고분자 유기하드마스크 합성에 따른 특성에 관한 연구

이우식*

A Study on Characteristics of Polymer Organic Hard Mask Synthesis

Woo-Sik Lee*

요 약 본 논문은 제조공정이 단순하고, 공정시간도 매우 짧아 제조원가를 절감할 수 있는 고분자 유기하드마스크를 합 성하는데 목적을 두었다. 승화 정제 장치를 통한 잔류금속을 측정한 결과, 9-Naphthalen-1-ylcarbazole(9-NC)은 4th zone에서 101.75ppb, 2-Naphthol(2-NA)은 5th zone에서 306.98ppb, 9-Fluorenone(9-F)는 4th zone에 서 5th zone 사이에서 129.05ppb로 측정되었다. 그리고 합성된 유기하드마스크를 필터 시스템을 거친 후 잔류금속을 측정한 결과 9 ~ 7ppb 측정되었다. 또 열분석 변화를 측정한 결과, 2.78%로 감소하였고 분자량은 942로 측정되었고 탄소 함량은 89.74%이고 수율은 72.4%로 나타났다. 에칭 속도는 평균 18.22Å/s로 측정되었고 코팅 두께 편차는 평균 1.19로 측정되었다. 유기하드마스크의 입자크기가 0.2m 이하에서는 입자가 존재하지 않았다. 코팅 속도를 1,000, 1,500, 1,800rpm으로 변화를 주어 코팅 두께를 측정한 결과, 수축률은 17.9에서 20.8%까지 측정되었고 코팅 결과 SiON과 접착력이 우수하고 유기하드마스크가 균일하게 도포되었음을 알 수 있었다.

Abstract The purpose of this paper was to synthesize a polymer organic hard mask that simplifies the manufacturing process, reduces process time significantly, and thereby lowers manufacturing costs. The results of measuring residual metals through vapor refining showed that 9-Naphthalen-1-ylcarbazole(9-NC) measured 101.75ppb in the 4th zone, 2-Naphthol (2-NA) measured 306.98ppb in the 5th zone, and 9-Fluorenone(9-F) measured between 129.05ppb across the 4th and 5th zones. After passing through a filtration system, the synthesized organic hard mask measured residual metals in the range of 9 to 7ppb. Additionally, the thermal analysis indicated a decrease of 2.78%, a molecular weight of 942, carbon content of 89.74%, and a yield of 72.4%. The etching rate was measured at an average of 18.22Å/s, and the coating thickness deviation was averaged at 1.19. For particle sizes below 0.2 μ m in the organic hard mask, no particles were observed. By varying the coating speed at 1,000, 1,500, and 1,800rpm and measuring the resulting coating thickness, the shrinkage rate ranged from 17.9% to 20.8%. The coating results demonstrated excellent adhesion to SiON, and it was evident that the organic hard mask was uniformly applied.

Key Words : Etching, Filtration system, Polymer organic hard mask, 9-Naphthalen-1-ylcarbazole, 2-Naphthol, 9-Fluorenone, Vapor refining.

1. 서론

반도체 소자는 현재 다양한 산업 전반에 사용되고 있다. 반도체 소자가 가장 많이 사용되는 분야로는 스 마트폰, 가전제품, 자동차, 컴퓨터 등에 사용되고 있으 며, 사용 범위가 점차 확대되고 있다. 반도체 기술이 발전할수록 점점 고집적화된 소자를 제작하기 위해 패 턴 형성의 미세화가 이루어져야 된다[1,2]. 반도체 선 폭이 미세화되어 가면서 특히 70nm 이하의 패턴 구현 에 있어 기존처럼 300nm 이상의 두꺼운 두께에서는 감광막(photoresist, PR)을 사용하면 바닥과 높이의

