

# 시멘트 중의 크롬(Chrome)에 대하여

이승현(군산대학교 교수)

시멘트는 천연의 석회석, 점토, 규석, 산화철 원료를 주원료로 하고 있지만 자원의 유효이용이라는 관점에서 각종 부산물과 폐기물이 원료 및 연료로 사용되고 있다. 이러한 천연 원료나 연료, 부산물, 폐기물 중에는 시멘트의 주요 구성 성분 외에 미량성분을 함유하고 있으므로 제조과정을 통하여 미량 성분이 최종 시멘트 제품에 포함되게 된다. 이러한 미량성분 중에서 환경과 인체에 미치는 영향이 큰 Chrome에 대해서 일본 시멘트 협회에서 보고한 내용을 중심으로 시멘트와 관련된 부분에 대해서 설명하고자 한다.

## 1. 크롬(Chrome)이란

크롬(Chrome, 이하 Cr로 표기)은 주기율표 제6A족에 속하는 크롬족 원소의 하나로 원자번호 24, 원자량 51.996, 융점 1890°C, 비등점 2482°C, 비중 7.188(20°C)의 성질을 가지고 있다. 또한 Cr은 공기 및 습기에 대해서 매우 안정하며 단단한 중금속으로, 통상 존재하는 화합물로서는 2가에서 6가까지 있지만, 토양이나 암석 등에서는 대부분  $\text{Cr}^{3+}$ 의 형태로 존재하며 가장 안정하다. Cr 및 그 화합물의 주요 원료인 Cr 철광은  $\text{Cr}^{3+}$ 이며,  $\text{Cr}^{6+}$  화합물은 크롬산염 및 중크롬산염이 주류를 이루고 있고, 화학적 활성이 높으며 생체에 해를 끼친다.

Cr은 비교적 희소한 금속으로 지각 중에 조성원소로서 평균 100ppm정도 존재하며, 토양 중에 약 20ppm 농도로 존재하는 것으로 알려져 있다. 광석 중에는 2~3000ppm의 Cr이 함유되어 있으며 상업적으로 이용되는 원광석은 크롬광(Chomite), 크롬철광( $\text{FeCr}_2\text{O}_4$ ) 등이 있다. Cr과 그 화합물은 합금, 안료, 피혁 및 직물공업, 촉매, 목재 방부제 등에 이용되며 공업활동에 의한 Cr의 방출로 지표 및 지하수 중에 크롬이 오염되며, 특히 주 오염원인은 금속 광산으로부터 용출되어 오염되는 것으로 알려져 있다. Cr의 농도는 지표수에서  $84\mu\text{g/liter}$ , 지하수에서  $50\mu\text{g/liter}$  수준으로 오염되었다는 보고가 있다. Cr은 일반적으로 물에 용해성이 낮기 때문에 물 중의 존재량이 낮다( $9.7\mu\text{g/liter}$ ). 그러나 Cr 및 그 화합물 함유 오염폐수가 하천에 유입되는 물에는 높은 농도로 존재할 수 있다. 보편적으로 원수 중에 총 Cr 농도가  $10\mu\text{g/liter}$  이하로 존재하나, 오염지역 수질 중에는  $25\mu\text{g/liter}$ 를 초과하는 경우도 있다. 우리나라의 Cr에 대한 규제법규 및 각종 기준의 예를 <표-1>에 나타냈다.

## 2. 시멘트 중의 Cr의 원인과 형태

시멘트 중의 Cr은 원료, 연료, 가마의 내화물 및 불밀의 강구 등에서 유래된다. <표-2>는 우리나라와는 좀 다르지만 일본에서 조사한 시멘트 중의 Cr의 함유량을 종류별로 조사한 데이터이다. 이 결과에 의하면 시멘트 중의 Cr의 함유량은 크링카의 원료로부터 가장 많이 들어오고, 그 다음에는 내화물에서 유래되는 것으로 나타났다. 의외로 연료에서 기인하는 Cr의 양은 많지 않은 것으로 나타났다.

크링카 원료 중의 Cr의 대부분은  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ (3가)로 존재하고 있으며, 원료 중의 6가 Cr의 양은 극히 적은 것으로 보고되고 있다. 그러나 원료 중의 6가 Cr은 미량이지만, 크링카 중에 수 mg/kg의 6가 Cr이 포함되어 있는 것으로 보아, 시멘트 중의 6가 Cr은 크링카의 소성과정 중에서 산화와 고온에서 발생하는 것으로 Firas 등은 발표하였다.

