Vol. 63 No. 3 JUCHE106(2017).

(자연과학)

주체106(2017)년 제63권 제3호

(NATURAL SCIENCE)

점로에 기초한 다공성담체의 물흡수특성

강만철, 차승하, 엄철이, 리용철

위대한 령도자 김정일동지께서는 다음과 같이 교시하시였다.

《과학연구기관들과 과학자, 기술자들은 우리 나라의 실정에 맞고 나라의 경제발전에 이 바지할수 있는 과학기술적문제를 더 많이 풀어야 하겠습니다.》(《김정일선집》 중보판 제13권 173 페지)

담체는 촉매활성성분 및 조촉매와 함께 불균일반응촉매의 3대구성성분이다. 또하 담체 는 색, 냄새, 습기의 제거, 탈염, 물질의 회수 및 분리정제에서 흡착제로 리용된다.

일반적으로 담체로는 부석, 규조토, 팽유토, 내화벽돌 등과 같은 천연물질들과 활성알 루미나, 실리카겔, 규소알루미니움겔, 활성탄, 탄화규소 등과 같은 합성물질들이 리용된다.[1]

립상분자채는 일반적으로 합성원료를 점토나 팽윤토에 넣어 성형하여 만든다.[2, 3] 그러 나 분자채합성원료가 많이 소비되고 성형물의 기계적 및 열적특성이 좋지 못한 결함이 있다.

분자채의 특성을 개선하기 위하여 다공성Al₂O₃관식담체에 NaA분자채막을 형성시키는 방 법이 연구[4]되였다.

우리는 점토를 점결제로, 석탄재를 기공제로 하여 립상분자채를 얻기 위한 다공성담체 를 제조하고 그것의 물흡수특성을 연구하였다.

실 험 방 법

점토와 석탄재의 화학조성은 표와 같다.

점토와 기공제를 각각 3차 수파분리하여 유기질 성분과 모래, 슬라그 등을 제거하고 건조시킨 후 0.2mm 채로 친 다음 일정한 배합비로 섞어 잘 혼합한다. 여 기에 15%정도의 물을 넣고 반죽한 다음 직경 5mm의 석탄재 71.2 15.1 3.8

표. 점토와 석탄재의 화학조성(질량%)

구분 SiO₂ Al₂O₃ Fe₂O₃ CaO 기타 점토 69.7 14.5 4.4 2.8 8.6 2.1 7.8

크기로 성형하고 20~25℃에서 48h동안 건조시킨 다음 800℃에서 1h동안 소성한다.

흡수률(%)은 다음식으로 결정하였다.

 $W = (G_2 - G_1)/G_1 \times 100$

여기서 G_1 은 110 \mathbb{C} 에서 2h동안 건조시킨 후 담체의 질량(g), G_2 는 흡수평형에 도달한 후 담 체의 질량(g)이다.

실험결과 및 해석

기공제량의 영향 기공제량에 따르는 흡수률변화는 그림 1과 같다.

그림 1에서 보는바와 같이 기공제량이 많아질수록 흡수률은 선형적으로 커진다. 순수 한 점토의 흡수률은 15.2%이며 기공제량이 10%씩 증가할 때마다 흡수률이 2.5~3.0% 커진다.

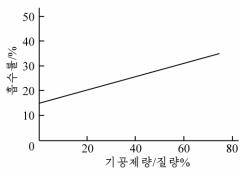


그림 1. 기공제량에 따르는 흡수률변화

지시간을 35min으로 하였다.

성과정을 거친다.

그림 2에서 보는바와 같이 침지시간이 길어짐

소성온도의 영향 성형건조시킨 담체는 기계적세

기가 약하고 물속에서 형태를 유지하지 못하므로 소

에 따라 흡수률이 증가하다가 35min후에는 흡수평 형에 도달하여 흡수률에서 변화가 없다. 따라서 침

그러나 기공제량이 증가하면 누름세기는 감소한다. 공학적견지에서 담체의 흡수률은 25%이상, 누 름세기는 4MPa이상 보장되여야 하므로 기공제량을 50%로 하였다.

침지시간의 영향 점토와 기공제의 질량비가 5: 5인 소성담체의 침지시간에 따르는 흡수률변화는 그 림 2와 같다.

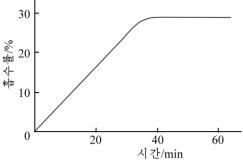


그림 2. 침지시간에 따르는 흡수률변화

소성온도에 따르는 담체의 흡수률변화는 그림 3과 같다.

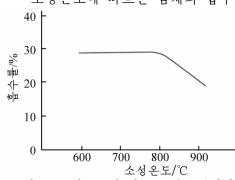


그림 3. 소성온도에 따르는 흡수률변화

그림 3에서 보는바와 같이 소성온도가 800°C이 상일 때 흡수률이 급격히 감소하였다.

일반적으로 점토를 소성할 때 수축현상이 일어 나는데 그것은 소결현상이 일어나면서 기공을 메우 기때문이다. 결과 흡수률의 감소를 일으킨다.

소성시간의 영향 담체를 800°C에서 소성할 때 소 성시간에 따르는 흡수률변화는 그림 4와 같다.

그림 4에서 보는바와 같이 소성시간이 길어지면서 흡수률이 증가하다가 50min에서 최대로 되고 그이상에서는 감소하였다.

그것은 소성시간이 50min이하일 때 담체안의 수 분과 결정수의 탈리가 완전히 일어나지 못하며 50min이상일 때에는 소결현상이 일어나면서 기공률이 작아지기때문이다. 따라서 소성시간을 45~50min으로하여야 한다.

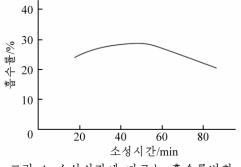


그림 4. 소성시간에 따르는 흡수률변화

맺 는 말

점토와 석탄재를 리용하여 다공성담체를 제조하는 방법을 확립하였다. 기공제량이 50% 인 담체를 750~800℃에서 45~50min동안 소성할 때 담체의 흡수률은 27~29%이다.

참 고 문 헌

- [1] 계영; 화학공업촉매, 중앙과학기술통보사, 228~240, 주체99(2010).
- [2] 최명남; 화학공업, 4, 21, 주체99(2010).
- [3] 김일혁; 화학공업, 3, 14, 주체98(2009).
- [4] 刘红 等; 武汉科技大学学报, 3, 190, 2012.

주체105(2016)년 11월 5일 원고접수

Water Absorption Characteristic of Porous Carrier based on Clay

Kang Man Chol, Cha Sung Ha, Om Chol I and Ri Yong Chol

We established the method of making the porous carrier by using the clay and coal ash. When the carrier with 50% of porous matter is calcined for $45\sim50$ min at $750\sim800$ °C, the water absorptivity of the carrier is $27\sim29$ %.

Key words: porous carrier, clay, coal ash, porous matter