

水溶性膦酸双核金属钌催化 *t*-BuOOH 氧化醇性能

廖海深¹ 李 辰¹ 易小艺^{*1,2}

(¹中南大学化学化工学院,长沙 410083)

(²锰资源高效清洁利用湖南省重点实验室,长沙 410083)

摘要: 双核金属钌膦酸配合物 $(\text{NH}_4)_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2]\cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (hedp=羟基亚乙基二膦酸)在常温水溶性体系中,无需相转移催化剂,可以高效催化 *t*-BuOOH 氧化各种醇类,包括一级醇、二级醇和长链醇。催化机理研究表明,双核金属钌膦酸配合物的 $[\text{Ru}^{\text{III}}-\text{Ru}^{\text{III}}]^{2+}$ 单元与 *t*-BuOOH 作用,可以形成含过氧键的 $\text{Ru}^{\text{III}}-\text{Ru}^{\text{III}}-\text{OO}^t\text{Bu}$ 过渡态,然后再对底物醇进行氧化。该机理得到实验印证,如发现酸抑制而碱催进该反应,紫外可见光谱表明 $\text{Ru}^{\text{III}}-\text{Ru}^{\text{III}}-\text{OO}^t\text{Bu}$ 的形成。

关键词: 双核钌; 金属-金属键; 醇氧化; 水溶性体系

中图分类号: O643; O614.82+1

文献标识码: A

文章编号: 1001-4861(2018)05-0883-06

DOI: 10.11862/CJIC.2018.128

tert-Butyl Hydroperoxide Oxygenation of Alcohol Catalyzed by Diruthenium Diphosphonate in Aqueous Solution

LIAO Hai-Shen¹ LI Chen¹ YI Xiao-Yi^{*1,2}

(¹College of Chemistry and Chemical Engineering, Central South University, Changsha 410083, China)

(²Hunan provincial Key Laboratory of Efficient and Clear Utilization of Manganese Resources, Central South University, Changsha 410083, China)

Abstract: $(\text{NH}_4)_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2]\cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (hedp=1-hydroxyethylidenediphosphonate) with *t*-BuOOH as oxidant is proved to be highly effective in the catalytic oxidation of alcohol, such as secondary alcohol and long-chain aliphatic alcohol, in aqueous solution at room temperature. The phase-transfer catalyst is not necessary. The acid or the coordinated base inhibits ketone production, while the base improves the reaction selectivity and the yield. The mechanism is proposed as a peroxometal pathway. The UV-Vis spectra prove that the key intermediates $\text{Ru}_2-\text{OO}^t\text{Bu}$ is formed.

Keywords: dinuclear ruthenium; metal-metal bond; alcohol oxidation; aqueous solution

将醇氧化成醛或者酮的反应,在精细化工、制药等方面有不可忽视的地位,科学家一直致力实现经济、绿色氧化的目标,如使用廉价、可循环使用的催化剂,环境友好的 O_2 、 H_2O_2 作为氧化剂,而在温和条件,水溶液体系中完成这一氧化过程也是追求目标之一。用水溶液作为溶剂体系,不仅清洁无污染,廉价易得,而且不易挥发和燃烧,安全可靠,对醇氧化

反应的工业生成有重要意义。目前,水溶液中醇氧化的研究主要集中在多酸配合物体系,主要原因是多酸具有良好的水溶性^[1-2]。因此,寻找水溶性金属配合物往往是研究水溶液中醇氧化的前提。

普通的金属配合物,含有较多的有机基团,水溶性较差。我们的研究中发现,羟基亚乙基二膦酸(hedp)稳定的含钌金属-金属键的配合聚合物 $(\text{NH}_4)_3$

