MAREK OCHOWIAK

Wydział Technologii Chemicznej, Politechnika Poznańska, Poznań

Analiza wpływu lepkości cieczy na średnią objętościowo-powierzchniową średnicę kropli w atomizerach typu pęcherzykowego

Wprowadzenie

W pracy przebadano atomizery typu pęcherzykowego (pieniącego, musującego) z wewnętrznym mieszaniem gazu z cieczą. Należą one do kategorii atomizerów z wewnętrznym mieszaniem, lecz w przeciwieństwie do innych atomizerów dwufazowych, gaz wtryskiwany jest do cieczy przy bardzo niskiej prędkości [1–3]. Atomizery typu pęcherzykowego zostały zaprojektowane dla różnorodnych zastosowań m.in. turbin gazowych, produktów konsumenckich oraz silników Diesla [4–7]. Do zalet tego typu atomizerów należą m.in.: większe rozmiary otworów wylotowych, niższe ciśnienia wtrysku i natężenia przepływu gazu [1–3].

Część eksperymentalna i wyniki pomiarów

Przedmiotem pracy była analiza eksperymentalna procesu rozpylania cieczy w układach powietrze-woda i powietrzewodne roztwory gliceryny o stężeniach: 50, 70, 75 i 85% wagowych gliceryny w roztworze (Tabl. 1) oraz przedstawienie wpływu lepkości cieczy na średnią objętościowo-powierzchniową średnicę kropli (d_{32}) opisanej równaniem [8, 9]:

$$d_{32} = \frac{\sum D^3 \Delta n}{\sum D^2 \Delta n} \tag{1}$$

W tym celu wykonano serie zdjęć przy różnych natężeniach przepływu badanych cieczy. Uzyskane wyniki badań przedstawiono graficznie w postaci zależności średniej objętościowo-powierzchniowej średnicy kropli od stosunku masowego natężenia przepływu gazu do masowego natężenia przepływu cieczy (m) zdefiniowanego wzorem [9]:

$$m = \frac{\dot{m}_G}{\dot{m}_C} \tag{2}$$

Badania przeprowadzono w zakresach zmienności natężenia przepływu cieczy od 0,0028 do 0,014 [kg/s] i gazu od $0,32\cdot10^{-3}$ do $1,27\cdot10^{-3}$ [kg/s], co odpowiada wartościom stosunku masowych natężeń przepływu gazu do cieczy (*m*) od 0,023 do 0,46.

Charakterystyka badanych roztworów

Tal	blic	a 1
-----	------	-----

Stężenie gliceryny w roztworze	Gęstość o [kg/m ³]	Lepkość n [mPa:s]
50	1127	69
70	1121	14.3
75	1195	24,9
85	1222	57,8

Badania wykonano na stanowisku pomiarowym [10] zaopatrzonym w atomizer typu pęcherzykowego o średniej średnicy wylotowej $d_0 = 3$ mm. Aerator posiadał trzy otwory wylotowe gazu o średnicy $d_A = 2,6$ mm. Wykorzystano metodę mikrofotografii cyfrowej (aparat *Canon EOS 1D* o rozdzielczości 10,1 miliona pixeli). Otrzymane zdjęcia poddano obróbce w programie Image Pro Plus firmy MediaCybernetics Inc. Analiza procesu rozpylania obejmowała dwa elementy: wizualizację struktury rozpylonej cieczy oraz ocenę statystyczną.



Rys. 1. Przykładowe zdjęcia procesu rozpylania wodnego roztworu gliceryny o stężeniu 85% wagowych przy: a) \dot{m}_G = 0,0006 [kg/s] i \dot{m}_C = 0,0056 [kg/s], b) \dot{m}_G = 0,0006 [kg/s] i \dot{m}_C = 0,0083 [kg/s], c) \dot{m}_G = 0,0011 [kg/s] i \dot{m}_C = 0,0011 [kg/s] d) \dot{m}_G = 0,0013 [kg/s] i \dot{m}_C = 0,0011 [kg/s]

Na rys. 1 przedstawiono przykładowe zdjęcia dla procesu rozpylania roztworu o wysokim stężeniu gliceryny 85% wag. uzyskane przy różnych natężeniach przepływu gazu i cieczy. Na podstawie analizy obrazów stwierdzono, że udział masowy gliceryny w roztworze, a co się z tym wiąże lepkość cieczy, ma wpływ na parametry charakteryzujące proces rozpylania. Wraz ze wzrostem stężenia gliceryny struga rozpada się coraz trudniej. Zaobserwowano pęcherzyki powietrza w strudze (Rys. 1.c), które obrazują mechanizm rozpylania w dyszach pęcherzykowych [1, 10, 11]. Ciecz o dużej lepkość cieczy, tym przemieszczanie się pęcherzyków powietrza staje się coraz trudniejsze. Wraz ze wzrostem lepkości cieczy, rozpad pęcherzyków – baniek staje się coraz trudniejszy. Uzyskane krople są coraz większe.

