

아크릴 섬유의 화학적 개질에 의한 항미생물성 섬유의 제조

김소현, 최재신, 박원호

충남대학교 섬유공학과

Preparation of Antimicrobial Fibers by Chemical Modification of Acrylic Fibers

So Hyun Kim, Jae Shin Choi, Won Ho Park

Department of Textile Engineering, Chungnam National University, Daejon, Korea

1. 서 론

최근 기존 섬유의 무가가치를 높인 여러 가지 기능성 섬유들에 대한 관심이 증가하고 있다. 이러한 기능성 섬유들 중에서 항미생물 특성을 가지는 섬유는 의료용 섬유재료 분야(백의, 환자복, 수건, 마스크, 이불, 내의, 카펫 및 커튼 등) 뿐만 아니라, 근래에는 소비자들이 건강과 쾌적한 생활을 매우 중요시함에 따라 다양한 분야에서 그 수요가 급격히 증가하여 왔다. 아크릴 섬유는 용액방사로 제조되는 대표적인 합성 섬유로 담요, 카펫, 커튼 등 다양한 제품으로 이용되고 있으며, 그 성질이 천연섬유인 양모와 유사하기 때문에 양모 대체용으로 많이 사용되어 왔다. 본 연구에서는 키토산이 폴리아크릴산과 전해질 복합체를 형성한다는 사실에 착안하여, 가수분해에 의해 아크릴 섬유의 표면에 존재하는 니트릴기를 카르복실기로 전환시킨 다음, 키토산으로 표면을 코팅함으로써 아크릴 섬유에 항미생물성을 부여한 기능성 아크릴 섬유를 제조하고자 하였다.

2. 실 험

2.1. 시료와 시약

시료는 태광산업의 아크릴 편물을, 시약은 수산화나트륨을 사용하였고, 키토산은 금호화성 제품을 사용하였다.

2.2. 가수분해 반응

아크릴 섬유와 수산화나트륨을 1:1, 1:2, 1:3의 비율(몰비)로 각각 75°C, 85°C, 95°C에서 1, 3, 5, 7시간 동안 반응시켰다. 반응 후 메탄올, 에탄올 및 중류수를 이용하여 시료가 pH가 중성이 되도록 수세한 다음, 오븐에서 40°C로 12시간 건조하였다.

2.3. 흡수도 및 흡수속도 측정

흡수도는 물에 일정 시간동안 침지시켰다가 꺼내어 흡수된 물의 양을 측정하였고, 흡수속도는 Demand Wettability법을 이용하여 시간에 따라 흡수되는 양을 측정하였다.

2.4. 성질 분석

각 시료에 대하여 열분해 거동은 열중량분석(Perkin-Elmer, TGA 7)으로, 반응 후의 인장강도 변화는 Instron(Model 4467)으로 측정하였다. 또한 표면반사 적외선분광분석(Travel-IR Micro-ATR), 자동원소분석(EA 1110), 표면분석(ESCA) 등을 사용하여 분석하였다.

2.5. 키토산의 코팅 및 성질 분석

시료는 키토산 용액에 침지시켜 코팅하였고, 코팅된 시료에 대하여 항미생물 시험과 소취 시험을 수행하였다.

3. 실험 결과 및 고찰

3.1. 아크릴 섬유의 가수분해 반응

가수분해 반응에 의해 아크릴 섬유의 표면에서 니트릴기가 카르복시기로 전환되는 양을 조사하기 위하여 아크릴 편물을 여러 온도 및 농도를 가지는 수산화나트륨 수용액으로 처리하였다. Fig. 1에는 개략적인 실험과정을 나타내었다.

3.2 흡수도 측정

가장 낮은 온도인 75°C에서는 농도와 시간에 따른 흡수도에 큰 차이를 보이지 않는 것으로 보아 가수분해 반응이 많이 일어나지 않았음을 짐작할 수 있다. 85°C에서 반응시킨 시료는 시간에 따라 흡수도가 약간 상승하였으며(Fig. 2), 95°C의 시료는 각각의 농도와 반응 시간에 따라 흡수도가 크게 증가하는 것으로 보아 가수분해 반응이 상당히 진행되었음을 추정할 수 있다(Fig. 3).

3.3 항미생물성 및 소취특성

가수분해된 아크릴 섬유를 키토산으로 코팅한 편물시료의 항미생물성 및 소취특성을 평가한 결과, 미처리 아크릴 섬유에 비하여 우수한 항미생물성 및 소취특성을 나타내었고 섬유의 표면에 코팅된 키토산이 가수분해 반응에 의하여 생성된 카르복시기와 견고하게 이온결합함으로써 높은 내세탁성을 나타내었다.

5. 참고문헌

- 1) P. Akers, *Technical Textile Markets*, July(1994).

PAN 환판물에 의한 고흡수성 섬유의 제조와 성질

- 2) I. V. Ermakov, A. I. Rebrov, A. D. Litmanovich, N. A. Plate, *Macromol. Chem. Phys.* **201**, 1415(2000).
- 3) Y. V. Kudryavtsev, L. B. Krentsel, G. N. Bondarenko, A. D. Litmanovich, N. A. Plate, S. Schapowalow, G. Sackmann, *Macromol. Chem. Phys.* **201**, 1419(2000).
- 4) A. D. Litmanovich, N. A. Plate, *Macromol. Chem. Phys.* **201**, 2176(2000).

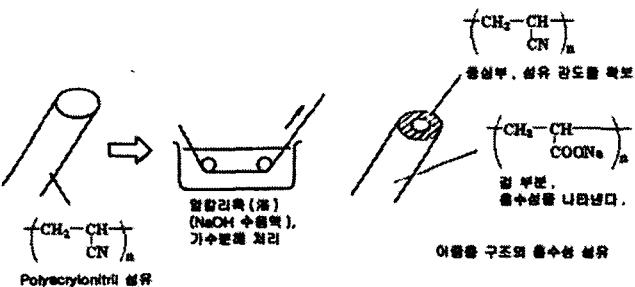


Figure 1.

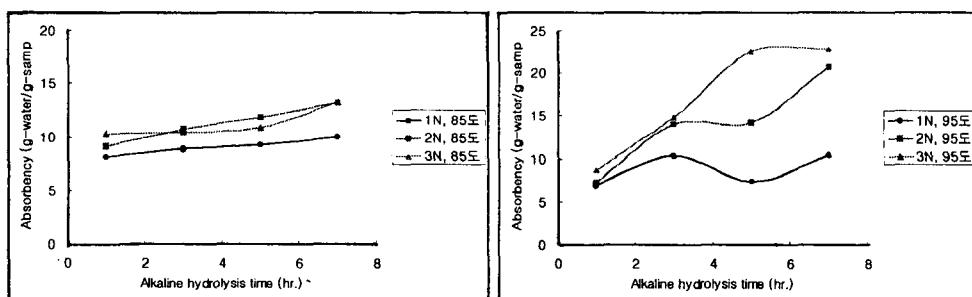


Figure 2.

Figure 3.