

# 铀矿选冶外排废水 分析方法汇编

《废水分析方法》编写组

原子能出版社

# 铀矿选冶外排废水 分析方法汇编

《废水分析方法》编写组

原子能出版社

## 内 容 简 介

本汇编选入了铀矿选冶外排废水分析资料共 53 篇，所采用的分析方法有：分光光度法、容量法、比色法、原子吸收分光光度法、电化学分析法、放射化学分析法及气相色谱法。

本汇编可供从事三废处理、环境保护的分析人员及有关人员参考。

## 铀矿选冶外排废水

### 分析方法汇编

《废水分析方法》编写组

原子能出版社出版

北京印刷一厂印刷

新华书店北京发行所发行·新华书店经售

(内部发行)



开本 787×1092<sup>1/32</sup>·印张 5<sup>1/2</sup>·字数 120 千字

1978 年 10 月北京第一版·1978 年 10 月北京第一次印刷

统一书号：15175·128

定 价：0.54 元

## 前　　言

为了适应原子能事业的发展，满足放射性三废处理的需要，我们采用了分光光度法、容量法、比色法、原子吸收分光光度法、电化学分析法、放射化学分析法及气相色谱法，对铀矿选冶外排废水进行了分析研究，以便使排放的废水符合国家“工业三废排放试行标准”，从而使环境得到良好保护。为了便于交流，互相学习，将我们的研究成果编辑成《铀矿选冶外排废水分析方法汇编》出版，供大家参考。

本汇编选入了铀矿选冶外排废水分析资料 53 篇。所介绍的分析方法中，有些经受了实际样品的考验，适用于排放废水的分析；有些尚处于实验室考验阶段，有待于进一步研究。

由于我们水平有限，汇编中不妥之处，请批评指正。

编　者

1976 年 4 月

## 目 录

### 第一部分 分光光度法

铬天青 S-溴代十六烷基三甲胺分光光度法测定铀	(2)
三烷基氧膦萃取偶氮氯膦Ⅲ分光光度法测定铀	(5)
三烷基氧膦萃取 Br-PADAP 分光光度法测定铀	(7)
铀试剂Ⅲ分光光度法测定钍	(11)
1-(2-吡啶偶氮)-2-萘酚的氯仿溶液萃取分光光度法测定锰	(13)
高锰酸钾分光光度法测定锰	(16)
(Br-PADAP)-正己酸分光光度法测定铅	(18)
AgDDC-三乙胺-氯仿分光光度法测定砷	(21)
吹气萃取光度法测定有机汞和无机汞的总量	(25)
二苯碳酰二肼分光光度法测定总铬	(29)
离子交换分离双硫腙萃取分光光度法测定镉	(32)
邻菲绕啉分光光度法测定铁	(36)
铬天青 S 分光光度法测定铝	(38)
4-(2-吡啶偶氮)间苯二酚分光光度法测定锌	(40)
硫氰酸盐分光光度法测定钼	(44)
PAR-zeph-钒三元络合物分光光度法测定钒	(46)
1-(2-吡啶偶氮)-2-萘酚分光光度法测定镍	(49)
茜素氨羧络合剂-镧-氟三元络合物分光光度法测定氟	(52)
硫氰化汞间接分光光度法测定氯	(57)
比浊法测定硫酸根	(60)
硅钼蓝分光光度法测定硅	(62)
磷钼蓝分光光度法测定磷	(64)
分光光度法测定微量伯、仲、叔胺和季铵	(67)

废水中 D <sub>2</sub> EHPA 和三烷基氯膦总量的测定	( 70 )
红外分光光度法测定废水中的总有机物	( 73 )

## 第二部分 容 量 法

EDTA络合滴定钙、镁	( 78 )
高锰废水中钙和镁的络合滴定	( 81 )
碱度的测定	( 86 )
总盐量的测定	( 88 )

## 第三部分 比 色 法

直接纳氏比色法测定铵	( 92 )
蒸馏-纳氏比色法测定铵	( 95 )

