镁铝铟类水滑石的合成与表征

刘 鹏,郑建华,皮振邦,乔学华

(中国地质大学材料科学与化学工程学院,湖北武汉 430074)

摘要:采用共沉淀法合成了含有金属铟离子的碳酸根型水滑石,研究了沉淀方式、温度、pH 值、老化时间和镁铝铟摩尔比这些对镁铝铟类水滑石(Mg-Al-In HTlc)的纯度和结晶度有 影响的合成条件. 通过 XRD 及 IR 表征,结果表明以恒定 pH 值的高过饱和沉淀法,控制其沉 淀和老化温度在 65 ℃、洗涤温度为室温,pH 值为 10~11.5,老化时间为 8 h, $n(\ln^{3+})/n(M^{3+})$ 在 0.1~0.8 之间可以得到纯度高和结晶好的镁铝铟类水滑石. 关键词:铟;类水滑石;共沉淀;制备规律;表征. 中图分类号:O643 文献标识码:A 文章编号:1000-2383(2003)02-0163-04

作者简介:刘鹏(1977-),男,硕士研究生,从事新型多相催化材料的合成与应用的研究.

E-mail: frank_Lp@163.com

水滑石类化合物(HTlc)具有独特的阴离子柱 撑层状结构及独特的阴离子可交换性和阳离子可搭 配性,使其成为一种多功能的新型催化材料而日益 受到人们关注^[1].利用其阳离子可搭配性引入过渡 金属或其他活性金属离子,更是成了研究的热 点^[1~2],因为这些金属离子有可能成为多相催化剂 的活性中心.近年来铟离子的催化性能越来越受到 重视^[3~5],而至今仍无对镁铝铟类水滑石(Mg-Al-In HTlc)的合成报道.本文采用共沉淀法对镁 铝铟类水滑石的制备规律进行了较系统的研究.

1 实验部分

1.1 Mg-Al-In HTIc 的制备

采用恒定 pH 值共沉淀法,根据其沉淀方式不 同又衍生出 2 种方法,即低过饱和沉淀法(PLS)^[6] 和高过饱和沉淀法(PHS)^[1].

(1)PLS 法. 按一定比例将 Mg、Al 和 In 盐配成 1.0 mol/L 的混合盐溶液(Sol S),将氢氧化钠和碳 酸钠也按一定比例配成 1.0 mol/L 的混合碱溶液 (Sol B). 在 500 mL 烧瓶中预先加入 50 mL 蒸馏水, 加热到一定温度,将 Sol S 和 Sol B 按一定滴速同时 滴入烧瓶中,维持溶液的 pH 在恒定值,激烈搅拌.

收稿日期:2002-05-18

滴加完毕后,继续搅拌,老化一段时间. 过滤洗涤至 pH呈中性,将滤饼于 90 ℃下烘干,得到的固体产 物记为 MgAlInHT-xL,x 表示 $n(In^{3+})/n(M^{3+})$ 的整数值(例如 MgAlInHT-3L 表示 n(Mg):n(Al):n(In)=0.3:3:0.7),L表示 PLS 法.

(2)PHS 法. 将 Sol S 和 Sol B 各自预先加热到 一定温度,快速将 2 种溶液同时倒入装有预先加热 到和该溶液相同温度的蒸馏水的烧瓶中,激烈搅拌, 经老化一段时间,然后过滤,洗涤至 pH 呈中性. 滤 饼于 90 ℃下烘干,得到的固体产物记为 MgAlInHT-xH,H 表示 PHS 法.

1.2 Mg-Al-In HTIc 的表征

用 D/MAX Ⅲ B 粉晶衍射仪(日本理学)进行 XRD 分析, Cu Kα, Ni 滤波, 电压 30 kV, 电流 30 mA, 波长 1.541 8×10⁻¹⁰ m. 用 Hitachi TJ270-30 型红外分光光度计进行 IR 测试, KBr 压片,测定波 数范围为 4 000~400 cm⁻¹.