*Department of Chemical & Biological Engineering, Gachon University(leews@gachon.ac.kr) Received August 26, 2023 Revised September 13, 2023 Accepted September 26, 2023 비율(aspect ratio)이 높아지게 되어 패턴이 붕괴되는 현상이 발생한다. 또한 PR의 코팅 두께를 낮추게 되 면, 식각공정에서 기판에 대해 마스크(Mask)의 역할을 충분히 수행하지 못하게 되어 반도체 공정에서 요구되 는 깊은 패턴을 형성시킬 수가 없게 된다. 현재 DRAM 제조공정에서는 뛰어난 내식각성을 갖는 하드마스크를 지속적으로 요구하고 있다. DRAM과 3D NAND 플래 시 메모리 제조 과정에서 유전체 하부층 HARC(High Aspect Ratio Contact) 식각공정에서는 무기계 ACL(Amorphous Carbon Layer) 하드마스크가 사용 되고 있다[3]. ACL 하드마스크는 식각 선택비나 식각 내성에서 좋은 물성을 가지고 있으나 80~90%의 낮은 탄소 함량을 가지고 있고 100~300nm 두께로 코팅하 여 사용되고 있다[4]. ACL 하드마스크를 증착하기 위 해 plasma Enhanced Chemical Vapor Deposition (PECVD)시스템을 이용한다[5]. PECVD 는 플라즈마 조건에서 증착되는 ACL 하드마스크의 식 각 특성을 향상시키기 위해 이온 에너지를 조절해야 되고 생산원가가 비싸고 불량 발생 확률이 높기 때문 에 생산성이 낮은 단점을 가지고 있다. 유기하드마스크 는 ACL의 단점을 개선하기 위해 개발된 방법이며, 기 판 위에 스핀 코팅 장비를 이용하여 고분자 유기물질 을 증착하는 방법이다[6.7]. 스핀 코팅을 이용한 유기 하드마스크는 표면 거칠기가 비교적 낮고 두께 조절이 쉬우며 바닥과 높이의 비율(aspect ratio)이 높아서 미 세패턴으로 생산하는데 활용할 수 있을 뿐만 아니라 제품의 원가 경쟁력도 확보할 수 있다. 유기 하드마스 크의 에칭 저항은 ACL의 에칭 저항의 약 60~70%이 므로 새로운 유기 하드마스크 소재의 개발이 요구되어 지고 있다[8]. 유기 하드마스크는 새로운 물질을 합성 하거나 추가적인 물질(무기물 또는 유기물)을 도입하여 개발해야 된다. 따라서 본 논문에서는 기존 무기계 ACL 하드마스크 대비 유기계 고분자물질로 구성된 새 로운 유기하드마스크를 합성하고 그에 따른 특성을 살 펴보고자 한다.

2. 실험

본 논문에서는 하드마스크용으로 사용될 수 있는 고

분자물질을 합성하는 것이 목적이다. 이를 위한 고분자 물질 합성을 위한 첫 번째 과정으로는 9-Naphthalen-1-ylcarbazole(9-NC), 2-Nap hthol(2-NA), 9-Fluorenone(9-F) 용매를 각각 그림 1에 나타낸 승화 정제 장치를 거쳐 그림 2에 나타낸 필 터 시스템을 통과시킨다. 승화 정제 및 필터 시스템을 통과한 후 잔류금속을 각각 측정하였다. 표 1은 승화 정제 장치를 사용할 때 각 원료에 대한 온도 구배 조건 을 나타냈다.



그림 1. 승화 정제 장치 Fig. 1. Sublimation purification.



그림 2. 필터시스템 Fig. 2. Filter system.

다음 단계로는 정제된 9-Naphthalen-1-ylcar bazole(9-NC)(10g,34.08mmol), 2-Naphthol(2-NA) (4.91g, 34.08mmol), 9-Fluorenone(9-F) (6.14g, 34.08mmol)를 Methanesulfonic acid(MsOH) (2.62g, 27.27mmol)을 1:1:1:0.8의 당량비로 넣고 1,2-Dichloroethane(DCE) 39.2mL를 첨가하여 환류 장치에 넣은 후 22시간 반응시키고 나서 상온에서 식혔 다. 그다음 단계로 혼합된 용매를 질산용액으로 여러 번 추출한 후 Et3N을 이용하여 산(acid) 중화시켰다. 이후 증류수로 2회 추출하고서 남은 유기물층을 진공증발농축 기를 이용하여 농축한 다음 methylene chloride 용액 에 녹이고 MeOH를 천천히 가하여 결정화시켰다. 마지