## 第四部分 原子吸收分光光度法

原子吸收分光光度法测定锰和钴	(100)
原子吸收分光光度法测定总铬	(102)
原子吸收分光光度法测定钙、镁	(105)
冷原子吸收分光光度法测定汞	(108)
萃取-长光程原子吸收分光光度法测定镍、铅、镉	(112)

## 第五部分 电化学分析法

铅离子选择性电极法测定硫酸根	(118)
氟离子选择性电极法测定氟	(121)
氯离子选择性电极法测定氯	(123)
硝酸根离子选择性电极法测定硝酸根	(126)
示波极谱法测定铀	(129)
示波极谱法测定锰	(132)
示差示波极谱法联合测定镍、锌	(135)
汞膜玻璃碳电极阳极溶出伏安法测定铅、铜	(137)

导数极谱法测定铅	(140)
示波极谱法测定镉、铜	(142)
高碘酸钾催化法测定硒	(146)

## 第六部分 放射化学分析法

射气法测定 <sup>226</sup> Ra	(150)
质谱同位素稀释法测定铀	(152)
废水中 <sup>210</sup> Po 的测定	(157)
废水中 <sup>228</sup> Ra 的测定	(160)

## 第七部分 气相色谱法

气相色谱法测定废水中的微量煤油	(166)
气相色谱法测定废水中的混合仲醇	(168)

第一部分

分光光度法

## 铬天青 S-溴代十六烷基三甲胺 分光光度法测定铀

在 pH=4.5—5.4 的吡啶缓冲溶液中，以 1,2-环己烷二胺四乙酸(简称 CyDTA) 和三乙醇胺作掩蔽剂，在铬天青 S-溴代十六烷基三甲胺(简称 CTMAB) 存在下，铀(VI) 与铬天青 S(简称 CAS) 形成蓝色络合物，借此进行分光光度测定。

本方法测定范围为 0.05—5 毫克/升；精密度优于 ±10%；回收率为 90—107%。

### 仪器与试剂

#### 仪器

72 型分光光度计。

#### 试剂

(1) 铀标准溶液：称取光谱纯的  $\text{U}_3\text{O}_8$  0.2948 克，溶于少量王水中，蒸发至近干，用水溶解，转移至 250 毫升容量瓶中，用水稀释至刻度，此溶液每毫升含 1 毫克铀。

取上述溶液 1 毫升，加浓硝酸 6 毫升，用水稀释至 1 升，此溶液每毫升含 1 微克铀。

(2) 0.025% GAS 溶液：称取 0.025 克 GAS，加水溶解并稀释至 100 毫升。

(3) 0.1% CTMAB 溶液：称取 0.2 克 CTMAB，加 20 毫升甲醇溶解，用水稀释至 200 毫升。

(4) 吡啶-硝酸缓冲溶液( $\text{pH}=4.8\text{--}5.0$ )：将 54% (体积) 吡啶和 3.8 N 硝酸溶液按等体积混合均匀。

(5) 36% 三乙醇胺：量取 72 毫升三乙醇胺，以水稀释至 150 毫升，用硝酸和氢氧化钠溶液调至  $\text{pH}=5$ 。放置过夜后再调至  $\text{pH}=5$ ，用水稀释至 200 毫升。

(6) 2% CyDTA 溶液：称取 8 克 CyDTA 于 200 毫升水中，滴加 20% 氢氧化钠至 CyDTA 刚溶解为止，用 1:1 醋酸和 2 N NaOH 溶液调至  $\text{pH}=5$ ，再用水稀释至 400 毫升。

