mu_L)^{l,19}}{[(1 - \varepsilon_G)(L_G + L_L)]^{0,57}}$$
(1)

gdzie:

 $\varepsilon_G$  – zatrzymanie gazu,  $u_G$ ,  $u_L$  – prędkości pozorne odpowiednio gazu i cieczy.

Stosowanie tej korelacji nie jest proste, gdyż niezbędna jest znajomość długości pęcherzy gazu ( $L_G$ ) i mostków cieczy ( $L_L$ ). Pomiar tych charakterystycznych wielkości przepływu *Taylora* wymaga przezroczystego kanału oraz szybkiej kamery zaopatrzonej w specjalny system optyczny. W literaturze funkcjonują korelacje zarówno teoretyczne jak i doświadczalne, na podstawie których można oszacować wartości  $L_G$ i  $L_L$  [*Qian i Lawal, 2006*].

Podobne ograniczenia ma korelacja zaproponowana prze *Vandu i in.* [2005]:

$$k_L a = 4,5\sqrt{\frac{Du_G}{L_G + L_L}}\frac{1}{d}$$
(2)

gdzie: d – średnica mikrokanału.

Yue i in. [2007] zaproponowali korelację, która nie jest ograniczona znajomością hydrodynamiki przepływu *Taylora*:

$$Sh_{L}ad = 0.084 Re_{G}^{0.213} Re_{L}^{0.937} Sc_{L}^{0.5}$$
(3)

gdzie:

a – powierzchnia międzyfazowa,

k

D – dyfuzyjność,

 $Re_G = u_G d\rho_G / \mu_G$  – liczba *Reynoldsa* dla fazy gazowej,

 $Re_L = u_L d\rho_L / \mu_L$  – liczba Reynoldsa dla fazy ciekłej,

 $Sc_L = \mu_L / \rho_L D$  – liczba *Schmidta* dla fazy ciekłej,

 $Sh_L = k_L d/D$  – liczba *Sherwooda* dla fazy ciekłej.

Kolejna korelacja Yue i in. [2009] zawiera elementy hydrodynamiki przepływu:

$$L_{L_{d}} = \frac{2}{d} \left( \frac{Du_{G}}{L_{G} + L_{L}} \right)^{0.5} \left( \frac{L_{G}}{L_{G} + L_{L}} \right)^{0.3}$$
(4)

Przedstawione korelacje (1)÷(4) otrzymano na podstawie analizy wyników badań doświadczalnych szybkości absorpcji w kanałach o różnych rozmiarach i przekrojach oraz dla różnych układów fizykochemicznych. Z tych powodów ogólne stosowanie prezentowanych korelacji może mieć pewne ograniczenia.

### Badania doświadczalne

*Materiały i metody.* Badano proces absorpcji CO<sub>2</sub> w wodnym buforze węglanowym o składzie: 0,3 M KH<sub>2</sub>PO<sub>4</sub> i 0,3 M K<sub>2</sub>HPO<sub>4</sub>. Absorpcję prowadzono w przepływie *Taylora* w mikrokanale o przekroju kołowym o średnicy 0,4 mm i długości 0,1 m [*Sobieszuk i in., 2011*]. Zastosowano metodę *Danckwertsa* do wyznaczenia powierzchni międzyfazowej i współczynników wnikania masy. Jako katalizator reakcji CO<sub>2</sub> z wodą zastosowano podchloryn sodowy. Stałą szybkości reakcji w zależności od stężenia jonu ClO<sup>-</sup> zmierzono w absorberze ze strumieniem laminarnym. Badania przeprowadzono stosując zmienne wartości przepływów cieczy i gazu, wpływając w ten sposób na długość pęcherzy gazu i mostków cieczowych, czyli w konsekwencji na powierzchnię międzyfazową.

**Porównanie wyników badań doświadczalnych** z wartościami  $k_L a$  obliczonymi z korelacji (1)÷(4) w zależności od pozornej prędkości przepływu dwufazowego ( $u_{TP} = u_G + u_L$ ) przedstawiono na rys. 2. Jak widać rozbieżności w wartościach  $k_L a$  są duże.

