

## MIC(이소시안산메틸, Methylisocyanate)

지난해 12월 3일 印度 보팔市에서 일어난 MIC 누출 사고는 마치 二次大戰 당시의 유태인 학살을 연상케 하는 참사였다. 사고의 원인은 구체적으로 밝혀지지 않았지만 어쨌든 우리 나라에도 이 毒性 物質의 제조·취급 업체가 여러 곳이 있다는 데에 產業安全에 대한 경각심을 더욱 불러일으키게 한다.

## ◆性狀 및用途◆

一名 Methylcarbimide라고도 하며 화학식은  $\text{CH}_3\text{NCO}$ , 분자량 57, 비중 0.9599( $20/20^{\circ}\text{C}$ )의 무색, 강자극성臭가 있는 猛毒性 액체로서 常壓에서 비점  $39^{\circ}\text{C}$ , 융점  $-80^{\circ}\text{C}$ , 또한 인화점이  $-6.7^{\circ}\text{C}$ 인 저온 인화성 위험물이다. 이는 물과 반응하면 尿素誘導體를 생성하고, 알칼리성으로 加水分解하면 메틸아민( $\text{CH}_3\text{NH}_2$ )과 탄산가스( $\text{CO}_2$ )를 생성한다.

용도는 벼害蟲인 멸구의 防除劑 BPMC(*o-sec-Butylphenyl-n-methylcarbamate*)를 만드는 濃藥中間體이다.

## ◆製法◆

이번 사고를 낸 印度의 美 유니온 카바이드社를 비롯, 외국 여러 나라에서는 일반적으로 毒ガス인 포스גן( $\text{COCl}_2$ )과 메틸아민( $\text{CH}_3\text{NH}_2$ )을 반응시켜 MIC를 제조하고 있고, 그 외에 黃酸알킬(황산메틸에틸등)과 시안산칼륨( $\text{KNCO}$ )을 중류하는 방법, 또 아세틸아지드( $\text{CH}_3\text{CON}_3$ )를 열분해시키는 방법 등이 쓰이고 있다. 그러나 우리는 MIC를 제조하여 저장했다가 사용하는 외국의 그것과는 달리 獨자적으로 개발한, 보다 안전한 工程으로서 工程中에 MIC가 合成되어 목적물인 濃藥原劑로 계속 이어지는, 소위 連續工程이라 할 수 있는 시스템에 의해서 제조되고 있다.

## ◆毒性 및 사고시 응급조치◆

강한 催淚性이 있고 눈과 호흡기系의 粘膜을 심하게 자극한다. 공기중 限界許用值는 0.02 ppm(skin)이고, 눈·코·인후의 感知限界는 4 ppm으로 되어 있으며, 동물실험에 의한 독성 데이터는 經口毒性: \*  $\text{LD}_{50}$  (Rat) 71 mg/kg(body weight), 經皮毒性:  $\text{LD}_{50}$ (토끼) 220 mg/kg, 吸入毒性: \*\*  $\text{LC}_{50}$  (Rat) 5 ppm/4hr(exposure)으로 나와 있다.

또 사고시 露出部位에 따른 응급조치로서, 눈은 다량의 흐르는 물로 洗眼(콘택트렌즈 착용 금지), 피부는 비눗물 혹은 중탄산소오다( $\text{NaHCO}_3$ ) 용액으로 깨끗이 씻는다. 口腔의 경우 意識이 있을 때에는 嘔吐를 시키고, 그 외에는 의사의 지시에 따른다. 또 吸入時는 신선한 공기를 흡입시켜야 하며, 호흡이 정지되었을 때에는 인공호흡 실시 및 보온·안정 유지하고 가능한 한 빨리 의학적 처방을 행한다.

MIC 漏出事故時 확산 범위와 피해 정도를, 前記한 독성 데이터와 연관시켜 추정해 보면, 標準狀態( $0^{\circ}\text{C}$ , 1기압)에서 MIC 100 kg이 가스狀態(理想氣體로 假定)로 漏出했을 경우 半徑 155.4 m의 半球內에 있는 동물의 半數가 독성에 의하여 죽을 수 있다는 理論的 計算도 나와 있다. 특히 이는 沸點이 낮아 常溫에서 증발, 기화하기 쉽고 인화점도 낮기 때문에 日常 영하  $20^{\circ}\text{C}$ 정도의 저온으로 유지·관리하지 않으면 안되는 극히 위험한 물질이다.

\*  $\text{LD}_{50}$  : Lethal dose 50% \*\*  $\text{LC}_{50}$  : Lethal concentration 50%