(7) 混合显色剂：量取 100 毫升 0.025% GAS 溶液和 200 毫升 0.1% CTMAB 溶液，混合均匀。

(8) 混合掩蔽剂：量取 200 毫升 36% 三乙醇胺( $\text{pH}=5$ ) 和 400 毫升 2% CyDTA 溶液，混合均匀。

(9) 总混合溶液：将等体积的吡啶-硝酸缓冲溶液和混合掩蔽剂混合均匀。

## 操作步骤

### 1. 标准曲线的绘制

准确移取 0、0.5、1.0、1.5、2.0、2.5 微克 铀的标准溶液于一系列 10 毫升容量瓶中，加入 1.5 毫升总混合溶液和 1.5 毫升混合显色剂，用水稀释至刻度，摇匀。用 3 厘米液槽(垫高约 1 厘米)，在 610 毫微米波长处以试剂空白作参比溶液测定其吸光度。

### 2. 样品分析

移取 1—6 毫升水样于 10 毫升容量瓶中，其余步骤同标准曲线的绘制。

样品的铀浓度  $C$ (毫克/升)由下式求出：

$$C(\text{毫克/升}) = \frac{\gamma}{V}$$

式中， $\gamma$ ——在标准曲线上查得的铀量(微克)；

$V$ ——取样量(毫升)。

### 注意事 项

(1) 本方法只适用于较简单体系的废水。样品中含 0.5 毫克以上的铝和 0.05 毫克以上的氟对测定有干扰，1 微克的铍对测定有严重干扰。

(2) 试剂空白较高，需准确加入混合显色剂，否则带来误差。

(3) 总混合溶液和混合掩蔽剂的放置时间不宜过长，最好不超过一个月，否则影响结果。

(4) 对含碳酸盐的样品和  $\text{pH} < 1.5$  (或  $\text{pH} > 8$ ) 的样品，需蒸干后再进行测定，否则由于  $\text{pH}$  的变化影响结果。

(5) 加入混合显色剂后不要摇动，以免产生泡沫，在稀释至刻度时准确性受影响。

(6) 混合显色剂如有固体析出，则用温水加热。

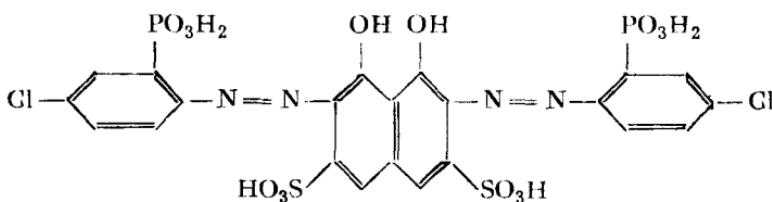
(7) 铀标准溶液的  $\text{pH}$  要调至 1.5 左右。

(8) 若取样量为 10 毫升，蒸干后，测定下限为 0.05 毫克/升，取样量再大，盐分过高会影响测定。

## 三烷基氧膦萃取偶氮氯膦Ⅲ 分光光度法测定铀

在酸性介质中，以三烷基氧膦<sup>\*</sup>（简称 TRPO）-环己烷萃取富集铀后，用氟化钠作掩蔽剂，在异丙醇体系中以偶氮氯膦Ⅲ显色进行测定。

偶氮氯膦Ⅲ的结构式如下：



铀与偶氮氯膦Ⅲ形成分子比为 1:1 的络合物。

本方法测定范围为 0.03—5 毫克/升；精密度优于  $\pm 10\%$ ；回收率为 94—105%。

### 仪器与试剂

#### 仪器

72 型分光光度计。

#### 试剂

\* 这里指碳原子数为 6 至 8 的膦类萃取剂的混合物。下同。

(1) 铀标准溶液：称取光谱纯的  $\text{U}_3\text{O}_8$  0.2948 克，用 5 毫升王水溶解，转移至 250 毫升容量瓶中，用水稀释至刻度。此溶液每毫升含 1 毫克铀。用此溶液稀释配制每毫升含 1 微克铀的标准溶液。

