

실란(Silane)의 화재예방 대책

반도체산업의 발전과 함께 일반적으로 잘 알려지지 않은 가스가 많이 사용되고 있다. 이 半導體用 가스특성의 공통점은 독성이 강하고 가연성이며, 자연발화성이라는 점이다.

이중 가장 소비성이 높은 가스가 실란(silane SiH_4)인데 반도체산업에서는 熱分解反應($\text{SiH}_4 \rightarrow \text{Si} + 2\text{H}_2$)에 의해 생성된 氣相의 실리콘을 콜렉터(collector) 위에 蒸着成長시키기 위한 원료로 사용하고 있다. 따라서 최근 국내의 반도체 제조공장에서 취급하고 있는 실란의 안전한 취급을 위해 「방화정보」 제27호와 43호에 소개된 내용을 간추려 게재한다. <편집자 주>

1. 실란의 성상

가. 물리적 성질

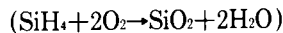
분자량 32.1, 밀도(용점에서) 0.68, 융점 -185°C , 비점 -112°C , 증발잠열 81.9kcal/kg, 가스비중 1.107, 무색의 기체로서 불쾌한 냄새와 강한 독성을 지니고 있다. 질소 아르곤 및 헬륨으로 희석한 실란은 농도가 1% 이하에서는 불연성이나, 3% 이상에서는 산소에 대해 극히 불안정하여 공기와 접촉하면 자연연소하고 폭발적으로 연소한다.

나. 화학적 성질

상온에서는 안정하나 약 400°C 로 가열하면 분해를 시작하고 600°C 이상에서는 빠르게 진행된다($\text{SiH}_4 \rightarrow \text{Si} + 2\text{H}_2$). 또한 염소, 취소 등의 할로젠과는 폭발적으로 반응하고 중금속의 할로젠화물과는 격렬히 반응한다.

다. 화재 위험성

공기중에서 자연발화하기 때문에 가스 누설시 즉시 연소하게 된다. 연소시 생성된 실리카는 소규모의 누설을 막으려는 경향이 있다.



2. 취급방법

가. 용기

- 1) 용기는 40°C 이하로 유지하고 충전용기와 빈 용기를 분리하여 소정의 전용 보관소에 보관한다. 특히 산소나 염소등 실란과 반응을 일으키는 용기와는 격리한다.
- 2) 용기보관소는 통풍을 양호하게 하고, 환기가 충분히 이루어 지도록 한다. 또한 용기의 전도, 충격을 방지하기 위하여 고정시킨다.
- 3) 충전 용기를 처음 용기보관소에 보관하는 경우는 가스 누설이 없는가를 확인하고 저장기간이 장기간인 경우는 정기적으로 누설 검사를 실시한다.
- 4) 용기는 공기가 용기 내부에 유입되지 않도록 반드시 +압력 상태에서 사용하고 가스 누설이 없는가를 확인한 후 보호캡을 씌운다.
- 5) 용기를 교환할 때는 배관을 불활성가스로 완전히 교환하든가 진공으로 하고 배기가스는 배기설비를 통하여 배기한다.
- 6) 용기에 배관, 압력조정기를 접속할 때는 용기 밸브를 점검하여 먼저 수분 등의 이물이 부착하지 않도록 하고, 접속 후는 불활성가스로 가압을

