# PI5) 제주도 지하수 내 바나듐의 농도 분포 및 산출 특성

현익현 · 윤성택<sup>1)</sup> · 김호림<sup>1)</sup> · 감상규<sup>2)</sup>

제주특별자치도 보건환경연구원,  $^{1)}$ 고려대학교 지구환경과학과 및 KU-KIST 그린스쿨대학원,  $^{2)}$ 제주대학교 환경공학과

### 1. 서론

바나듐(V)은 인체를 구성하는 기본 원소 중의 하나로서, 적정량 섭취하게 되면 당뇨병, 심장질환 및 동맥경화 예방효과를 기대할 수 있다. 적정 농도의 용존 바나듐이 함유된 지하수를 물산업 측면에서 효과적으로 이용하기 위해서는 바나듐의 기원과 농도를 조절하는 지질 및 지화학적 요인에 대한 이해를 바탕으로 적정한 개발지침이 확립되어야 한다. 이에, 본 연구는 제주도 화산암반 지하수에서의 바나듐의 시공간적 농도 분포 특성 및 지질, 지화학적 조절 요인을 파악하여 바나듐의 산출 특성을 평가하고자 수행되었다.

# 2. 재료 및 방법

제주도 지하수의 수질특성을 전반적으로 파악하기 위하여 제주보건환경연구원에서는 2008년부터 지역별로 대표성이 있는 지점을 선정하여 매년 3회(3, 7, 10월)에 걸쳐 정기적인 지하수 채취 및 분석을 수행하여왔다. 본 연구에서는 2008-2014년 동안의 수질분석 자료(총 2,595건)를 수집하여 분석하였다. 아울리, 바나듐의 산출 특성을 보다 자세히 평가하기 위하여 2006년 12월부터 2008년 6월에 걸쳐 총 6회에 걸쳐 채수 및 분석한 정밀조사 자료(총 258건)도 해석에 활용하였다.

#### 3. 결과 및 고찰

2011-2015년 중 매년 채수된 제주 전역 지하수(n=2,595)의 분석결과를 살펴 보면, pH는  $6.1 \sim 9.3$ 의 범위 (평균값 7.7)로서 전반적으로 물-암석반응에 의해 조절되는 지하수의 수질특성을 나타내고 있다. 양이온의 경우 평균값으로 보면  $Na^+ > Ca^{+2} > Mg^{+2} > K^+$ 의 순서이며, 음이온의 경우  $HCO_3 > CI > SO_4^2 > NO_3$ -N의 순으로 나타났다. 물-암석 반응의 지표로 자주 사용되는  $HCO_3$ 의 농도는 지역별로 차이를 나타내었다. 마찬 가지로, 인위 오염의 지표로 활용되는 질산성질소와 염소이온의 농도도 지점별로 변화가 크게 나타났다. 정 밀조사 지하수의 수질 유형은  $Na-Ca-Mg-HCO_3$  유형,  $Na-Mg-HCO_3$  유형,  $Na-HCO_3$  유형 등으로 매우 다양하다.

제주 전 지역 지하수 중의 용존 바나듐의 농도는 최소  $0.2~\mu g/L$ 에서 최대  $71.0~\mu g/L$ 의 넓은 범위를 나타 냈으며, 평균 농도는  $12.0~\mu g/L$ 이고 중앙값은  $9.9~\mu g/L$ 로 산출되었다. 이는 Song et al.(2009)이 보고한 바나듐 함량 자료(범위  $1.4\sim52.8~\mu g/L$ )와 대체로 일치하며, 미검출이거나 미량의 바나듐이 산출되는 국내 타 지역 지하수에 비해 현저히 높은 농도 수준이다.

지하수환경에서의 바나듐의 기원과 거동에 관한 평가를 위해 주요 용존이온 및 미량원소와의 상관성 분석을 수행하였다. 바나듐과 주요 이온성분과의 상관관계를 보면, pH와 가장 높은 양(+)의 상관성을 가지며 (0.558), 또한 Cl̄, Na<sup>+</sup>, K<sup>+</sup>와도 유의성 있는(p<0.05) 상관성을 나타내었다(상관계수는 >0.2). 반면에 질산성질 소와는 유의성 있는(p<0.05) 음의 상관성(-0.192)을 나타냈다.

조사된 지하수의 수질유형별로 바나듐의 농도 분포를 평가한 결과, 대체적으로 Na-Ca-HCO<sub>3</sub>, Na-Mg-HCO<sub>3</sub>, Na-HCO<sub>3</sub> 유형을 띄는 지하수에서 고농도의 바나듐이 산출됨을 알 수 있다. 반면, 대표적인 인위 오염물질인 Cl과 질산성질소의 농도가 높은 Na-Ca-NO<sub>3</sub>(Cl) 유형의 지하수에서는 바나듐의 농도가 현저히 낮아진다.

## 4. 참고문헌

Song, Y. C., Oh, S. S., Hyun, I. H., Oh, T. G., Kim, S. M., 2009, Distribution of vital mineral groundwater, Report of Jeju Special Self-Governing Provincial Environmental Resources Institute, 2, 254-267.