



بخشی از ترجمه مقاله

عنوان فارسی مقاله :

جداسازی آنتیموان از آب دریا از طریق شناورسازی

عنوان انگلیسی مقاله :

Separation of Antimony from Sea Water by Flotation



توجه !

این فایل تنها قسمتی از ترجمه میباشد. برای تهیه مقاله ترجمه شده کامل با فرمت ورد (قابل ویرایش) همراه با نسخه انگلیسی مقاله، [اینجا](#) کلیک نمایید.



بخشی از ترجمه مقاله

Applicability of the present method was examined for a solid solution, $Sr_yU_{1-y}O_{2+x}$, having a known composition [5, 6]. Table 1 shows the x and y values of this test sample. These values were obtained with no knowledge other than that the component elements were strontium, uranium and oxygen, and that the valencies of strontium and oxygen were + 2 and -2, respectively. The average of five determinations gave $x = -0.039$ and $y = 0.302$, which are in good agreement with the known composition of $x = -0.036 \pm 0.001$ and $y = 0.300 \pm 0.001$. It is reasonable to estimate that the volume error in titration is less than 0.006 ml, which leads to accuracies for x and y values of ± 0.006 and ± 0.004 , respectively. Direct calculation of standard deviation in Table I exhibits smaller errors. The present method may be useful because: (1) Oxides were dissolved more rapidly in the presence of excess cerium (IV), even for total uranium determinations. (2) Instead of the usual separatory funnel, reduction was carried out in a liquid-tight small glass bottle. The solution was transferred in and out of the bottle using a fine-nozzled pipette. (3) Back-titration for total uranium. The sharp end-point enables us to determine the composition of small amounts of ternary uranium oxides (10-30mg for each determination). (4) Higher accuracies of $\Delta x = \pm 0.006$ and $\Delta y = \pm 0.004$.

قابلیت استفاده از روش پیش رو، برای یک محلول جامد، $Sr_yU_{1-y}O_{2+x}$ ، که ترکیب معلوم دارد، بررسی شد. جدول 1، مقادیر x و y این نمونه آزمایش را نشان می دهد. این مقادیر، بدون دانستن هیچ مطلبی غیر از اینکه عناصر سازنده، استرونیوم، اورانیوم و اکسیژن است و ظرفیت استرونیوم و اکسیژن، به ترتیب +2 و -2 است، به دست آمد. میانگین پنج بار تعیین، $x = -0.039$ و $y = 0.302$ بود که اتفاقاً با ترکیب معلوم دارای $x = -0.036 \pm 0.001$ و $y = 0.300 \pm 0.001$ متناسب خوبی داشت. وجود خطای تیتراسیون کمتر از 0.006ml، معقول است. باعث صحت در مقادیر x و y ، به اندازه ± 0.006 و ± 0.004 می شود. محاسبه مستقیم انحراف استاندارد در جدول 1، خطاهای کوچکتری را نشان می دهد.

روش پیش رو، به دلایل زیر می تواند مفید باشد:

- (1) اکسیدها، در حضور سریم (IV) اضافی، حتی برای کل موارد تعیین کل مقدار اورانیوم، مفید هستند.
- (2) به جای قفل جداکننده متداول، احیا در یک بطری شیشه ای مایع تنگ¹ انجام می شود. محلول، با استفاده از یک پیپت با نازل ریز، به درون بطری ریخته می شود و از آن برداشته می شود.
- (3) تیتراسیون بازگشتی برای کل اورانیوم. نقطه انتهایی تیز به ما کمک می کند تا بتوانیم ترکیب مقادیر کم از اکسیدهای اورانیوم سه تایی (10-30 میلی گرم برای هر بار تعیین) را تعیین کنیم.
- (4) صحت بالاتر $\Delta x = \pm 0.006$ و $\Delta y = \pm 0.004$



توجه!

این فایل تنها قسمتی از ترجمه میباشد. برای تهیه مقاله ترجمه شده کامل با فرمت ورد (قابل ویرایش) همراه با نسخه انگلیسی مقاله، [اینجا](#) کلیک نمایید.

برای جستجوی جدیدترین مقالات ترجمه شده، [اینجا](#) کلیک نمایید.