

Pyrovatex/TBBA에 의한 P/C 혼방직물의 방염가공

오순환, 이의소

인하대학교 섬유공학과

1. 서 론

폴리에스테르/면 혼방직물은 두 섬유의 장점을 함께 이용할 수 있어 다양한 용도로 이용되고 있고 그 수요도 증가 되고 있으나 폴리에스테르/면 혼방직물의 방염가공은 아직 많은 어려움이 있는 것으로 알려져 있다. 폴리에스테르와 면 단독 직물의 방염가공은 성공적으로 이루어지는데 반해 폴리에스테르/면 혼방직물의 방염가공이 어려운 것은 자체의 한계 산소지수 값이 단독 직물 보다 낮고, 물리, 화학적 성질이 달라 연소시 여러 가지 상호 작용이 일어나기 때문이다. 폴리에스테르/면 혼방직물이 열을 받으면 용융된 폴리에스테르 섬유 성분이 흘러서 떨어지지 않고 탄화된 면섬유에 달라 붙어 직물의 형태를 계속 유지하며 타는 현상, 즉 **scaffolding effect**가 나타나며, 이 효과로 인해 가연성 폴리에스테르 섬유 성분이 용융되어 연소물로부터 떨어져 분리되지 못하여 자기소화성을 저하시킬 뿐만 아니라면 섬유의 1차 분해도 저연시켜 방염성의 저하를 초래한다. 이상과 같이 폴리에스테르/면 혼방직물의 방염가공은 특이한 연소 거동으로 인해 아직도 만족할만한 가공방법이 알려져 있지 않다. 본 연구에서는 폴리에스테르 섬유용 방염제로 **tetrabromobisphenol A (TBBA)**를, 면 섬유용 방염제로는 **phosphine oxide** 계통의 **Pyrovatex**를 선정하였다. TBBA의 내구성을 부여하기 위하여 직물에 **melamine resin (trimethylol melamine)**를 처리하였다. 또 Pyrovatex를 반응시켜 처리 직물의 방염성을 시험하고, 최대 방염성을 주는 Br : P의 몰비와 약제의 농도, Br과 P의 상승작용 등을 알아보았다. 또한 이들 처리 직물의 방염기구 (**flame retardant mechanism**)를 열중량 분석에 의해 알아보았다.

2. 실 험

2.1. 시료

P/C 직물의 혼방률은 65/35이고 번수는 경위사 모두 Ne 45/2인 2/1 twill 조직의 정련,

표백된 직물을 사용했다.

2.2. 시료 처리

방염제간의 최대상승효과를 나타내는 농도비를 찾기 위하여 Pyrovatex-TMM과 TBBA의 농도비(Pyrovatex-TMM/TBBA)를 0/40, 10/30, 15/25, 20/20, 25/15, 30/10, 40/0 등의 여러 수준으로 변화시켜 처리하였다. 1차욕에서는 Pyrovatex-TMM의 농도비를 0, 10, … 40%로 만든 패딩액에 침지하여 wet pickup 이 $60\pm1\%$ 가 되게 하고 열처리기로 $100\pm3^{\circ}\text{C}$ 에서 3분간 건조한 후, $160\pm3^{\circ}\text{C}$ 에서 4분간 열처리하였다. 2차욕에서는 TBBA를 적정 농도의 수산화 나트륨 용액에 녹여 0, 10, … 40%의 농도로 패딩액을 만들어 wet pickup 이 $60\pm1\%$ 가 되게 하여 열처리기로 $100\pm3^{\circ}\text{C}$ 에서 3분간 건조하였다. 3차욕에서는 Pyrovatex, TMM, H_3PO_4 , 침투제(Nekanil LN)의 농도를 각각 5%, 1%, 1%, 0.2%(owb)로 고정하여 준비한 패딩액에 패딩하여 wet pickup 이 $60\pm1\%$ 가 되게 하고 열처리기로 $100\pm3^{\circ}\text{C}$ 에서 3분간 건조한 후, $160\pm3^{\circ}\text{C}$ 에서 4분간 열처리하였다. 열처리가 끝난 시료는 다시 탄산나트륨 1.5g/l, 액량비 40:1로 하여 70°C 에서 10분간 세정한 후 냉수로 수세하였다. 이후 최대상승효과가 나타나는 방염제의 농도비 즉, Pyrovatex/TBBA 1:1의 농도비에서 총액량을 증가시켜 가며 처리하여 방염성을 확인하였다. 처리방법은 1차, 2차욕에서의 Pyrovatex, TBBA의 농도가 5, 10, 15, … 35%로 증가하는 것만 다를 뿐 위와 동일한 방법으로 처리하였다.