(2) 4% NaF 溶液：将 NaF 加热溶解，过滤后备用。

(3) 4% TRPO-环己烷溶液：量取 40 毫升 TRPO，用环己烷溶解后，稀释至 1 升。

(4) 盐酸-异丙醇混合溶液：往 40 毫升水中加入 40 毫升浓盐酸和 420 毫升异丙醇，混合均匀。

(5) 0.015% 偶氮氯膦Ⅲ溶液：称取 0.075 克偶氮氯膦Ⅲ，用水溶解后，加入浓盐酸 1 毫升，稀释至 500 毫升。

(6) 2 N 盐酸。

(7) 异丙醇。

## 操作步骤

### 1. 工作曲线的绘制

准确移取 0、1、2、3、4、5 微克铀的标准溶液于一系列 50 毫升分液漏斗中，加 5 毫升浓盐酸，稀释至 30 毫升（控制盐酸浓度为 2 N），然后加入 0.5 毫升 4% NaF 溶液，1 毫升 TRPO-环己烷，萃取 2 分钟，待分层后弃去水相。以 15 毫升 2 N 盐酸洗一次，弃去水相。然后用滤纸吸干分液漏斗颈壁的水，有机相接到 10 毫升容量瓶中。加 2 至 3 滴 4% NaF 溶液，5 毫升盐酸-异丙醇混合液，摇匀，加入 0.5 毫升 0.015% 偶氮氯膦Ⅲ，以异丙醇稀释至刻度，摇匀。用 2 厘米液槽，在 665 毫微米波长处以试剂空白作参比溶液测定其吸光度。

## 2. 样品分析

移取 1—20 毫升水样（取样量大时，可加热浓缩）于 50 毫升分液漏斗中，加入 5 毫升浓盐酸，用水稀释至 30 毫升（控制 2N 盐酸酸度），以下步骤同工作曲线的绘制。

样品中铀浓度 C(毫克/升)按下式计算：

$$C(\text{毫克/升}) = \frac{\gamma}{V}$$

式中， $\gamma$ ——在工作曲线上查得的铀量(微克)；

$V$ ——取样量(毫升)。

## 注意事 项

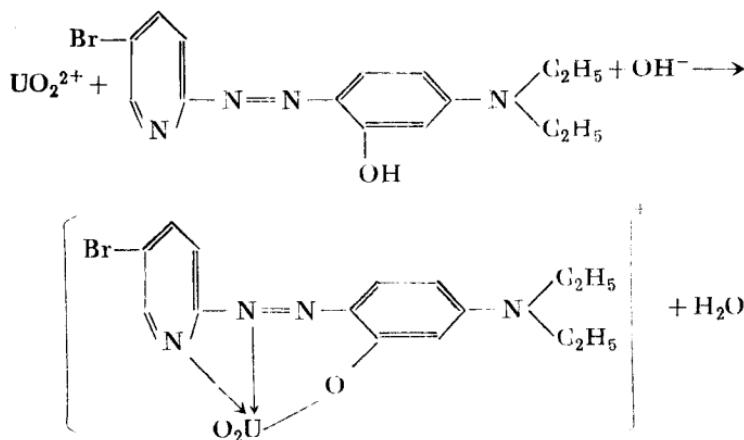
(1) 当样品中含铁、钒较高时，在加入盐酸后溶液则呈黄色。此时可加少量(20—50 毫克) 抗坏血酸还原，使其不被 TRPO-环己烷萃取。

(2) 容量瓶洗好后应倒放，以免因引入过多水分而使测定时溶液混浊。

## 三烷基氧膦萃取 Br-PADAP 分 光光度法测定铀

在酸性介质中，铀(VI)与三烷基氧膦(简称 TRPO)形成的络合物被环己烷萃取，以达到富集和分离杂质的目的。有机相中的铀再用混合络合剂反萃取。当 pH=7.8 时，在水-丙酮混合介质中，铀与 [2-(5-溴代-2-吡啶偶氮)-5-

