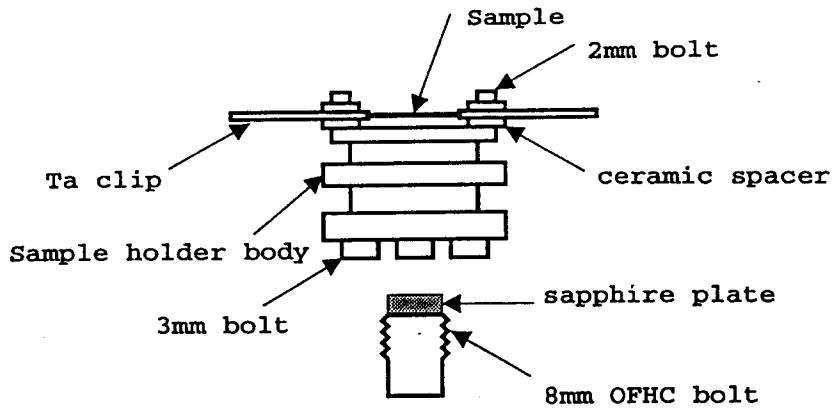


Si(111)-7×7 표면의 초기산화 단계에서의 국부 일함수 변화

임삼호, 구세정, 김기정, 박찬, 서재명

전북대학교 자연과학대학 물리학과

요약 - 자외선-광전자-분광법 (UPS) 를 이용하여 저온(40K)으로 유지된 Si(111)-7×7 표면에 산소를 노출시킨후 쟈 평균 일함수가 제논-증착-광전자 분광법(PAX)을 이용하여 쟈 동일 표면의 변화된 부분의 국부 일함수 보다 약 0.4 eV 가량 높은 것을 발견하였다. 이는 Si(111)-7×7 표면의 초기 산화 단계에서 커다란 일함수 변화를 유도하는 요인은 표면에 분자상태로 증착된 산소임을 시사한다. 또한 Xe 3d 및 5p 에너지 밀도 곡선들의 천이로부터 변화된 부분의 일함수가 변화되지 않은 부분의 일함수보다 0.6 eV 높은 것을 알수 있었다. 실험방법은 산화에칭을 반복한후 얇은 산화막을 입히고 초고진공으로 옮겨서 그림 1에서 보이는 시료 고정장치에서 이 얇은 산화막을 제거하고 약 1000C로 5-6번 플래싱하여 깨끗한 Si(111)-7×7 표면을 구한후 산소를 5L O₂ 입히고 다시 이 위에 5L Xe을 입혔다. 이 때 시료에 -22V bias를 걸어주어 평균 일함수를 구하였다. 각 단계에서 XPS, UPS 를 이용하여 에너지 밀도 곡선을 구하였다. 그림 2에서 보이는 바와같이 각 단계에서 구한 에너지 밀도 곡선의 2차전자의 질림점이 평균 일함수 변화를 말해주며, Xe 5p를 곡선 맞추기를 통하여 산소에 의해 일함수가 변한 부분이 변하지 않은 부분보다 0.6eV 높은 일함수를 갖는 것을 알수 있었다.



Sample holder

그림 1.

5L Xe/ 5L O₂/Si(111)-7x7

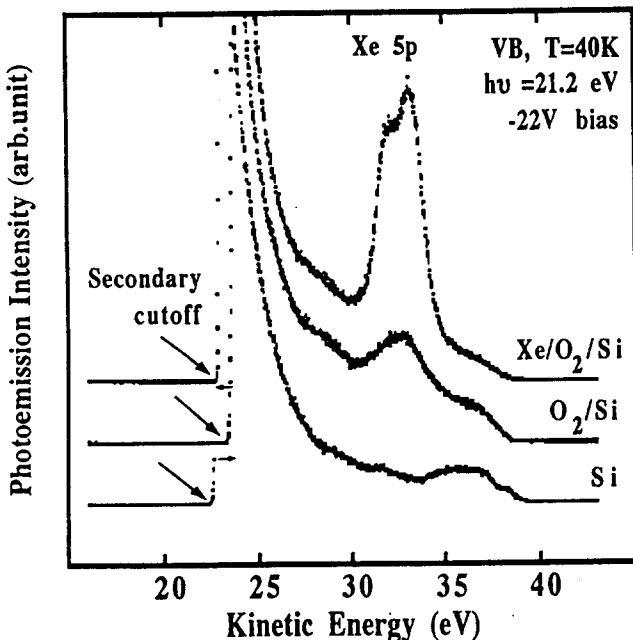


그림 2.

-22V bias를 걸어준 Si(111)-7x7 표면으로부터 UPS를 이용하여 구한 valence band의 에너지 밀도 곡선. 맨아래부터 위로 깨끗한 Si(111)-7x7 표면, 이 위에 5L O₂를 노출한 표면, 이 위에 다시 5L Xe을 증착시킨 표면으로부터 평균 일함수와 국부 일함수를 구할 수 있다. 원쪽에 보이는 이차전자의 잘린 위치는 평균일함수의 변화를 타나낸다. O₂의 노출로 1eV 가량 높은 운동에너지로 천이하였다가 Xe을 뒤이어 증착한 결과 0.7eV 가량 낮은 운동에너지로 천이함을 보인다.