

海洋沉积物微量铀的分析方法

赵一阳 古堂秀 杨清海

(中国科学院海洋研究所)

铀的海洋地球化学研究，具有理论和实践的双重意义。在海洋地球化学萌芽时期，外国学者就开始了这一研究。为了尽快赶超世界科学先进水平，我们研究了海洋沉积物中微量铀的分析方法，并首次对中国海沉积物中的铀进行了测定，已取得第一批资料。

用于大陆岩石分析铀的方法屡有报道，但大都不能直接适用于海洋沉积物。在综合前人成果的基础上，我们制定了萃取分离——铀试剂Ⅲ比色分析铀的方法。其基本原理是：在过量蔽剂 EDTA 存在下，用 TBP 萃取和 $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ 反萃取，分离干扰元素后用 Zn 粒还原 U^{+6} 为 U^{+4} ，加显色剂铀试剂Ⅲ进行比色。

本方法曾进行了条件试验，如 pH 影响、试剂用量、TBP 稀释剂的选择、比色液的稳定时间、干扰离子的试验等。回收率高，重现性好，绝对误差 $<\pm 0.03\text{--}0.18\text{ ppm}$ ，可测 1ppm 以上的微量铀。经反复试验，完全适用于海洋沉积物中微量铀的测定。

所用试剂和仪器，全系国产。兹将分析步骤简述如下：

准确称样 0.5000—1.0000g 于白金皿中，置高温电炉 600°C 灼烧除去有机质，加 5ml 浓 HNO_3 和 15ml HF 加热分解，蒸干，加 10 ml 稀 HNO_3 (1:10) 溶解，过滤至 150 ml 烧杯中，

残渣连同滤纸置于镍坩埚灰化，加 5 g NaOH 在 600°—700°C 熔融 15 分钟，热水浸取，合并于原滤液中。加 50% $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ 5ml，10% EDTA 10ml，饱和 NH_4NO_3 40ml，用 NH_4OH 调 pH 至 2.5，转入 200ml 分液漏斗，加 20% TBP 的环己烷溶液 30ml 萃取，弃去水相，有机相用 20ml pH 为 2.5 的饱和 NH_4NO_3 溶液洗涤 1—2 次，用 30ml 5% $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ 溶液反萃取，水相移至 125ml 带柄的瓷蒸发皿中，蒸干，600°C 灼烧，加 15ml 6 N HCl 加热溶解，冷却，加约 3mg 抗坏血酸，约 0.5g Zn 粒，还原 10 分钟，用玻璃砂漏斗 (G 2) 过滤入 25ml 容量瓶中，加 1.5 ml 0.05% 铼试剂Ⅲ溶液，6 N HCl 稀释至刻度，摇匀，立刻用 72 型分光光度计，波长 670 m μ ，3cm 比色皿，测定消光值。以蒸馏水为空白，测定后加数滴六偏磷酸钠的饱和液，20 分钟后再测一次，两次之差即为试液的消光值，根据标准曲线 (2.5、5.0、7.5、10.0、12.5 ppm U) 求得含量。

我国海底沉积物中的铀含量一直没有进行过测定。基于上述方法我们曾对渤海进行了首次测定。铀的含量在 1—7 ppm 的数量级内，平均含量在 4—5 ppm 的数量级内。与世界其它海区沉积物相比，含量接近于日本海，大于亚速海，略小于黑海。