2 结果与讨论

2.1 沉淀方式对结晶度的影响

图 1 为分别用 PLS 和 PHS 法制备的 MgAlInHT-3 的 XRD 图. 从图中可以看出, MgAlInHT-3 H 的 谱 峰 比 MgAlInHT - 3 L 的 尖 锐,表明

表1 温度对水滑石晶形的影响

Table 1 Effect of temperature upon crystal form of hydrotalcite

| Sample | n(Mg) : n(Al) : n(In) | 沉淀温度 /℃ | 老化温度 /℃ | 洗涤温度 /℃ | <i>d</i> (003)/nm | (003)峰强 | (003) 半峰宽 /(°) |
|---------------|-------------------------------|----------------|----------------|----------------|-------------------|----------|-----------------------|
| MgAlInHT-3H A | 3 : 0. 7 : 0. 3 | RT | RT | RT | 0.7844 | 1 678 | 0.810 |
| MgAlInHT-3H B | 3 : 0. 7 : 0. 3 | 65 | RT | RT | 0.7858 | $1\ 613$ | 0.780 |
| MgAlInHT-3H C | 3 : 0. 7 : 0. 3 | 65 | 65 | RT | 0.7844 | 2 107 | 0.750 |
| MgAlInHT-3H D | 3 : 0. 7 : 0. 3 | 65 | 65 | 65 | 0.7816 | 2 008 | 0.960 |



图1 样品的 XRD 谱

Fig. 1 XRD pattern of samples

(1) MgAlInHT-3H-高过饱和沉淀法制备的 Mg-Al-In HTlc; (2) MgAlInHT-3L-低过饱和沉淀法制备的 Mg-Al-InHTlc

MgAlInHT-3H的结晶度比 MgAlInHT-3L的高.这一结果与文献报道的不符,肖轶等^[6]曾分别用 PLS 法和 PHS 法合成了 CoAlHT,结果是由 PLS 法得到的峰较 PHS 法尖锐,解释为 PHS 法晶核的 生成速度比晶核生长速度快,所以 PHS 法制得的产 物颗粒尺寸小,晶形较差.笔者认为造成研究结果相 异的原因固然和水滑石的种类有关,但实验条件的 控制更为重要.因为,其中的老化时间为1h,而笔者 采用的是8h,适当增长老化时间可以使存在缺陷的 晶体趋于完善,结晶度得到提高.另外,由于 PHS 法 避免了 PLS 法成核和晶化同步进行的缺点,使生成 的晶粒大小均匀,因此,认为 PHS 法是合成水滑石 的更为优越的方法.

2.2 温度的影响

水滑石的制备需要经过沉淀、老化和洗涤等步骤,而温度的控制对产品有明显的影响.根据晶体化 学理论,类水滑石特征衍射峰 d(003)的峰越强,晶 体的结晶度越高;半峰宽越小,晶体一次粒子越大. 从表1数据可以明显看出温度对水滑石晶形和晶粒 大小的影响,在 65 ℃下沉淀、老化,室温下洗涤所得 的水滑石的晶形最好,晶粒最大.

2.3 pH 值的影响

 Mg^{2+} **E_pH=9.5 \sim 12.5, Al^{3+} E_pH=3.3 \sim**

表 2 老化时间对水滑石晶形的影响

Table 2 Effect of aging time upon crystal form of hydrotalcite

| sample | 老化时间 /h | <i>d</i> (003)/nm | (003) 峰强 |
|-----------------|----------------|-------------------|-----------------|
| MgAlInHT-3H E | 1 | 0.7858 | 1 982 |
| MgAlInHT - 3H F | 8 | 0.7886 | 2 002 |
| MgAlInHT - 3H G | 16 | 0.7830 | 1755 |
| MgAlInHT -3H H | 20 | 0.7844 | 2 107 |