	Sublimation purification conditions														
Order zone	1st		2nd		3rd		4th		5th		6th		7th		Vacuum
	zone	e(℃)	zone	e(℃)	zone	e(℃)	zone	e(°C)	zone	e(°C)	zon	e(℃)	zone	e(℃)	(Torr)
Left / Right	L	R	L	R	L	R	L	R	L	R	L	R	L	R	(1011)
9-NC	140	140	120	120	100	100	80	80	60	50	40	30	RT	RT	1.0×10^{-7}
2-NA	130	130	110	110	90	90	70	70	50	40	30	20	RT	RT	1.0×10^{-6}
9-F	95	95	75	75	55	55	35	35	15	5	RT	RT	RT	RT	1.0×10^{-6}

표 1. 9-NC, 2-NA, 9-F의 승화 정제 조건 Table 1. Sublimation purification conditions of 9-NC, 2-NA, 9-F

막 단계로 감압여과하고 MeOH로 세척한 다음 50℃에서 24시간 진공건조 시켜 유기하드마스크를 합성 (C58H34NOH)n하였다. 합성된 유기하드마스크의 합성 반응은 그림 3에 나타냈다.



Fig. 3. Synthesis of organic hard mask

합성된 유기하드마스크의 승화 정제 전·후 및 필터 시스템을 통한 유기하드마스크의 잔류금속은 HR-ICP/MS(RF power 1,300W, Plasma gas 13L/min, Auxiliary gas 0.8L/min, Nebulizer gas 0.9L/min)를 이용하여 측정하였고, 열분석은 승온 속 도 10℃/min, N₂ 분위기에서 450℃까지 설정하여 TA INSTRUMENTS INC/TGA Q500으로 측정하였으며, 분자량은 HLC-8320GPC EcoSEC를 이용한 겔 투과 크로마토그래피(GPC)로 측정(Col; shim-pack GPC 801, Mobile phase, THF, Det; RID)하였고, 용액 내의 입자의 수는 생산기술연구소(KE-40B)에 원소분 석기(Thermo Fisher Scientific, Flash 2000)를 통한 탄소 함량은 한국고분자 연구소에 의뢰 분석하였다.

또 합성된 유기하드마스크 물질의 에칭 특성 평가를 위해 스핀 코팅 장비인 TEL TRACK, MARK-8를 이 용하여 1,500rpm으로 코팅한 후, 1차 bake는 240℃ 에서 60초 유지하였고 2차 bake는 400℃에서 120초 로 진행하여 두께 측정을 하였다. 또한 하드마스크는 타겟이 되는 물질보다 에칭 속도(etch rate)가 느려서 보호막으로서의 역할을 충분히 수행해야 하기 때문에 유기하드마스크 코팅 막을 입힌 웨이퍼를 동일 챔버에 서 CF₄ 가스로 30초간 에칭(Oxide Dry etcher, SCCM) 후 코팅 막의 초기 두께와 에칭 후 두께를 측 정하였다. 또한 코팅 막의 균일성 및 코팅막 수축률을 측정하였고, SEM을 이용하여 코팅 막의 균일성을 확 인하였다.

3. 결과 및 고찰

9-NC, 2-NA, 9-F를 승화 정제한 후 잔류금속을 측정한 것을 표 2에 나타냈다. 9-NC 경우는 4th zone에서 승화 정제 전에는 4862.75ppb이고 정제 후는 101.75ppb로 측정되었고, 2-NA 경우는 5th zone에서 1.783.35ppb에서 306.98ppb로, 9-F 경 우는 4th zone에서 5th zone 사이에서 442.97ppb 에서 129.05ppb로 측정되어 상당히 많이 감소함을 보여 주었다. 합성된 유기하드마스크 물질을 필터 시스 템을 통해 정제하기 전 잔류금속은 57ppb로 측정되었 고 정제한 후에는 9~7ppb 측정되어 거의 제거되었음 을 알 수 있었다. 잔류금속을 측정한 것을 표 3에 나타 냈다.

표 2. 승화 정제 전·후의 잔류금속 함량 Table 2. Residual metals before and after sublimation purification

Substance	Before (ppb)	After (ppb)
9-NC	4,862.75	101.75
2-NA	1,783.35	306.98
9-F	442.97	129.05

표 3. 필터 시스템에 의한 정제 전·후 잔류금속 Table 3. Residual metals before and after refining by filter system.