Korelacje *Yue i in.* (Równ. 3 i 4) przewidują podobne wartości dla dużych prędkości pozornych różniąc się w przewidywaniach dla mniejszych prędkości. Uzyskane wartości doświadczalne właściwie oscylują pomiędzy wartościami z tych korelacji.

Natomiast korelacje *Bercica i Pintara* [1997] oraz *Vandu i in.* [2005] przewidują zdecydowanie większe wartości objętościowych współczynników wnikania masy po stronie cieczy.

Wobec takich rozbieżności w dalszej części pracy zaprezentowano wyniki symulacji procesu wymiany masy w przepływie *Taylora*.



Rys. 2. Porównanie wartości doświadczalnych i obliczonych objętościowego współczynnika wnikania masy po stronie cieczy w mikrokanałach w zależności od pozornej prędkości przepływu dwufazowego

## Symulacje

*Obliczenia pola przepływu oraz stężenia* prowadzono przy użyciu komercyjnego oprogramowania *Ansys Fluent 14.0.* Dwuwymiarowe siatki obliczeniowe składały się z około 1 200 000 kwadratowych komórek obliczeniowych.

W obliczeniach rozwiązywano jedynie równania opisujące fazę ciągłą, zakładając stałą objętość i stały kształt pęcherza gazowego, określone poprzez pomiary doświadczalne [*Sobieszuk i in., 2011*].

Na powierzchni międzyfazowej założono prędkość osiową równą prędkości pęcherza gazowego  $u_G$ , zaś prędkość promieniową równą 0. Bezwymiarowe stężenie na powierzchni międzyfazowej wynosiło 1. Prędkość cieczy na wlocie do układu wynosiła  $u_L$ . Zastosowane w obliczeniach parametry procesowe przedstawiono w tab. 1.

Seria	$u_G$ [m/s]	$u_L$ [m/s]	$D \cdot 10^9$ [m <sup>2</sup> /s]	$\mu_L \cdot 10^3$ [Pa·s]	$L_G \cdot 10^3$ [m]	$L_L \cdot 10^3$ [m]	δ·10 <sup>5</sup> [m]
Α	0,580	0,046	1,636	1,100	3,50	0,17	1,027
В	0,556	0,092	1,548	1,150	1,53	0,40	1,074
C	0,556	0,183	1,504	1,176	1,58	0,34	1,173
D	0,751	0,092	1,548	1,150	1,95	0,17	1,248
Е	0,737	0,183	1,763	1,031	1,60	0,20	1,233
F	0,705	0,270	1,629	1,100	1,48	0,31	1,321
G	0,705	0,354	1,763	1,031	1,66	0,65	1,334
Н	0,672	0,542	1,763	1,031	1,31	0,68	1,438

Tab. 1. Parametry procesowe symulacji

Gęstość roztworu przyjęto jak dla wody. Grubość filmu cieczy ( $\delta$ ) została obliczona na podstawie korelacji *Schwartza* i in., [*1986*]:

$$\frac{\delta}{d} = \frac{0.66Ca^{2/3}}{1+3.33Ca^{2/3}} \tag{5}$$

gdzie:

 $Ca = \mu_L(u_G + u_L)/\sigma) - \text{liczba kapilarna},$ 

 $\sigma$  – napięcie powierzchniowe wody.

*Przykładowe wyniki symulacji* rozkładu bezwymiarowego stężenia wewnątrz mikroreaktora zostały przedstawione na rys. 3.



Rys. 3. Rozkład bezwymiarowego stężenia wewnątrz mikroreaktora, a) seria A, b) seria E, c) seria G

Na rys. 3 widać różnicę pól stężenia pomiędzy kolejnymi pęcherzami gazu występującą w zależności od wielkości pęcherza oraz odległości mostków cieczowych. Można to zauważyć porównując serie E i G (Rys. 3b i 3c). W przypadku serii E kolejny pęcherz omywany jest symetrycznie, zaś w przypadku serii G, za pęcherzem pojawia się wir, powodujący, że kolejny pęcherz omywany jest nierównomiernie.