2.3. 분석 방법

P와 Br의 정량 분석은 Phosphomolybdate 법과 연소 flask 법에 의해 정량 분석하였고 한계산소지수(LOI)는 ASTM D-2863 법에 의해 측정하였다. 열중량 분석(TGA)은 Thermogravimetric analyzer를 이용하여 분석하였다.

3. 결과 및 고찰

Pyrovatex 대 TMM, Pyrovatex 대 H_3PO_4 의 적정 농도비를 밝히기 위한 실험을 통하여 Pyrovatex 대 TMM의 농도비(%)는 20 대 6으로, Pyrovatex 대 H_3PO_4 는 20 대 4로 결정하였다. 이상에서 밝힌 Pyrovatex 대 TMM, Pyrovatex 대 H_3PO_4 의 조건으로 고정하여 패딩액을 준비하고 방염제간의 상승효과를 밝히기 위하여 Pyrovatex/TBBA의 농도비를 달리하여 실험하였다. Fig. 1은 방염제의 총액량을 40%로 고정하고 Pyrovatex/TBBA의 비를 달리하여

처리하 였을 때의 방염성을 나타낸 것이다. LOI의 값은 20/20에서 가장 큰 값을 나타내는데 이상에서 폴리에스테르/면 65/35 혼방직물에 방염성을 주기 위해 사용한 방염제 Pyrovatex 와 TBBA는 각각의 방염제를 단독으로 사용할 때보다 함께 사용할 때 상승효과가 발생하는 것을 확인하였다. Fig. 2는 방염성의 상승효과를 주는 방염제의 농도비, 즉 Pyrovatex/TBBA의 농도비를 1:1로 고정시킨 후 방염제의 총액량을 점차로 증가시켜가며 방염성을 살펴본 결과이다. 폴리에스테르/면 65/35 혼방직물에 처리한 Pyrovatex/TBBA의 총농도가 증가함에 따라 LOI가 증가하였으며, Pyrovatex/TBBA의 총농도가 30/30 이상에서 는 직물에 자기소화성을 부여하는 LOI 27 이상을 얻을 수 있었다. 열중량분석을 통하여 폴리에스테르/면 65/35 혼방직물의 열분해 거동을 살펴본 결과 폴리에스테르와 면은 혼방시 상호작용으로 연소거동에 변화가 발생함을 알 수 있었다. 즉, 폴리에스테르와 면직물이 각각 단독으로 연소할 때보다 혼방직물로 연소할 때가 방염성이 더욱 나빠지는 것을 알 수 있다. Fig. 3은 폴리에스테르/면 65/35 혼방직물의 열분해 거동을 나타낸 결과이다. 처리한 방염제의 양이 증가할수록 열분해 개시온도는 보다 빨리 나타나고 잔류 탄화물의 양은 점차로 증가하고 있음을 알 수 있다. 이상에서 Pyrovatex/TBBA의 방염거동은 잔류물의 양이 점차로 증가하는 응축상 기구가 보다 우세하게 작용함을 알 수 있었다.

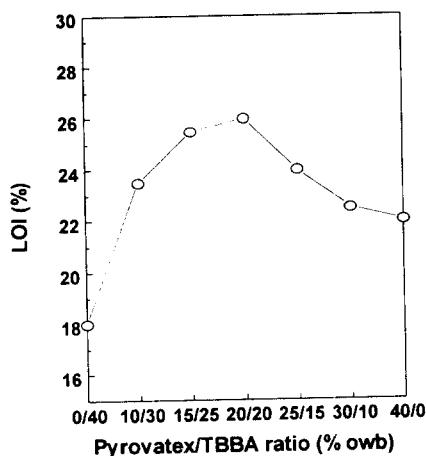


Fig. 1. Effect of Pyrovatex/TBBA ratio on LOI of treated P/C 65/35 fabrics.