Organic hard mask	Residual metals (ppb)			
Before	1st	57		
	1st	9		
A 4	2nd	8		
Atter	3rd	7		
	4th	8		

입자크기에 따른 입자 수 측정에서는 0.2 / 이하에 서는 존재하지 않았고, 0.3 / 에서는 0.6 개/mL, 0.5 / 에서는 1.5 개/mL로 측정되었다. 그 결과를 표 4에 나 타냈다.

표. 4. 유기하드마스크 내의 입자 수 Table 4. Particle count in organic hard mask

	Size (µm)	Count/mL	
	0.1	0.0	
	0.15	0.0	
Organic hard mask	0.2	0.0	
	0.3	0.6	
	0.5	1.5	

그림 4는 합성된 유기하드마스크의 열분석 결과를 나타냈다. 측정 결과 2.78%로 감소되어 감소량이 거의 없는 것으로 보아 증착과 에칭 시 매우 우수할 것으로 생각된다. 이것은 모노머 결정들이 폴리머로 변화되어 서 내열성이 우수하고 hole이 발생되지 않은 구조가 확보되었다는 것을 알 수 있다.



그림 4. 유기하드마스크의 열분석

Fig. 4. TGA analysis of organic hard mask

즉 유기하드마스크 합성 물질은 수분함량이 낮아 온 도가 상승해도 무게 변화량이 거의 없음을 알 수 있었 다. 고분자 유기하드마스크의 분자량 측정은 942, 탄 소 함량 측정은 89.74%, 수율은 72. 40%로 각각 측정 되었으며, 이는 에칭 시 용해성을 증가시켜 최종 유기 하드마스크 막의 탄소 함량이 증가되어 내칭성을 향상 시킬 것으로 생각된다.

그림 5는 Si wafer에 유기하드마스크를 코팅한 후 6 군데 측정한 평균값이 1,000rpm에서는 4,627Å로 측 정되었고 두께 편차가 1.23Å/s, 1,500rpm에서는 4,042Å로 측정되었고 두께 편차는 1.18Å/s, 1,800rpm에서는 3,754Å로 측정되었고 두께 평균 편 차가 1.16Å/s로 측정되었다. 코팅 막의 두께 편차가 평 균 1.19Å/s로 측정되어 매우 우수함을 알 수 있었다.



그림 5. 코팅 두께의 균일성과 편차

Fig. 5. Uniformity and variation of coating thickness

표 5는 에칭 속도를 계산한 결과를 나타낸 것으로 평균 18.22Å/s로 측정되어 에칭에 대한 내성이 우수 함을 알 수 있었다.

표 6은 코팅 막의 수축률을 측정한 것으로 1,000rpm의 경우 1차 bake 후 코팅 두께가 4,627Å 이며 2차 bake 후 코팅 두께는 3,799Å이며 수축률은 17.9%로 나타났다. 표 5. 에칭 속도 Table 5. Etch rate

Organia	Initial	Thickness(Å)	Reduced	Etob	Etch
bard maak	thickness	after CF4	thickness		rate
Halu Hask	(Å)	etch	(Å)	ume(s)	(Å/s)
Sample 1	4,645.74	4,091.51	554.23	30	18.47
Sample 2	4,616.40	4,070.94	545.46	30	18.18
Sample 3	4,632.62	4,083.27	549.35	30	18.31
Sample 4	4,610.59	4,070.06	540.53	30	18.02
Sample 5	4,617.66	4,074.15	543.51	30	18.12

또 1,500rpm의 경우 1차 bake 후 코팅 두께는 4,042Å이고 2차 bake 후 코팅 두께는 3,211Å이며 수축률은 20.5%로 나타났고, 1,800rpm의 경우 1차 bake 후 코팅 두께는 3,754Å 2차 bake 후 코팅 두께는 2,974Å이고 수축률은 20.8%로 나타나 코팅 막 수축률이 평균 19.7%로 매우 우수한 것으로 나타 났다.

표 6. 코팅 두께 수축률 Table 6. Shrinkage rate of coating thickness

Bake thickness (Å) Coating rpm	1st	2nd	Shrinkage rate (%)	
1,000	4,627	3,799	17.9	
1,500	4,042	3,211	20.5	
1,800	3,754	2,974	20.8	

그림 6은 코팅 막의 균일성을 SEM으로 확인한 결 과로 SiON 막 위에 균일하게 도포되었고 SiON과 접착력도 우수하다고 판단된다.



