

# DCS/WF<sub>6</sub> 유량비에 따른 WSix 물성변화

김의용, 홍정의, 나관구, 김홍석  
LG 반도체 ULSI연구소 선행공정2실

## 1. 서론

반도체 소자의 집적도 증가에 따라서 최소선폭을 갖는 Gate line의 원활한 소자작동을 위해서는 Line 저항을 최소화 시킬 필요가 있으며, 이를 위해 Doped Poly-Si 위에 WSix 박막을 증착하는 Polycide 구조가 널리 사용되어 왔다.<sup>1,2</sup>

초기 양산에 적용된 SiH<sub>4</sub> base CVD(chemical vapor deposition) WSix 박막은 상대적으로 많은 Fluorine(>10<sup>20</sup> atoms/cc)양을 함유해, 후속 Anneal 공정 시 Gate oxide로 Fluorine이 확산하여 소자의 작동 저하를 야기 시킬 뿐만 아니라, 열악한 Step coverage와 Adhesion으로 인해 심한 Topography에서는 Crack과 Peel-off의 문제들이 발생되어 왔다.<sup>3</sup>

이러한 문제들을 해결하기 위해 도입된 SiH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>(dichlorosilane-DCS) base WSix 박막은 보다 낮은 Fluorine 함량, 우수한 Step coverage와 Adhesion 특성을 갖는다고 보고되어 왔으며,<sup>4</sup> 현재 많은 반도체 소자 제조업체에서 실용화되고 있다.

본 논문에서는 증착조건(특히 DCS/WF<sub>6</sub> 유량비)에 따른 DCS-WSix 박막의 물성(비저항, Stress, Roughness, Crystal Structure 등) 변화를 고찰하였다.

## 2. 실험방법

(1) 1000 Å 두께의 Thermal oxide를 성장시킨 후 1000 Å 두께의 Doped Poly-Si을 증착한 후 HF cleaning 을 실시한 Wafer를 Substrate로 사용하였다.

(2) DCS와 WF<sub>6</sub>를 Source gas로 하여 1000 Å 두께의 WSix 박막을 증착하였다.

(3) 기초실험

① DCS Gas flow를 고정하고 DCS/WF<sub>6</sub> 유량비(R)을 30-60으로 변화하며 WSix 박막을 증착한 후 특성을 조사하였다.

② 900°C, N<sub>2</sub> 분위기에서 30분 Anneal하였다.

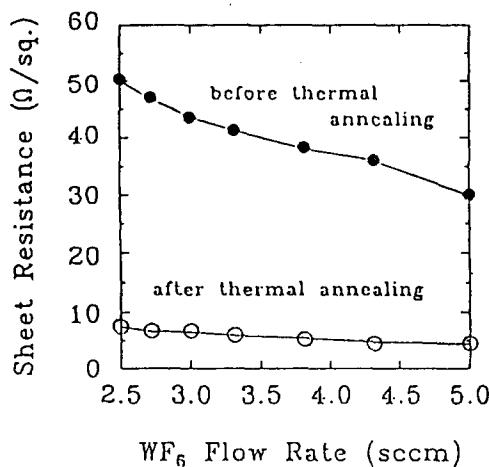
## 3. 분석방법

4-Point를 이용하여 면저항(R<sub>s</sub>)을, Stress monitor를 이용하여 열처리 전/후 박막의 Stress를 측정하였다. AFM을 이용하여 박막의 Roughness를 TEM을 이용하여 단면구조를 분석하였다. 박막의 Impurity를 분석하기 위하여 SIMS, 그리고, RBS를 이용하여 박막의 Compositional depth profile을 분석하였다.

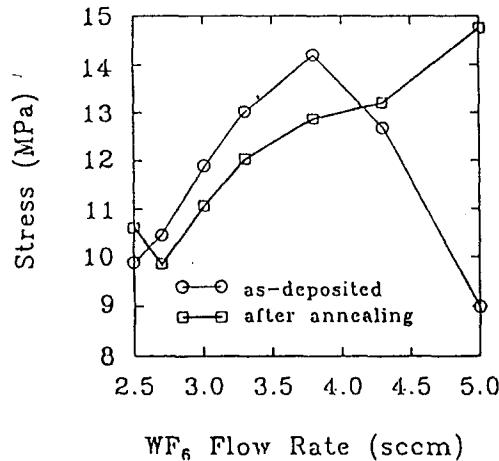
## 4. 결과

(1) 증착직후의 WSix는 Feathery grain을 갖는 Hexagonal structure의 WSix였으나 900°C 열처리 후에는 Tetragonal structure의 WSix로 상전이 하였다.<sup>5</sup>

(2) DCS/WF<sub>6</sub> 유량비(R)를 변화하며 증착한 WSix Polycide 박막의 열처리 전/후 R<sub>s</sub>와 Stress 변화는 아래의 그림(1), (2) 경향의 결과를 얻었다.



그림(1) DCS flow rate를 150sccm으로 고정하고 WF<sub>6</sub> flow rate를 변화하며 증착한 WSix polycide박막의 열처리 전후의 sheet resistance변화.



그림(2) DCS flow rate를 150sccm으로 고정하고 WF<sub>6</sub> flow rate를 변화하며 증착한 WSix polycide박막의 열처리 전후의 stress변화.

## 5. 참고문헌

- 1) S.P. Murarka, *Silicides for applications*, (Academic Press, NY, 1983).
- 2) K. Sakiyama, Y. Yamauchi, and K. Matsuda, *J. Vac. Sci. Technol. B3*, 1685 (1985).
- 3) F. Mohammadi and K.C. Saraswat, *J. Electrochem. Soc.* 127, 450 (1980).
- 4) Y. Shioya, S. Kawanura, I. Kobayashi, M. Maeda, and K. Yanagida, *J. Phys.* 61, 5102 (1987).
- 5) T. Hara, T. Miyamoto, and H. Higawara, *J. Electrochem. Soc.* 137, 2955 (1990).
- 6) C. Dehm, A.R. Sitaram, and C. Gunderson, *Conf. Proc. ULSI-X*, pp.423 (1995).
- 7) S.G. Telford, M. Etnzenberg, M. Chang and A.K. Shinha, *J. Electrochem. Soc.*, 140, 3689 (1993).
- 8) Y.W. Kim, N.I. Lee, and M.H. Park, *Mat. Res. Soc. Symp. Proc.*, 355, 491 (1995).
- 9) R. Palmans, B. Vermette, and K. Macx, *Conf. Proc. ULSI-IX*, pp. 489 (1994).