8, In^{3+} 在 pH=3. $4\sim12$ 条件下各自能形成氢氧化 物沉淀, 而 Al(OH)₃ 在 pH=12 时开始溶解. 为了 使 Mg^{2+} 、 Al^{3+} 和 In^{3+} 能同时沉淀(这是形成 Mg-Al-InHTlc 的前提), 应控制 $pH=8\sim11$. 5, 实验 证实了这种推理. 在 3 个不同沉淀 pH 值, 即 pH 值 分别为 $8\sim8$. 5, $9\sim10$ 和 $11\sim11$. 5 条件下得到的 MgAlInHT-3H 的 XRD 谱如图 2a 所示, 它表明 $pH=9\sim10$ 和 $pH=11\sim11$. 5 所得的 MgAlInHT 的晶型较好. 而 $pH=8\sim8$. 5, 有杂峰出现(杂峰对 应于 In(OH)₃). 因此, 笔者认为 $pH=10\sim11$. 5 是 最佳的 pH 值条件.

2.4 老化时间的影响

老化时间也是一个重要的合成条件.老化时间 过短,晶体会有缺陷,晶体颗粒也小.老化时间过长, 对合成也无益,因为晶体已近完善,晶体颗粒的增长 也很慢,继续加热会浪费能源.对 MgAlInHT-3H 在 pH=10~11 及 65 ℃沉淀、老化,室温洗涤的条 件下采用了不同的老化时间,从表 2 和图 2b 可以看 出,老化时间为 8 h 的样品的 d(003)值最大,其衍射 峰的强度也较大,而老化时间为 20 h 的样品的 (003)衍射峰的强度最大,但其 d(003)值比 8 h 的样 品小.综合考虑,认为老化时间采用 8 h 较合适.

2.5 镁铝铟摩尔比的影响

摩尔比在一定范围才能形成结晶好和纯度高的 水滑石. 天然水滑石的分子式: $Mg_6 Al_2 (OH)_{16} CO_3 \cdot$ $4H_2O, 其 n(Mg^{2+}) : n(Al^{3+}) = 3 : 1, 认为自然界$ 中水滑石的结构是最合理的,因此采用了 $n(M^{2+}) :$ $n(M^{3+}) = 3 : 1$ 的固定比例, In^{3+} 和 Al^{3+} 的总量为 1. 笔者考察了不同比例的 In^{3+} 取代 Al^{3+} 的情况, In^{3+}



图 2 不同 pH 值(a)、老化时间(b)和 n(Mg): n(Al): n(In)比(c)制备的 MgAlInHT 的 XRD 谱

Fig. 2 XRD patterns of MgAlInHT prepared at different pH values (a), aging time (b) and n(Mg) : n(Al) : n(In) molar ratios (c)

表 3 不同 n(Mg): n(Al): n(In)比的 MgAlInHT 的晶体结构参数

| Table 3 | Crystal structure | parameters of | MgAlInHT | with different | n(Mg) | n(Al) | $n(\ln)$ | ratios |
|---------|-------------------|---------------|----------|----------------|-------|-------|----------|--------|
| | | | | | · · · | | | |

| sample | n(Mg) : n(Al) : n(In) | <i>d</i> (003)/nm | <i>d</i> (110)/nm | a/nm | (003) 峰强 | (003) 半峰宽 /(°) |
|--------------|-------------------------------|-------------------|-------------------|-----------------|-----------------|-----------------------|
| MgAlInHT-1H | 3:0.9:0.1 | 0.7830 | 0.1536 | 0.3072 | 3 238 | 0.750 |
| MgAlInHT-3H | 3 : 0. 7 : 0. 3 | 0.784 4 | 0.1557 | 0.3114 | 2 107 | 0.750 |
| MgAlInHT-5H | 3 : 0. 5 : 0. 5 | 0.7858 | 0.1575 | 0.3150 | 2 297 | 0.660 |
| MgAlInHT-8H | 3 : 0. 2 : 0. 8 | 0.7883 | 0.1587 | 0.3174 | 1 798 | 0.780 |
| MgAlInHT-10H | 3 : 0. 0 : 1. 0 | 0.7899 | 0.1589 | 0.3178 | 1 397 | 0.960 |
| | | | | | | |

