

# 환경·상식 용어정리



## 루테늄106

특별한 주의가 요구되는 핵분열 생성물. 반감기가 약 1년으로 비교적 길며, 인체에 들어오면 신장에 축적되어 베타선을 내 체내 피폭을 일으킨다.

## 메탄올·에탄올

둘 다 알코올의 일종으로, 연소 배기 가스 중 질소산화물 농도가 낮기 때문에 가솔린이나 경유 대용의 자동차 연료로 주목받고 있다. 메탄올은 석유, 천연 가스, 바이오 연료 등에서 합성되며 상당 부분 실용화 단계에 들 어섰으나 배기 가스의 포름알데히드가 문제되고 있다. 에탄올은 브라질에서는 사탕수수에서 제조되고 있으며, 다양한 식물로부터 합성이 가능하다. 둘 다 에너지 효율이 뛰어나지 않다는 문제가 남아 있다.

## 메틸브로마이드

메틸브로마이드( $\text{CH}_3\text{Br}$ )는 분자량 94.95로, 메탄올에 브롬산을 첨가하여 산업적으로 제조한다. 무색의 기체로 보통 냄새가 없지만 농도가 높으면 약간 달콤한 듯한 클로로포름 같은 냄새가 난다. 공기에서 잘 타지 않지만 산소가 있으면 탄다. 녹는점은 영하 93.66°C고 끓는점은 3.56°C인데 알코올, 클로로포름, 에테르, 이황화탄소, 사염화탄소, 벤젠에 잘 녹는다. 곡류저장용 훈증제, 유분을 추출하는 데 많이 쓰이며 흡입할 경우 어지럼증, 두통, 구토증, 정신적 혼란, 떨림, 혼수상태 등이 나타난다. 또한 오존층을 파괴하는 물질로 알려져 있다.

## 마그네슘

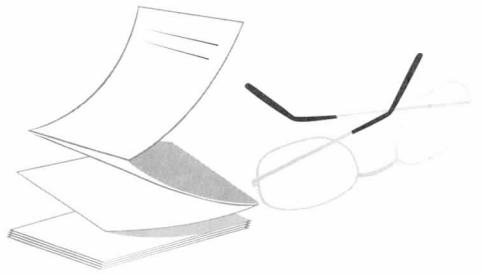
Mg. 은백색 금속. 탄산염, 칼륨산염, 황산염 및 염화물의 형태로 존재한다. 식물 클로로필의 중심 금속 이온으로서 중요한 위치를 차지 한다. 물의 경도를 결정하는 물질이기도 하다.

## 마그마

암석이 지하 수십km에서 고온(6백50~1천3백)으로 인해 용융 상태가 된 것. 마그마는 주변의 암석보다 약간 가벼우므로 지표를 향해 상승하여 같은 비중의 암석이 있는 곳에서 멈춤으로써 마그마 웅덩이를 형성한다.

## 망간

Mn. 은백색 금속. 통상 2가와 4가의 원자가를 갖는다. 물 속에 녹아 있을 때는 2가이며 무색. 산소나 염소에 닿으면 산화되어 4가가 된다. 4가는 검은색으로 물에 잘 녹지 않는 침전물이다. 독성이 강하고 만성중독으로는 중추신경 침식이 일어난다.



## 매립지

매립에 의해 발생한 미세한 입자는 장시간 침전되지 않은 채 바닷물 속을 떠돈다. 특히 물이 정체하는 지역에서는 수질오염의 중대한 원인이 되기도 한다. 매립은 산업 발전에 지대한 역할을 하는 반면 환경에 미치는 악영향 또한 크다.

## 메틸수은

일반적으로는 염화메틸수은을 가리키며, 미나마타병의 원인물질로서도 유명하다. 강한 신경독성을 나타낸다. 알데히드 제조 공정에서 촉매로 사용된 무기수은의 일부가 메틸수은으로 변화하고, 이것이 공장배수로 방출되어 어패류에 고농도 축적되는데 이 어패류를 오랜 기간 잡아먹은 사람들에게 불가역성의 중추신경장애, 이른바 미나마타병을 일으킨다.

## 메틸아민

강암모니아 냄새를 가진 무색의 기체로 응고점은  $93.469^{\circ}\text{C}$ , 비점은  $6.32^{\circ}\text{C}$ 임. 동식물의 부패 분해시, 암모니아와 함께 생성되며 골육(骨肉)가공 공장 등의 취기 공해의 한 원인이 됨.

## 메탄

알칸 중에서 탄소 수량이 최소인 무색 무취의 가연성 기체. 알칸은 일반식  $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ 로 나타내는 지방족 포화탄소화합물로 메탄계 탄화수소, 파라핀계 탄화수소라고도 한다. 메탄은 오염 수역 밀바닥에서 유기물이 부패 발효하면서 발생된다. 천연 가스는 99%가 메탄이다. 석유 유분(留分)이나 석탄 생성 가스에도 포함되어 있으므로, 화학공법의 진전 및 화석연료의 대량소비는 메탄 발생을 증가시킨다. 메탄은 연료나 유기 화학물질의 원료가 되기도 하며, 산화시켜 포름알데히드 · 메틸알코올 · 염소와 반응하여 염화메틸 · 클로로포름 · 4염화탄소 등을 얻는다. 지구온난화 기체이기도 하다. 또한 상수도의 염소 소독에 의해 발생하는 트리할로메탄 · 4염화탄소 등은 메탄이 원인물질이며, 비료를 준 농지, 폐기물 처분지, 오탁 수역 등에서도 메탄이 발생하여 환경을 오염시킨다. 메탄의 유효한 이용으로는 환경오염이 적은 저공해자동차로서 메탄을 자동차가 있다. 메탄을 천연 가스나 메탄 발효재로부터 얻을 수 있는 메탄으로 만들어진다. 분뇨를 밀폐 탱크에 넣어 혐기성 발효를 시키면 메탄과 오니를 얻을 수 있다. 이렇게 해서 얻은 메탄은 난방, 조명, 연료에 사용하며 오니는 비료로 쓸 수 있다.