<그림-1>의  $\text{CaO}-\text{Cr}_2\text{O}_3$  상태도를 보면  $\text{CaO}$ 에 미량의  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ 가 공존하면, 상태도의 왼쪽 끝쪽 조성에 해당되므로  $800^{\circ}\text{C}$ 까지는 Cr은  $\text{CaCrO}_4$ 로서 6가의 상태로 존재한다. 또한  $800^{\circ}\text{C}$ 에서  $1174^{\circ}\text{C}$ 까지는  $9\text{CaO} \cdot \text{CrO}_3 \cdot \text{Cr}_2\text{O}_3$ 가 생성되어 Cr은 6가( $\text{CrO}_3$ )와 3가( $\text{Cr}_2\text{O}_3$ )로서 존재한다.  $1174^{\circ}\text{C}$  이상에서는 Cr은 융액 상태이다. 상기 상태도는  $\text{CaO}$ 와  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ 만의 상태를 나타낸 것이지만, 크링카의 소성과정에서도 이와 같은 변화가 일어나는 것으로 추정되어, 원료 중의 Cr의 일부가 6가 Cr으로 변화하는 것으로 생각된다. 또한 Cr은 크링카 중에서 몇 개의 원자가로 존재한다. 앤라이트( $\text{C}_3\text{S}$ )와 벨라이트( $\text{C}_2\text{S}$ ) 중의 Cr은 4가와 5가로 Si와 치환하여 고용하고 있다. 이렇게 크링카 광물에 고용하고 있는 Cr은 수화할 때 3가 또는 6가로 변화되는 것으로 알려져 있으나, 3가와 6가의 비율에 대해서는 정확하게 알려져 있지 않다. 특히 수용성 6가 Cr은 거의 대부분이 용해도가 높은 Cr산염인  $\text{Na}_2\text{CrO}_4$ ,  $\text{K}_2\text{CrO}_4$ ,  $\text{CaCrO}_4$ 가 용해된 것으로 추측되고 있다.

우리나라 시멘트에 대하여 수용성 6가 Cr의 양을 조사한 데이터는 없으므로, 일본 시멘트의 경우를 보면 1995년까지는 20mg/kg를 넘는 경우도 있었지만, 그 이후에는 평균 10mg/kg 전후이다. 일본에서는 1998년 9월에 시멘트 중의 6가 Cr의 양을 20mg/kg 이하로 하는 가이드라인을 설정하여, 이것을 기준으로 시멘트 각 사는 Cr의 양을 관리하고 있다. 일본에서 보고된 보통 포틀랜드 시멘트 중의 미량성분의 용출 결과는 <표-3>과 같다. <표-3>에서 보듯이 6가 Cr의 용출량은 환경기준 값을 넘었고, Pb도 환경기준 값보다 높은 값을 나타냈다. 다른 미량 성분의 용출량은 극히 적은 량으로 나타났다. 그러나 시멘트는 경화과정에서 중금속 성분을 경화체에 고정시키는 능

력을 가지고 있으므로, 실제 경화체에서 용출되는 6가 Cr과 Pb의 양은 극히 미량으로 보고되고 있다.

### 3. 시멘트 수화물에 의한 6가 Cr의 고정화

보고된 시멘트 수화물에 의한 6가 Cr의 고정화 능력의 한 예를 <표 4>에 나타냈다. 일반적으로 시멘트 크링카 구성광물의 비율을  $C_3S$  50%,  $C_2S$  20%,  $C_3A$  10%,  $C_4AF$  10%로 하고, 완전 수화하였을 때 6가 Cr의 고정화 양을 계산하면 87.9mg/kg-시멘트가 된다. 이러한 계산에 의하면 최종적으로 시멘트 중의 거의 모든 6가 Cr은 시멘트 수화물에 고정되어 용출되지 않는다.

