

实验一 $\text{SrO-Al}_2\text{O}_3$ 二元体系中几种荧光材料的合成和表征 [1]

王崇斌 1800011716

2021 年 3 月 31 日

1 实验目的

1. 学习高温固相合成的基本方法
2. 学习软化学制备前驱体的基本方法
3. 了解固体荧光材料的发光原理和基本表征方法

2 实验原理

2.1 高温固相合成

高温固相合成通常用于合成无机固体材料。反应中存在多个固体物相，反应主要发生在固态反应物的接触面上，同时在其上形成产物层；然后反应物通过扩散作用跨过产物层进一步反应。由于固相难以混合充分，反应物颗粒之间的接触面积大小受反应物颗粒直径影响明显，同时由于固体中原子扩散速率远低于液相或气相（晶格比较稳定，常温下只会在平衡位置附近振动），因此固相化学反应通常需要在高温下进行（增加固体中原子的扩散速率，甚至熔化反应物或者产物以达到充分混合的目的），反应时间较长，难以得到高纯度、均匀的、物相单一的产物。

通常影响固相化学反应速率的因素都有：反应温度（这个前面讨论了），反应物混合的均匀程度（决定了反应物之间的接触面积），反应物物相（不同的物相有着不同的表面能和稳定性），添加助溶剂（提高反应物表面离子的扩散速率），等等。

2.2 软化学制备前驱体

除了机械研磨之外，还可以针对不同的反应体系设计出利用化学反应来充分混合反应物的方法，这个过程称为软化学制备反应前驱体。其主要的思路是利用水溶液稳定均一的特性，从溶液中想办法“提取”出固态的前驱体，这就需要利用反应物的化学性质来设计制备前驱体的反应。通常使用的方法有共沉淀法、溶胶凝胶法、燃烧法。在本实验中使用了燃烧法。

共沉淀法是指在均相溶液中加入沉淀剂，使多种阳离子以共晶的方式沉淀下来，理想情况下共沉淀物可以达到原子量级的混合程度，混合效果远高于机械研磨法。但是由于不同物种溶度积不同，很有可能发生偏析——即某个物种优先沉淀的现象，从而导致混合并不均匀。因此沉淀剂的选择和沉淀条件（pH、温度等）的控制就显得尤为重要。溶胶凝胶法利用金属醇盐的缓慢水解，然后逐渐缩聚最终生成凝胶的过程将阳离子充分混合。燃烧法通常是在金属硝酸盐溶液中加入还原剂，加热浓缩，而后升高温度让硝酸根与还原剂发生激烈的氧化还原反应，可以在较短的时间内获得混合充分的金属氧化物混合物。通常加入的还原剂是含有羟基的羧酸比如柠檬酸或者甘氨酸和尿素这类能够起到一定螯合作用的还原剂。

2.3 荧光材料的发光原理

荧光材料一般由**基质**和**激活剂**组成。基质材料通常是由满壳层离子构成的稳定固体化合物，禁带较宽，在可见光范围内没有吸收；激活剂是不满壳层的离子，以固溶形式溶解在基质中，电子在壳层内或邻近壳层之间跃迁产生吸收和荧光发射。 $\text{SrO}-\text{Al}_2\text{O}_3$ 二元体系中几种不同 Sr-Al 比例的铝酸锶相均是优良的基质材料， Eu^{2+} 可以作为该基质中的优良激活剂。 Eu^{2+} 的激发过程为 $4f^7 \rightarrow 4f^65d^1$ 的 $d-f$ 跃迁，其中 f 电子构成受配位环境影响较小的窄能级， $5d$ 轨道受配位场影响较为明显。因此 Eu^{2+} 周围的配位场越强， d 轨道分裂越大，导致 d 轨道形成的能带下沿降低，因此基质的组成（在本实验中表现为 Sr 与 Al）明显影响着其中 Eu^{2+} 的发光行为。

如果进一步在这样的晶体中掺入**陷阱离子**，有可能得到**长余辉材料**。 Dy^{3+} 是一种合适的陷阱离子，在紫外光或者可见光激发下，激活剂离子 Eu^{2+} 从基态跃迁到激发态（上一段中描述过的 $d-f$ 跃迁），部分激发态电子直接跃迁至基态发出波长 $\approx 520\text{nm}$ 的绿色荧光；另一部分激发态电子在热微扰下进入导带，随后被 Dy^{3+} 形成的陷阱能级捕获（这个中心含有 Dy^{3+} 因此有吸引电子的倾向），同时将能量储存在该激发态能级中。当此激发态收到热微扰时，将电子释放回导带，并通过 Eu^{2+} 的激发态跃迁回基态，同时发出荧光。