Porównanie wyników doświadczalnych z wynikami symulacji. Na rys. 4 przedstawiono porównanie wartości średniego objętościowego współczynnika wnikania masy po stronie cieczy wyznaczonego doświadczalnie i teoretycznego uzyskanego z obliczeń CFD.

Dla większości serii uzyskano dobrą zgodność wyników. Uzyskane wyniki teoretyczne znajdują również potwierdzenie w danych literaturowych dotyczących modelowania CFD [*Shao i in.,* 2010].



Rys. 4. Porównanie wyników doświadczalnych z wynikami symulacji

Różnice między wynikami

przedstawionymi na rys. 4 pojawiają się dla wyższych wartości prędkości pozornej. Problem ten może być związany z niedostatecznie gęstą siatką numeryczną.

#### Wnioski

Interesujące wnioski płyną z porównania wyników uzyskanych z korelacji przedstawionych na rys. 2 z wynikami uzyskanymi z obliczeń CFD. Bardzo dobrą zgodność otrzymano dla korelacji *Yue i in.* [2007]. Wspomniana korelacja jako jedyna bierze pod uwagę zmienność warunków hydrodynamicznych panujących w układzie.

Przeprowadzone obliczenia są pierwszym etapem prac. Kolejnym będzie modelowanie układu wielofazowego z uwzględnieniem nieustalonych warunków wymiany masy panujących na powierzchni międzyfazowej.

#### LITERATURA

- Berčič G., Pintar A., 1997. The role of gas bubbles and liquid slug lengths on mass transport in the Taylor flow through capillaries. *Chem. Eng. Sci.*, **52**, 3709-3719. DOI: 10.1016/S0009-2509(97)00217-0
- Qian D., Lawal A., 2006, Numerical study on gas and liquid slugs for Taylor flow in a T-junction microchannel. *Chem. Eng. Sci.*, **61**, 7609-7625. DOI: 10.1016/j.ces.2006.08.073
- Shao N., Gavriilidis A., Angeli P., 2010. Mass transfer during Taylor flow in microchannels with and without chemical reaction *Chem. Eng. J.*, 160, 873-881. DOI: 10.1016/j.cej.2010.02.049
- Schwartz L. W., Princen H.M., Kiss A.D., 1986, On the motion of bubbles in capillary tubes. J. Fluid Mech., 172, 259–275. DOI: 10.1017/S0022112086001738
- Sobieszuk P., Pohorecki R., Cygański P., Grzelka J., 2011. Determination of the interfacial area and mass transfer coefficients in the Taylor gas-liquid flow in a microchannel. *Chem. Eng. Sci.*, **66**, nr 23, 6048-6056. DOI: 10.1016/j. ces.2011.08.029
- Sobieszuk P., 2012. Analiza wykorzystania powierzchni międzyfazowej w przepływie Taylora w mikrokanałach gaz – ciecz i ciecz – ciecz. *Inż. Ap. Chem.*, 51, nr 6, 383-384
- Vandu C.O., Liu H., Krishna R., 2005. Mass transfer from Taylor bubbles rising in single capillaries. *Chem. Eng. Sci.*, **60**, 6430-6437. DOI: 10.1016/j. ces.2005.01.037
- Yue J., Chen G., Tuan Q., Luo L., Gonthier Y., 2007. Hydrodynamics and mass transfer characteristics in gas-liquid flow through a rectangular microchannel. *Chem. Eng. Sci.*, **62**, 2096-2108. DOI: 10.1016/j.ces.2006.12.057
- Yue J., Luo L., Gonthier Y., Chen G., Yuan Q., 2009. An experimental study of air-water Taylor flow and mass transfer inside square microchannels. *Chem. Eng. Sci.*, 64, 3697-3708. DOI: 10.1016/j.ces.2009.05.026

Praca była finansowana ze środków Narodowego Centrum Nauki jako grant N N209 026140.