二乙基氨基苯酚](简称 Br-PADAP)形成桔红色的络合物，借此进行铀的分光光度测定。其反应如下：



本方法测定范围为 0.03—5 毫克/升；精密度优于  $\pm 10\%$ ；回收率为 94—108%。

## 仪器与试剂

### 仪器

72 型分光光度计。

### 试剂

(1) 铀标准溶液：称取光谱纯的  $\text{U}_3\text{O}_8$  0.2948 克，用 5 毫升王水溶解，转移至 250 毫升容量瓶中，用水稀释至刻度。此溶液每毫升含 1 毫克铀。

用此溶液稀释配制每毫升含 1 微克铀的标准溶液。

(2) 4% TRPO-环己烷溶液：量取 40 毫升 TRPO，用环己烷溶解后，稀释至 1 升。

(3) 0.025% Br-PADAP 乙醇溶液：称取 0.25 克 Br-PADAP，用无水乙醇溶解，并稀释至 1 升。

(4) 4% NaF 溶液。

(5) 5% 1,2-环己烷二胺四乙酸(CyDTA)溶液：称取 25 克 CyDTA，加水 400 毫升左右，渐渐加入固体氢氧化钠使 CyDTA 刚溶解为止，然后用 1N HCl 和 10% NH<sub>4</sub>OH 调至 pH 为 7.8 左右，再用水稀释至 500 毫升。

(6) 混合络合剂溶液：量取 100 毫升 5% CyDTA 和 50 毫升 4% NaF 溶液，混合，稀释至 500 毫升，摇匀。

(7) 缓冲溶液：量取 180 毫升三乙醇胺于 600 毫升水中，用盐酸中和并调 pH 为 7.8，用水稀释至 1 升。

(8) 1 M 硝酸溶液：二级。

(9) 丙酮：二级。

## 操作步骤

### 1. 工作曲线的绘制

准确移取 0、1、2、3、4、5 微克的铀标准溶液于一系列 50 毫升分液漏斗中，加入 2 毫升浓硝酸，用水稀释至 30 毫升左右（控制硝酸浓度约为 1 M），加入 1.0 毫升 4% TRPO-环己烷溶液，萃取 2 分钟，分层后弃去水相。再加入 5 毫升混合络合剂溶液反萃取 2 分钟，分层后水相接到 10 毫升容量瓶中。加一滴 1% 酚酞，以 1:1 氢氧化铵调至红色出现，再用 1 N 盐酸调至无色，加入 1 毫升缓冲溶液，1 毫升 0.025% Br-PADAP 溶液，用丙酮稀释至刻度，摇匀。放置 15 分钟后，用 2 厘米液槽，在 572 毫微米波长处以试剂空白作参比溶液测定其吸光度。

## 2. 样品分析

量取 1—20 毫升水样于分液漏斗中，加入 2 毫升浓硝酸，用水稀释至 30 毫升左右，(控制酸度约为 1 M)，加 1.5 毫升 4% TRPO-环己烷，萃取 2 分钟，以下步骤同工作曲线的绘制。

样品中铀浓度 C (毫克/升)按下式计算：

$$C \text{ (毫克/升)} = \frac{\gamma}{V}$$

式中， $\gamma$ ——由工作曲线查得的铀量(微克)；

$V$ ——取样量(毫升)。

## 注意事项

(1) 当用 4% TRPO-环己烷萃取分离 20 微克铀时，样品中含 100 毫克钍、20 毫克锆、100 毫克锰(II)、150 毫克铁(III)、40 毫克铝、70 毫克钙、1 毫克钴、500 毫克磷酸根和 50 毫克碳酸根对测定无影响。

(2) 接收反萃取液时，注意避免夹带有机相，否则溶液混浊，影响测定。

(3) 当室温在 15—30°C 时，10 分钟显色完全。室温在 10°C 时放置 40 分钟才能显色完全。

(4) TRPO-环己烷废液经处理可返回使用，其处理方法如下：用 5% 碳酸钠萃取洗涤 TRPO-环己烷废液 2 分钟，分层后弃去水相，再用 1.5 M 硝酸萃取 2 分钟，分层后弃去水相，有机相再用蒸馏水洗涤两次，即可使用(有机相:水相均为 1:1)。