表 4 不同 n(Mg):n(Al):n(In)比的 MgAlInHT 的红外光谱数据

| Table 4 | Data of IR | spectra o | f MgAlInHT | with di | fferent n | (Mg) : | n(Al) | <i>n</i> (In: | ratios | $\rm cm^-$ |
|---------|------------|-----------|------------|---------|-----------|--------|-------|---------------|--------|------------|
|---------|------------|-----------|------------|---------|-----------|--------|-------|---------------|--------|------------|

| sample | ио—н | бо—н | $\nu_3({ m CO}_3^{2-})$ | $\nu_1({ m CO}_3^{2-})$ | $\nu_2({ m CO}_3^{2-})$ | $\nu_4 ({ m CO}_3^{2-})$ |
|--------------|-------|----------|-------------------------|-------------------------|-------------------------|--------------------------|
| MgAlInHT-1H | 3 478 | 1638 | 1 487, 1 368 | _ | 862 | 660 |
| MgAlInHT-3H | 3 430 | 1638 | 1 476, 1 371 | — | 853 | 636 |
| MgAlInHT-5H | 3 370 | 1 620 | 1 469, 1 353 | — | 842 | 588,730 |
| MgAlInHT-8H | 3 448 | $1\ 638$ | 1 480, 1 359 | — | 847 | 585,729 |
| MgAlInHT-10H | 3 454 | $1\ 638$ | 1476,1368 | 1 017 | 865 | 549,720 |

的量从 0.1 到 1.0(完全取代 Al³⁺). 图 2c 是 $n(In)/n(M^{3+})$ 为 0.1~1.0的 MgAlInHT 的 XRD 图,样 品的合成采用了上述最佳合成条件.可以看出, $n(In)/n(M^{3+})$ 在 0.1 到 0.8范围内,MgAlInHT 的 晶形很好,但(003)衍射峰的强度逐渐降低. $n(In)/n(M^{3+})$ =1.0时,衍射峰明显变形,虽然还有较多 的水滑石物相,但 XRD 衍射峰多了d=3.986× 10^{-10} m,d=2.814× 10^{-10} m,d=1.989× 10^{-10} m,d=1.778× 10^{-10} m和d=1.621× 10^{-10} m5 个峰, 这些峰对应于 In(OH)₃,表明生成了 In(OH)₃.表3 是不同 n(Mg): n(Al): n(In)的 MgAlInHT 的 XRD 晶体结构参数.水滑石的层间距 t和d(003)相 对应,d(003)越大,t越大.从表 3数据可见,随着 In 的比例增加,层间距变大.另外,d(110)只与 6次轴 有关,而与层的堆积方式无关^[6],所以晶胞参数a 可 以用a=2d(110)的公式计算,表中数据表明,随着 In 的比例增加a 值变大,其原因是 In 的比例增加意 味着有更多的 In³⁺ 取代 Al³⁺,而 In³⁺的离子半径 (0.80 nm)大于 Al³⁺的离子半径(0.54 nm),所以 a值也相应变大了.