일본에서 콘크리트 중의 bleeding 수에 함유한 6가 Cr의 양을 실험하기 위하여, 수용성 6가 Cr이 16.3mg/kg 포함된 보통 포틀랜드 시멘트를 사용하여 물/시멘트가 0.5, 0.6, slump가 8cm, 18cm인 콘크리트를 조사하였다. 그 결과, 6가 Cr의 농도는 11.2~17.2mg/liter이었고, 시간의 변화에 따른 뚜렷한 변화는 없었으며, 물/시멘트비가 적은 쪽이 약간 높은 Cr 농도를 나타냈다. 그러나 bleeding 수는 경화함에 따라 콘크리트에 흡수되므로 bleeding 수 중의 6가 Cr의 대부분은 시멘트 수화물에 고정된다.

그리고, 수용성 6가 Cr의 함유량이 다른 보통 포틀랜드 시멘트 5종류(6가 Cr의 함유량 : 7.4~16.3mg/kg)를 이용하여 몰탈 및 콘크리트의 6가 Cr의 용출량을 측정하였다. 측정 결과에 의하면, 몰탈이나 콘크리트로부터의 6가 Cr의 용출량은 시멘트 중의 함유량, 재령에 관계없이 모든 시멘트가 일본에서의 환경기준값 0.05mg/liter 값 보다 적었다. 또한 구조물, 옥외쪽로 공시체, 콘크리트 제품, 재생 골재 등에 대해서도 조사한 결과, 6가 Cr의 용출량은 0.05mg/liter 이하로 나타났다.

### 4. 고화 처리토로부터의 Cr의 용출

중금속 등을 포함한 폐기물의 고형화에 관한 기준에 의하면 결합재는 수경성 시멘트로 배합량은 콘크리트 고형화물 1m<sup>3</sup>당 150kg 이상이라고 많은 나라가 규정하고 있다. 이것은 시멘트가 중금속을 고형화시키는 유효한 재료로 인식되고 있기 때문이다. 연약 지반용 시멘트계 고화제를 이용하여 사질토(Cr 첨가량 : 50~100kg/m<sup>3</sup>), 점성토(Cr 첨가량 : 80~200kg/m<sup>3</sup>)를 고화 처리하여 7일간 양생시킨 시료에 대하여 6가 Cr의 용출량을 시험하였다. 일본의 환경기준치를 만족시키는 것도 있었지만, 사질토에서 0.31mg/liter, 점성토는 0.15mg/liter로 규정값 보다 훨씬 많은 양이 용출되는 경우도 있었다. 그러나 토양 오염에 관한 환경기준에서는 오염 토양이 지하수면으로부터 떨어져 있

고, 해당 지하수 중의 농도가 환경기준값을 넘지 않는 경우에는 환경기준값의 3배라는 규정이 있어 점성토의 경우는 이 규정을 만족시켰다. 그러나 기존의 연약 지반용 고화재에 의한 고화처리는 6가 Cr의 용출량이 토질, 배합조건에 의해 환경기준값을 넘는 경우가 있으므로 6가 Cr의 용출을 저감시키는 특수 토용 고화재를 개발하였다. 이러한 고화재로 실험한 결과 6가 Cr의 용출량은 환경기준값 0.05mg/liter 보다 적었다.

그리고 오래 전에 고화처리한 현장에서 고화처리토와 고화처리토 말단에서 약 50cm 떨어진 곳에서 채취한 토양에 대해서 6가 Cr의 용출시험을 하였다. 그 결과 양쪽 다 환경기준 값보다 적은 값이 측정되었다.

### 5. Cr이 인체에 미치는 영향

Cr이 인체에 미치는 영향에 대해 보고한 예시를 <표-5>에 나타냈다. 인체에 미치는 영향 중에서 시멘트와 관련된 것은 알레르기성 피부염이다. 알레르기성 피부염은 여러 원인이 있지만 시멘트인 경우에는 시멘트 중에서 용출된 6가 Cr이 영향을 미친다고 추측되고 있다. 시멘트나 굳지 않은 콘크리트를 직접 접촉했을 때, 6가 Cr에 대해 감수성이 예민한 사람에게서 증상이 나타나는 것으로 보고되고 있다. 그러나 알레르기성 피부염을 발생시키는 사람의 비율은 0.1~1%로 알려져 있다. 일부 국가에서는 제품안전 data sheet에 극 미량의 Cr 화합물이 함유되고 있으므로, 6가 Cr에 민감한 사람은 알레르기성 피부염을 일으킬 수 있다는 것을 표시하여 주의를 환기시키고 있다.