

四(4-三甲铵苯基)卟啉与金的显色反应研究及应用^①

黄桂芳^② 王海燕 夏 华
中国地质大学应化系 武汉 430074

摘要 研究了 Cd(Ⅱ)作催化剂, Au(Ⅲ)与 T(4-TMAP)P 和二苯脲形成三元络合物的条件, Au(Ⅲ)含量 4~200ng/ml 内呈线性关系, $\epsilon_{410} = 6.62 \times 10^5 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$ 。测定 9 份含 Au 2.0μg 的标准溶液, 其 RSD=0.87%。所拟方法适用于测定矿样中痕量 Au。

关键词 金 四(4-三甲铵苯基)卟啉[T(4-TMAP)P] 分光光度法

卟啉试剂已广泛用于 Cd、Co、Cu、Pb、Zn、Ni、Hg 和 Mg 等元素的光度测定^[1]。本文研究了在 Cd(Ⅱ)催化作用下, Au(Ⅲ)与 T(4-TMAP)P 和二苯脲形成三元络合物的高灵敏显色反应。实验表明, 该体系显色速度快、络合物稳定, 是目前分光光度法测 Au 灵敏度最高的显色反应之一^[2,3]。结合活性炭吸附分离, 测定矿样中痕量 Au 结果满意。

1 实验部分

1.1 主要试剂及仪器

Au(Ⅲ) 标准溶液: 10μg/ml (含 10% HCl 以及 0.4% KCl); 二苯脲($C_{13}H_{13}N_3$): 0.5% 无水乙醇溶液; NaOH-Na₂B₄O₇ 缓冲溶液: 0.1mol/L NaOH 溶液与 0.05 mol/L Na₂B₄O₇ 溶液混合, 在 pH 计上校准至 pH 为 10.3。

721 型分光光度计。

1.2 实验方法

于 25ml 比色管内加入 2μg Au(Ⅲ) 标准溶液, 1 滴 0.1% 对硝基苯酚, 用 0.1 mol/L NaOH 及 HNO₃ 调至浅黄色刚褪去。试剂空白的比色管内补加 0.2ml 的 10% HCl 及 0.4% KCl 溶液。加 3.5 ml pH 10.3 的 NaOH-Na₂B₄O₇ 缓冲溶液, 1.8 ml 2.0 ×

10⁻⁴ mol/L T(4-TMAP)P 溶液, 2.5 ml 10μg/ml Cd(Ⅱ) 溶液, 2.5 ml 0.5% 二苯脲溶液(每加入一种试剂均需摇匀)。沸水浴加热 5min, 流水冷却, 用水稀至刻度, 摆匀。以试剂空白为参比, 于 410nm 处, 1cm 比色皿测量吸光度。

2 结果与讨论

2.1 吸收光谱

从图可知, 络合物的最大吸收峰在 410nm 处, 试剂空白最大吸收峰在 436nm 处, 对比度 $\Delta\lambda = 26\text{nm}$ 。

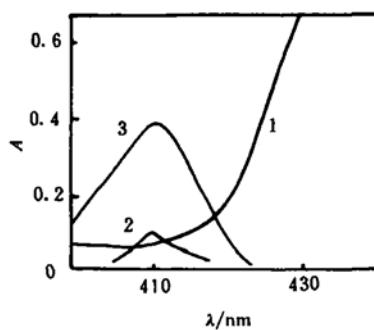


图 吸收光谱

1—试剂空白, 水参比; 2—Au(Ⅲ)-T(4-TMAP)P-Cd(Ⅱ), 试剂空白参比; 3—Au(Ⅲ)-T(4-TMAP)P-二苯脲-Cd(Ⅱ), 试剂空白参比。(Au(Ⅲ): 2μg)。

① 本课题为地质行业基金资助项目(9303206)。

② 黄桂芳 女, 教授, 从事岩矿分析教学和科研工作。

2.2 酸度条件选择

本文试验了多种缓冲溶液控制体系的 pH 值。结果表明,加入 2.8~4.0 ml pH 9.8~10.8 的 NaOH-Na₂B₄O₇ 缓冲溶液,络合物的吸光度最大且恒定。本文选用 pH 10.3 的 NaOH-Na₂B₄O₇ 缓冲溶液 3.5 ml。

2.3 显色剂的用量

2.0×10^{-4} mol/L T(4-TMAP)P 用量在 1.2~2.0 ml 内,络合物吸光度最大且恒定,本实验选用 1.8 ml。

2.4 辅助络合剂的选择与用量

试验了高铁试剂、钛铁试剂、邻菲啰啉、苯羟乙酸、8-羟基喹啉、二苯胍等辅助络合剂。发现二苯胍作辅助络合剂,不仅有增溶作用;当它与 Cd(Ⅱ) 联用时有很好的增敏作用。二苯胍的加入使三元络合物比二元络合物的灵敏度提高了 3 倍多(见图)。