IR 分析虽然得不到晶体结构的信息,但可以得 到水滑石层上羟基、层间阴离子及结晶水等的有关 信息,表 4 是不同 n(Mg) : n(Al) : n(In)的 MgAlInHT 的红外光谱数据.水滑石层上所有 -OH基是以氢键相连的,其伸缩振动波数与n(Mg)/n(Al)/n(In)有关,从表中数据可以看出,随着 In 的比例增加,其峰先向低波数方向移动,当<math>n(In)/n(Al)=1.0时,波数达到最低,继续增加 In 的比例,峰又向高波数方向移动. δ_{O-H} 为结晶水中-OH 的弯曲振动峰.值得注意的是,尽管自由 CO²⁺ 的 ν_1 振动是非红外活性的,但在 MgAlInHT-10H 样品中出现了对应于 ν_1 振动的吸收峰,另外, ν_4 振 动峰随着 In 的比例增加逐渐分裂成 2 个峰,其劈裂 值 $\Delta \nu$ 也递增,这可能是由于 CO₃²⁻ 的对称性降低所 致,本来是平面三角形结构的 CO₃²⁻ 若形成单个或 二齿的配位体就会使 ν_1 振动变成有红外活性,也会 使本来二重兼并的 ν_3 , ν_4 振动发生分裂^[5].这也可以 从 XRD 结果得到印证. 随着 In 的比例增加晶形逐 渐变差,到 $n(In)/n(M^{3+})=1.0$ 时出现了杂质. 由 上可知,IR 分析能帮助判别样品是否是纯净的水滑 石.

参考文献:

- [1] Cavani F, Trifiro F, Vaccari A. Hydrotalcite-type anionic clays: preparation, properties and application [J]. Catal Today, 1991, 11: 173-301.
- [2] Kaneda K, Yamaguchi K, Mori K, et al. Catalyst design of hydrotalcite compounds for efficient oxidations
 [J]. Catal Surv Jpn, 2000, 4: 31–38.

- [3] 张岩,王梅祥,黄志镗,等.水相中金属有机化学反应的研究进展[J].化学进展,1999,4:394-402.
 ZHANG Y, WANG M X, HUANG Z T, et al. Advances in organometallic reactions in aqueous media [J].
 Progress in Chemistry, 1999, 4:394-402.
- [4] 袁耀峰,曹忠,胡爱国,等. 铟试剂在有机合成中的应用
 [J]. 有机化学,2000, 3: 269-281.
 YUAN Y F, CAO Z, HU A G, et al. Application of indium reagents in organic synthesis [J]. Chinese Journal of Organic Chemistry, 2000, 3: 269-281.
- [5] Aramendía M A, Borau V, Jiménez C, et al. Synthesis and characterization of a novel Mg/In hydrotalcite-like compound [J]. Mater Lett, 2000, 43: 118-121.
- [6] 肖轶,马骏,杨锡尧,等. 碳酸根离子柱撑钴铝水滑石的 合成与表征[J]. 催化学报,1999,4:459-462.
 XIAO Y, MA J, YANG X Y, et al. Synthesis and characterization of carbonate pillared Co-Al hydrotalcitelike compound [J]. Chinese Journal of Catalysis, 1999, 4:459-462.

Synthesis and Characterization of Magnesium-Aluminum-Indium Hydrotalcite-Like Compounds

LIU Peng, ZHENG Jian-hua, PI Zhen-bang, QIAO Xue-hua

(College of Material Science and Chemical Engineering, China University of Geosciences, Wuhan 430074, China)

Abstract: Carbonate pillared Mg-Al-In hydrotalcites were synthesized by coprecipitation. Various preparative factors such as precipitation method, operation temperature, pH value, aging time and n(Mg) : n(Al) : n(In) molar ratio, which affect the purity and crystal form of Mg-Al-In hydrotalcite-like compound were studied. The results of product characterization by XRD and IR methods show that high supersaturation coprecipitation at constant pH, handing precepitation temperature and aging temperature at 65°C, washing temperature at room temperature, pH ranging from 10 to 11.5, aging for 8 h and $n(In^{3+})/n(M^{3+})$ molar ratio ranging from 0.1 to 0.8, may give rise to high purity and better crystal form of Mg-Al-In hydrotalcite-like compounds.

Key words: indium; hydrotalcite-like compound; coprecipitation; preparation displine; characterization.