큰 입자가 포함된 유동층에서 미세입자의 비산특성

<u>김준환</u>, 이동현* 성균관대학교 공과대학 화학공학과 (dhlee@skku.edu*)

The Entrainment of Fine Particle in the Fluidized Beds with Coarse Particle

<u>Joon Hwan Kim</u>, Dong Hyun Lee* Department of Chemical Engineering, Sungkyunkwan University (dhlee@skku.edu*)

<u>1. 서론</u>

유동층에서 fine particle의 비산특성은 유동층 응용기술에서 상당히 중요한 부분을 차지한다. 비산손실은 column의 직경, 높이, 평균입도, 입도분포, 유속 등의 실험 조건 의 차이에 의해서 이전의 연구 결과들과 다른 결과를 얻을 수 있다[1]. Baron 등[2] 은 silica sand 와 FCC가 혼합되어 있는 fine particle의 경우 응집되는 현상 때문에 비산이 쉽게 되지 않는다고 하였다. Baeyens 등[3]은 Geldart A입자에 Geldart C 입자를 혼합하여 실험을 하였는데 particle size가 감소할수록 비산속도상수는 증가한 다고 하였다. Leva[4]는 weight fraction으로 5~20%까지는 fine particle의 영향이 최소화되는 영역이라고 하였고 Wen and Hashinger[5] 역시 weight fraction 25% 미만의 경우 fine particle이 비산속도상수에 미치는 영향은 미미하다고 하였다. Ma 등[6]은 binary mixture system에서 Geldart C 입자의 경우 15%미만의 영역에서는 비산속도상수에 영향을 크게 미치지 않는다고 하였다. Osberg and Charlesworth[7] 은 fine particle의 질량비율이 1~5%의 범위에서 비산속도상수와 fine particle의 비 율은 반비례한다고 하였다. 그러나 Geldart 등[8]과 Bachovchin 등[9], Smolders and Baeyens[10]는 fine particle의 함량이 높아질수록 비산속도상수는 증가한다고 하였다. 선행 연구자들의 연구결과를 살펴보면 실험조건에 따라 결과 값이 다르고 일 관성이 없기는 하지만 fine particle이 입자의 비산에 영향을 미치고 있다는 것을 알 수 있다.

본 실험의 목적은 batch system에서 coarse particle에 fine particle인 Geldart C 입자를 혼합하였을 경우 입자의 비산특성에 어떤 영향을 미치는지 파악하는데 있다.

<u>2. 실험</u>

2.1 실험장치

본 실험에서 사용한 실험 장치는 Fig. 1과 같다. 제습장비를 거친 건조한 공기가 riser에 공급되고 싸이클론에서 포집된 입자들은 전자저울을 통해 1초에 1개의 data 를 받는다. 싸이클론에서 포집되지 못한 입자는 bag filter에서 포집된다. 내경이 0.1m이고 높이가 3.7m인 유동층 장치에서 coarse particle에 fine particle인 Geldart C 입자를 최대 50%까지 혼합하여 실험을 진행하였다.

2.2 실험방법



Coarse particle은 입도분포에 의한 영향을 확인하기 위해서 Sauter mean diameter를 0.512mm로 일정하 게 유지한 후 mono, Gaussian, binary type으로 입도 분포를 바꾸어 실험을 진행하였다. Fine particle 혼합 비에 대한 영향을 파악하기 위해 coarse particle에 Geldart C particle인 fine particle을 5, 10, 30, 50% 로 혼합하여 기체유속이 0.5m/s에서 비산속도, 비산속 도상수를 측정하였다. 초기의 bed의 무게는 4kg으로 유지하고 실험을 하였다.

2.3 시료

Fine particle 인 Geldart C particle은 부피평균입도 가 13µm이다. Geldart C 입자의 경우 최소 유동화 속 도는 channeling 현상으로 인해 측정할 수 없었다. Coarse particle은 glass beads를 사용하였고 Geldart

Fig. 1. 실험장치 개략도 group B, D에 포함되는 입자이다. 각 구간의 resolution을 0.34로 일정하게 유지하였다. Fig. 2는 평균입경을 0.512mm로 일정하 게 맞추고 입도분포를 변화시켜 나타낸 것이다.

<u>3. 이론</u>

Wen 와 Hashinger[5]는 batch system의 unsteady-state상태에서 비산속도 및 비산 속도상수를 다음과 같은 식을 사용하여 계산할 수 있다고 하였다.

$$\frac{dC}{dt} = -kC$$

$$C = \frac{w_0 - w}{W_t - w}, \quad k = \frac{KA}{W_t - w}$$

위의 식을 적분하면 다음과 같은 최종식을 얻을 수 있다.

$$\ln(w_0 - w) = KA \frac{1}{(w_0 - w_t)}t + \ln w_0$$

C는 fine particle의 농도, w₀는 비산되는 fine particle의 양, W_t는 초기 bed weight, k는 비산속도, K는 비산속도상수, A는 bed의 단면적이다.