加入 0.5% 二苯胍 1.7~3.0 ml 时,体系吸光度最大且恒定,选用 2.5 ml。

2.5 催化剂的选择与用量

室温下,Au(Ⅲ)与 T(4-TMAP)P 反应速度极慢,甚至不发生反应;在沸水浴加热并加入多种催化剂:钛铁试剂、苯羟乙酸、Cd(Ⅱ)+咪唑、Bi(Ⅲ)、As(Ⅲ)、Cd(Ⅱ) 等进行了试验。结果表明 Cd(Ⅱ) 催化效果良好。Cd(Ⅱ) 用量 20~30 μg 时吸光度最大且稳定,选用 25 μg 的加入量。

2.6 加热时间与络合物稳定性

在沸水浴加热 3~15 min,络合物吸光度最大且恒定,选用加热 5 min。生成的络合物在 12 h 内稳定。试剂加入顺序对本实验结果没有影响。

试验了多种表面活性剂的作用,结果表明,它们对体系均无影响。

2.7 工作曲线及精密度

Au(Ⅲ) 含量 4~200 ng/ml 内呈线性关系,计算络合物的表观摩尔吸光系数 $\epsilon_{410} =$

$$6.62 \times 10^5 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}.$$

按实验方法平行测定 9 份含 Au(Ⅲ) 2.0 μg 的标准溶液,计算得 RSD=0.87%,方法精密度好。

2.8 络合物的组成

采用浓度连续变化法、斜率比法测得 Au(Ⅲ):T(4-TMAP)P:二苯胍 = 3:1:1,有关组成的机理有待进一步探讨。

2.9 共存离子影响及消除

按实验方法取 2 μg Au 进行干扰试验。相对误差在 5% 以内的共存离子允许量(μg)为: Bi³⁺、Sn²⁺、Sb³⁺、Zn²⁺、Co²⁺、Pt(Ⅳ)、Pb²⁺、Cu²⁺、As(Ⅲ)、Hg²⁺ 2; Fe³⁺、Mn²⁺ 4; Tl³⁺、Ni²⁺、Pd²⁺ 5; Cr³⁺ 20; Cl⁻ 1 mg; NO₃⁻ 2 mg。

试验了用柠檬酸、酒石酸、EDTA、丙三醇、NH₄HF₂ 等做掩蔽剂,以丙三醇掩蔽效果最好。0.1% 丙三醇 2.0 ml 不影响体系的吸光度,实验用 1.5 ml 丙三醇可以掩蔽 3 μg Fe³⁺, 7 μg Zn²⁺、Co²⁺, 5 μg Sn²⁺、Sb³⁺。样品通过活性炭吸附分离,并在待测试液中加入丙三醇掩蔽剂,即可消除上述干扰。

3 样品分析

称取 20 g 矿样于 400 ml 烧杯中,用水润湿,加入 1+1 王水 60 ml,加热溶解约 1 h,冷却后转入 100 ml 容量瓶中,加王水 3 ml,水定容,摇匀。待试液澄清后吸取上层清液 20 ml,用活性炭吸附分离,布氏漏斗抽滤,用热 1+95 HCl 20 ml 洗涤 2 次,1+5 柠檬酸 20 ml 洗涤 2 次,水洗涤数次。将活性炭层连同滤纸移入瓷坩埚内,低温炭化后在 600 °C 高温炉中灼烧至无黑色炭粒(约 1 h)取出冷却。加王水 3 ml 浸取,转入 50 ml 容量瓶中,水稀至刻度,摇匀。分取适量试液,按实验方法进行测量。样品分析结果见下表。在试样中的加标回收率为 94%~100% 范围。

表 分析结果 $w(\text{Au})/10^{-6}$

样品	推荐值	本法结果						RSD%
		分次测定						
23 GRD-59	4.25	4.00	4.25	4.13	4.00	3.63	5.8	
混合样 ^①	13.5	13.42	13.85	13.85	13.42	13.56	1.6	

① 由中国地质大学应化系中心实验室提供。

4 参考文献

- 吴诚, 颜菊英. 高灵敏度显色剂卟啉化合物研究现状. 分析试验室. 1988, 7(11): 28.
- 薛光. 我国分光光度法测定微量金的新进展. 地质实验室. 1991, 7(6): 361.
- 孙国斌, 陈国森, 李启隆. meso-四(N-甲基-3-吡啶)卟啉与金(Ⅲ)反应的分光光度研究. 分析化学. 1990, 18(1): 34.

(收稿日期: 1992-06-22, 修回日期: 1992-12-10)

Spectrophotometric Determination of Gold with T-(4-TMAP)P

Huang Guifang, Wang Haiyan and Xia Hua

(Department of Applied Chemistry, China University of Geosciences, Wuhan, 430074)

Gold(Ⅲ) reacts with meso-tetra-(4-trimethylammoniumphenyl)porphyrin and diphenylguanidine to form a ternary complex at pH 10.3 in the presence of Cd(Ⅱ) as catalyst. The molar absorptivity of the complex is $6.62 \times 10^5 \text{ L} \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{cm}^{-1}$ at 410 nm. The proposed method has been applied to the analysis of gold samples with satisfactory results.

Key words: spectrophotometry, porphyrin, gold