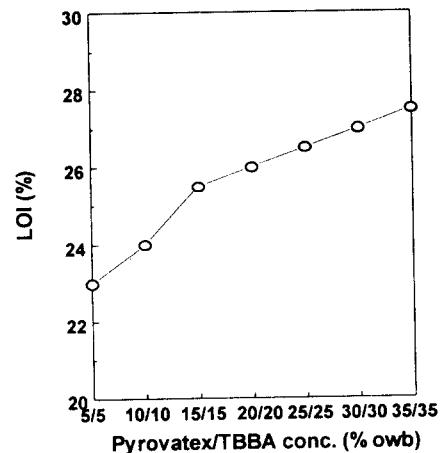


Fig. 2. Effect of Pyrovatex/TBBA conc. on P content of P/C 65/35 fabrics treated with optimum Pyrovatex/TBBA ratio.

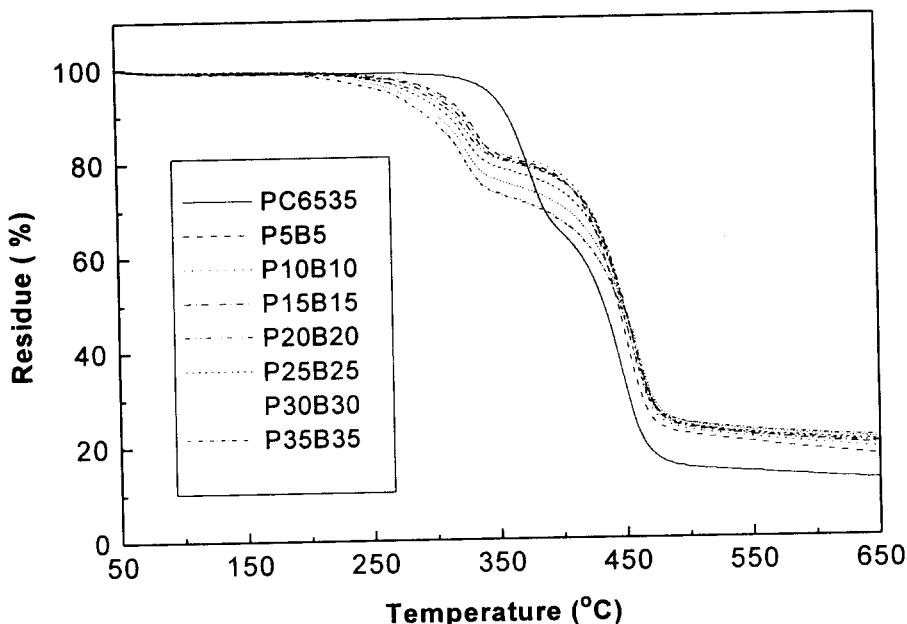


Fig.12. TGA curves of P/C 65/35 blended fabrics treated with Pyrovatex/TBBA (conc.of padding liquor; Pyrovatex/TBBA 5/5, 10/10, 15/15, 20/20, 25/25, 30/30, 35/35%)

참고 문헌

1. S. G. Lee and E. S. Lee, *J. Korean Fiber Soc.*, **26**, 21(1989).
2. G. C. Tesoro and C. H. Meiser Jr., *Text. Res. J.*, **40**, 430(1970).
3. B. Miller, J. R. Martin, C. H. Meiser Jr., and M. Gargiullo, *Text. Res. J.*, **46**, 530(1976).
4. A. R. Horrocks, *J. Soc. Dyer. Color.*, **105**, 346(1989).
5. G. C. Tesoro, "Progress in Flame Resistant Textiles, in Preceedings of the International Symposium on Flameability and Fire retardants, 1975", (V. M. Bhanagar ed.), pp. 134–143, Technomic, Westport, 1976.
6. R. H. Barker, G. L. Drake Jr., J. E. Hendrix, and J. E. Bostic Jr., *Flame Retardancy Polym. Matr.*, **5**, 67(1979).
7. M. Kamel and A. Hebeish, *J. Appl. Polym. Sci.*, **17**, 2725(1973)
8. G. Valk, K. Schliefer and F. Klippe, *Melliand Textilber.*, **6**, 714(1970)