4. 결과 및 고찰

Fig. 3는 시간에 따른 비산량을 이용해 초기의 비산속도를 나타낸 것이다. 초기에 비 산속도는 fine particle의 함량이 증가할수록 비산속도가 증가할 것으로 생각되었지만 30%를 전후로 해서 함량이 초기 비산속도가 감소하는 것을 확인할 수 있었다. 이것은 fine particle의 함량이 높아질수록 입자들간의 응집현상이 발생해 비산속도에 영향을 주기 때문이다.

Fig. 4는 위의 Wen 과 Hashinger[5]의 식을 이용해 $\ln(w_0-w)$ 와 time에 대해 plot 한 것이다. 초기의 기울기를 이용해 K값을 구하여 Fig. 5에 나타내었다.

서론에서 설명한 바와 같이 선행 연구자들에 의하면 미세입자들의 혼합비에 따라서 elutriation rate constant 값은 실험조건에 따라서 상이한 결과를 얻을 수 있다고 하 였다. 이번 실험에서는 입자의 응집이 강한 Geldart C particle을 사용하였기 때문에

화학공학의 이론과 응용 제17권 제2호 2011년



Fig. 2. PSD of the considered mixture



entainment rate K값이 혼합비의 증가에 따라 감소하는 경향을 확인할 수 있었다. Cocco 등[11]에 의 하면 Geldart C 입자는 electrostatics, capillary, Van der Waals force같은 cohesive force가 작용하기 때문에 입자들끼리 뭉치는 현상이 강하다고 하였다. 또한 Chyang 등[12]에 의하면 fine particle의 혼합비가 16%까지는 bubble size가 비산에 영향을 미치는 주요 인자이고 16% 이상의 범위에서는 bubble frequency가 비산에 영향을 미친다고 주장하였다. Kage 등[13]은 fine particle의 혼합비가 증가할수록 입 자들의 방해효과 때문에 K값이 점점 감소한다고 주장하였다. 따라서 Geldart C particle의 혼합비가 증가할수록 입자들간의 응집, bubble의 영향 등의 복합적인 원인 으로 인하여 K값은 감소하는 경향을 나타낸다고 할 수 있다.

Fig. 6은 coarse particle의 입도분포를 변화시키면서 Geldart C particle 혼합실험을 한 결과이다. 입자들의 분포를 변화시키면 입자와 입자의 충돌에너지 변화로 인해서 비산속도 상수 값에는 영향을 미칠 것이라고 생각했지만 큰 변화는 없는 것으로 확인 되었다.



Fig. 4. $ln(W_0-W)$ vs time



Fig. 5. Effect of fine concentration on the elutriation rate constant.

4. 결론

- (1) Geldart C particle의 혼합비가 증가하면 초기의 비산속도는 10%를 기점으로 점 점 감소하는 경향이 나타난다.
- (2) Elutriation rate constant는 fine particle의 혼합비가 증가할수록 감소하는 경향 이 나타난다.

화학공학의 이론과 응용 제17권 제2호 2011년



Fig. 6. Elutriation rate constant vs variance

참고문헌

- 1. Xiaoxun Ma, Kunio Kato "Effect of interparticle adhesion forces on elutriation of fine powders from a fluidized bed of a binary particle mixture."
- Baron, T., C. L. Bariens, J, J. D. Hazlett, M. A. Bergougnou and P. Galtier "Size Distribution of the Particles Entrained from Fluidized Beds: Gas Humidity Effects."
- 3. Baeyens, J., D. Geldart and S. Y. Wu "Elutriation of Fines From Gas Fluidized Beds of Geldart A-type Powders-Effect of Adding Superfines."
- 4. Leva, M "Elutriation of Fines from Fluidized System."
- 5. Wen, C. Y. and R. F. Hashinger "Elutiation of Solid Particles from a Dense-Phase Fluidized Bed."
- 6. Ma, X. X., Y. Honda, N. Nakagawa and K. Kato "Eluitriation of Fine Particles from a Fluidized Bed of a Binary Particle-Mixture."
- 7. Osberg, G. L. and K. H. Charlesworth "Elutriation in a Fluidized Bed."
- 8. Geldart, D., J. Cullinan, S. Georghiades, D. Gilvray and K. J. Pope "The Effect of Fines on Entrainment from Gas Fluidized Beds."
- 9. Bachovchin , D. M., J. M. Beer and A. F. Sarofim "An Inverstigation into the Steady-State Eluitriation of Fines from a Fluidized Beds."
- 10. Smolders, K. and J. Baeyens "Elutriation of Fines from Gas Fluidized Beds: Mechanisms of Eluitriation and Effect of Freeboard Geometry."
- 11. Cocco, R., Shaffer, F., Hays, Roy., Reddy Karri, S. B., Knowlton T. "Particle clusters in and above fluidized beds."
- 12. Chyang, C. S., Wan H. P., Liu, Y. C., "Elutriation of fine particles from a vortexing fluidized bed."
- 13. Kage, H., Tsumori, M., Matsuno, Y. "Obstructive effect on elutriation due to existence of particles in freeboard."

(3) Coarse particle의 입도분포는 elutriation rate constant 값에 큰 영향을 미치지 못한다.