그림 6. SEM 이미지 Fig. 6. SEM images

4. 결론

본 논문은 기존의 무기 ACL 대비 제조공정은 단순 하고, 공정시간도 매우 짧아 제조원가를 절감할 수 있 는 고분자 유기하드마스크를 합성하여 그에 따른 특성 을 측정하였다.

합성된 유기하드마스크를 승화 정제 장치를 통한 잔 류금속을 측정한 결과 9-NC 경우 4th zone에서 101.75ppb, 2-NA 경우에는 5th zone에서 306.98ppb, 9-F 경우는 4th zone에서 5th zone 사 이에서 129.05ppb로 측정되었다. 또 필터 시스템을 통한 잔류금속은 57ppb에서 9~7ppb로 측정되었다. 열분석 변화를 측정한 결과, 2.78%로 감소하여 증착과 에칭 시 매우 우수한 것으로 판단된다. 그리고 합성된 유기하드마스크의 탄소 함량은 상당히 높은 89.74%로 측정되어 에칭 시 내칭성을 향상시킬 것으로 예상된다. 에칭 속도는 평균 18.22Å/s로 측정되어 에칭에 대한 내성이 우수함을 알 수 있었고 코팅 속도에 따른 코팅 두께 편차는 평균 1.19로 측정되었다. 유기하드마스크 의 입자크기는 0.2 // 이하에서는 존재하지 않았다. 코 팅 두께를 측정한 결과 17.9~20.8%로 나타나 평균 수 축률은 19.7%로 매우 우수한 것으로 나타났다. 코팅 결과 SiON과 접착력이 우수하고 유기하드마스크가 균 일하게 도포되었음을 알 수 있었다.

본 연구를 통해 개발한 유기하드마스크는 저 원가이 면서 에칭 특성이 우수하여 반도체 미세패턴의 식각공 정에 활용될 수 있다.

REFERENCES

- B. Lane, C. Roberto, A. Ranjan, L.Peter. G.Ventzek, "CyclicSelf-Limiting Etching of Organic Polymers", ACS Applied Polymer Materials, Vol. 3, pp.3636-3648, 2023
- [2] J. Yu, S. H. Hwang, S. B. Kim, "Organicinorganic Hybrid Materials for Spin Coating Hardmask", Appl. chem. Eng., Vol. 22. No. 2, pp.230-234, 2011
- [3] M. K. Park, W. S. Song, M. H. Kim and S. J. Hong, "Surface Analysis of TMCTS-Based SiOC(H) Low-k Dielectrics in Post-Etch Strip

of ACL Hardmask", Materials, Vol. 14, pp.2-12, 2021

- [4] K. A. Pears, "A new etching chemistry for carbon hardmask structures," Microelectronic Engineering, Vol. 77, pp.255-262, 2005
- [5] N. Torazawa, S. Matsumoto, T. Harada, Y. Molinearaga, D. Inagaki, T. Kabe, S. Hirao, K. Seo, S. Suzuki, H. Korogi, "High-Performance Extremely Low-k Film Integration Technology with Metal Hardmask Process for Cu Interconnects", ESC J. Solid State Sci. Technol., Vol. 5, pp.578-583, 2016
- [6] A. Frommhold, J. Manyam, R. Palmer, A. Robinson, "Fullerene-based spin-on-car -bon hardmask", Microelectron. Eng., Vol. 98, pp.552-555, 2012
- [7] J. J. Yu, S. H. Hwang, S. B. Ki, "Synthesis and Etch Characteristics of Organic-Inorganic Hybrid Hard-Mask Materials", Journal of the Korea Academia-Industrial cooperation Society, Vol. 12, No. 4, pp.1993-1998, 2011
- [8] J. H. Shin, K. Y. Yang, K. S. Han, H. S. Kim, H. Lee, "Sub 50nm nano-patterns with carbon based spin-on organic hard mask", J. Nanosci. Nanotechnol, Vol. 12, No. 4, pp.3364-3368, 2012

저자약력

이 우 식 (Woo-Sik Lee)

[정회원]



1998년 2원: 대구대학교 화학과 (이학박사)
1993년 3월 ~ 현재: 가천대학 교 화공생명공학과 교수

〈관심분야〉 신재생에너지