Na podstawie badań stwierdzono, że wraz ze wzrostem stężenia gliceryny struga cieczy rozpada się trudniej. Zaobserwowano pęcherzyki powietrza wbudowane w strugę. Im większa lepkość cieczy, tym przemieszczanie się pęcherzyków powietrza staje się coraz trudniejsze. Natężenie przepływu gazu i cieczy wpływa na średnią średnicę kropli. Im większe natężenie przepływu gazu, tym krople mają mniejsze średnice, natomiast wraz ze wzrostem przepływu cieczy wartość średniej objętościowo-powierzchniowej średnicy kropli wzrasta. Na wartość średniej objętościowo-powierzchniowej średnicy kropli ma wpływ wartość stosunków masowych natężeń. Wraz ze wzrostem m wartość średniej objętościowo-powierzchniowej średnicy kropli maleje. Wzrost lepkości roztworu wpływa na średnią średnicę kropel $d_{\scriptscriptstyle 32}$. Obrazy graficzne uzyskanych zależności d_{32} od m przedstawiono na rys. 3 i 4.



Przeprowadzone badania układów powietrze-woda oraz powietrze-wodne roztwory gliceryny pozwoliły na wyznaczenie zależności opisującej średnią średnicę kropli:

$$d_{32} = C\eta^{0,25} m^{-0,50} \pm 30\% \quad [m] \tag{3}$$

gdzie wartość stałej C jest charakterystyczna dla danego układu i zależy od konstrukcji aeratora, konstrukcji dyszy,



Rys. 4. Wykres zależności d_{32} od m dla rozpylania wody i wodnych roztworów gliceryny o stężeniach 50, 70, 75, i 85% wag.

średnicy otworu wylotowego. Dla przebadanych układów stała *C* przyjmuje wartość 4[·]10⁻³ [m²s/kg]. Równanie korelacyjne jest słuszne dla przebadanej geometrii dyszy typu pieniącego w ograniczonym badaniami zakresie *m*. Badania wykazały, że wartość d_{32} rośnie wraz z lepkością cieczy η [Pas] w potędze 0,25.

Podsumowanie

Na podstawie przeprowadzonej analizy obrazów rozpylanej strugi stwierdzono, że stosunek masowych natężeń przepływu gazu do cieczy, lepkość cieczy oraz konstrukcja dyszy rozpryskowej, w istotny sposób wpływają na zmianę wielkości powstających kropel, a w efekcie na zmianę wartości średniej objętościowo-powierzchniowej średnicy kropel.

Poprzez zwiększanie lepkości rozpylanej cieczy możemy "regulować" i "sterować" takim charakterystycznym parametrem rozpylania, jakim jest średnica powstających kropel. Jest to niezwykle przydatne w praktyce projektowej procesów wymiany ciepła i masy, instalacji myjących oraz w zabiegach agrotechnicznych.

LITERATURA

- S.D. Sovani, P.E. Sojka, A.H. Lefebure: Prog. Energy Comb. Sci. 27, 483 (2001).
- 2. A.H. Lefebure: Part. Part. Syst. Charact. 13, 205 (1996).
- Z. Orzechowski, J. Prywer: Wytwarzanie i zastosowanie rozpylonej cieczy, Warszawa, WNT, 2008.
 E. Sher, T. Bar-Kohany, A. Rashkovan: Prog. Energy Comb. Sci. 34,
- 417 (2008).
- 5. K. Yuan, L. Chen, C. Wu: J. Thermal Sci. 10, 331 (2001).
- 6. C.E. Moore: M.Sc. Thesis, Louisiana State University and Agricultural and Mechanical College, 2003.
- 7. R.O. Colantonio: J. Eng. Gas Turbines Power 120, 17 (1998).
- 8. Z. Orzechowski, J. Prywer: Rozpylanie cieczy, Warszawa, WNT, 1991.
- 9. A.H. Lefebvere: Atomization and Sprays, New York, Hemisphere P.C., 1989.
- 10. M. Ochowiak, L. Broniarz-Press: Polish J. Chem. Tech. 10, 38 (2008).
- K. Joo-Youn, L. Sang-Yong: Trans. Korean Soc. Mech. Eng. 24, 306 (2000).