3 实验操作步骤

实验地点：北京大学化学学院 D 区 3 楼第一教学实验室 2 号实验台

实验时间：2021 年 3 月 26 日（星期五）

3.1 高温固相反应合成荧光材料

实验者被分配到 S2 组，目标合成物为 $\text{Sr}_{3.84}\text{Al}_{14}\text{O}_{25}:0.04\text{Eu}^{2+},0.08\text{Dy}^{3+}$ 。

称取¹ 1.3338g(1.3333g) SrCO_3 , 2.1841g(2.1835g) $\text{Al}(\text{OH})_3$, 0.0141g(0.0147g) Eu_2O_3 , 0.0298g(0.0314g) Dy_2O_3 , 0.1008g(0.1008g) H_3BO_3 ，将这些固体粉末放置于玛瑙研钵中，加入少量无水乙醇使体系呈现出粘稠状，用力研磨 15 分钟（研磨是否充分直接决定了产物的质量），避免原料溅出。

将上述研磨过的粉末装入氧化铝坩埚，墩实，在样品表面放上几根碳棒²，盖上坩埚盖后放入大坩埚中，加入碳棒后盖上套坩埚盖，移入马弗炉快速升温至 $\approx 1300^\circ\text{C}$ ，恒温 2 小时，降温至 1000°C 后出炉，冷却至室温将样品取出，可以明显观察到产物为淡黄绿色块状，与放入的反应物形状有很明显不同。

去除样品表面的碳棒，同时刮去粘在样品上的碳粉，将样品转移到玛瑙研钵中，盖好防溅有机玻璃板，将样品敲碎研细，分出一少半装入自封袋。

3.2 燃烧法合成荧光材料前驱体

目标：合成 $0.01\text{molSr}_{0.96}\text{Al}_2\text{O}_4:0.01\text{Eu}^{2+},0.02\text{Dy}^{3+}$ 荧光材料前驱体

配置 A 溶液 称取³ 2.03g(2.0303g) $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$, 7.50g(7.5104g) $\text{Al}(\text{OH})_3 \cdot 9\text{H}_2\text{O}$, 0.03g(0.0329g) EuNO_3 , 0.09g(0.0914g) $\text{Dy}(\text{NO}_3)_3$, 50mg(0.0430g) H_3BO_3 ，放入**石英烧杯**⁴中，加入 12ml 去离子水，磁力加热搅拌至完全溶解。

配置 B 溶液 称取 5.40g(5.40g) 尿素，加入 6ml 去离子水，磁力加热搅拌至溶液澄清。

¹ 括号前为理论需要量，括号中为实际称取量

² 注意！实验室中有两种碳棒，一种表面光滑不易掉渣（看起来更像石墨棒），另一种颜色更黑容易掉渣，不要将容易掉渣的碳棒放入坩埚中，否则产物表面回沾上难以去除的碳，使产物色泽变差。这是实验者实验中遇到的问题。

³ 括号内为实际使用量

⁴ 注意区分石英烧杯和普通的烧杯

制备凝胶 将 B 溶液加入 A 溶液中，加热搅拌下蒸发一定水分，前驱体浓缩至粘稠半透明凝胶时（注意快蒸干时会观察到溶液剧烈产生气泡，一定要在这个阶段之前停止加热，否则在冷却时溶液固化导致磁子难以取出）取出磁子停止加热。

凝胶燃烧 擦干石英烧杯外侧的水渍，将其移入已预热的 500 摄氏度热解炉中，前驱体会在其中沸腾起泡，泡沫状的前驱体将充满整个烧杯，当水快要蒸干时可以看到有淡黄色气体放出，同时前驱体会从内而外燃烧，放出红黄色火焰，持续时间较短。燃烧结束后产生白色疏松产物（此时还可以观察到有蒸汽产生），盖上恒温盖恒温 10min 后取出，冷却回收。

4 荧光材料的表征

4.1 发光性能的表征

4.2 物相的鉴定

参考文献

- [1] 北京大学化学与分子工程学院-无机化学实验教学组. 氧化镱-氧化铝二元体系中几种荧光材料的合成和表征, pages 3-17. 2021.