收稿日期:2017-10-02。收修改稿日期:2018-01-24。

国家自然科学基金(No.21571190)资助项目。

*通信联系人。E-mail:xyyi@csu.edu.cn, Tel(Fax): 86 731 88879616; 会员登记号: S06N5196M1203。

$[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (图 1)具有层状结构,但有较好的水溶性。该配合物的结构研究表明 Hedp 磷酸基团和酰胺、羧酸配体一样,螯合 2 个钌原子形成浆轮型结构单元,2 个钌原子分别为+2 和+3 价,通过 $\text{Ru}^{\text{III}}-\text{Ru}^{\text{II}}$ 金属-金属键相连^[3]。研究表明,氧、氮作为端位配位原子可以与钌原子键合形成 $\text{Ru}=\text{Ru}=\text{X}(\text{X}=\text{O}, \text{N})$ 电子共轭体系,从而有利于获得较稳定的高氧化态金属中心^[4-5]。利用这一性质,这类配合物常常应用到有机底物的催化氧化反应。如 Ren Tong 课题组发现酰胺配体双核钌配合物 $[\text{Ru}_2(\text{HNOCC}(\text{CH}_3)_2)_4\text{Cl}]$ 和 $[\text{Ru}_2(\text{HNOCCCH}_2\text{CH}_3)_4\text{Cl}]$,羧酸配体双核钌配合物 $[\text{Ru}_2(\text{esp})_2\text{Cl}]$ ($\text{esp}=\alpha, \alpha', \alpha', \alpha'$ -tetramethyl-1,3-benzenedipropionate), $\text{Ru}_2(\text{OOCCH}_3)_4\text{Cl}$ 和磷酸配体双核钌 $\text{Na}_4[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2(\text{H}_2\text{O})\text{Cl}]$ 能催化 $t\text{-BuOOH}$ 、 H_2O_2 氧化硫醚^[6-8];Doyle 课题组发现己内酰胺双核铑配合物 $[\text{Rh}_2(\text{cap})_4]$ 可以催化 $t\text{-BuOOH}$ 的烯丙位氧化^[9]。最近,本课题组研究发现 hedp 双核钌单分子化合物 $\text{K}_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 作催化剂,在 $(\text{NH}_4)_2\text{Ce}(\text{NO}_3)_6$ 或 NaIO_4 作氧化剂条件下,可以催化水氧化生成氧气,通过循环伏安、紫外、质谱等方法可以证实 $\text{Ru}^{\text{III}}-\text{Ru}^{\text{IV}}=\text{O}$, $\text{Ru}^{\text{III}}-\text{Ru}^{\text{V}}=\text{O}$, $\text{Ru}^{\text{III}}-\text{Ru}^{\text{III}}\text{OOH}$ 等中间体存在,而这些中间体往往可以和有机底物发生氧化反应。因此,基于以上这些文献调研,让我们很自然想到,可以利用水溶性的磷酸配体双核钌 $(\text{NH}_4)_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 作为催化剂实现在水溶液中的催化醇氧化反应。

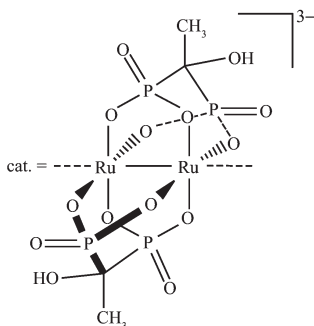


图 1 $(\text{NH}_4)_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 的构建单元 $[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2]^{3-}$ 结构图

Fig.1 Structure of building block $[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2]^{3-}$ in $(\text{NH}_4)_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

1 实验部分

1.1 仪器和试剂

紫外光谱用国产上海棱光 UV759S 紫外-可见光谱仪测定;气相色谱用国产南京科捷 GC5890 气相色谱仪测定。

气相色谱工作条件:色谱柱:SE-30,规格:0.32 mm×30 mm×0.25 μm ;进样温度 250 $^\circ\text{C}$,检测温度 300 $^\circ\text{C}$ (氢火焰),柱箱温度 110~160 $^\circ\text{C}$ (根据产物不同调整)。氢气柱前压 0.15 MPa,空气柱前压 0.15 MPa,氮气柱前压 0.30 MPa。

配合物 $(\text{NH}_4)_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ^[3], $\text{Na}_4[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2(\text{H}_2\text{O})\text{Cl}]$ ^[10], $\text{K}_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ ^[10]按照参考文献的方法合成,其他试剂在百灵威购买。

配合物水溶液配置:称取 $(\text{NH}_4)_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ (695 mg, 1.0 mmol)置于 90 mL 水溶液中,然后回流 5 h,固体完全溶解,溶液冷却至室温,过滤,得到棕红色的澄清水溶液,然后定容至 100 mL,获得 0.01 mol·L⁻¹ 配合物水溶液备用。注意:配合物浓度不宜超过 0.02 mol·L⁻¹,否则长时间放置,将有溶质固体析出。

1.2 催化反应实验步骤

量取 0.01 mol·L⁻¹ 催化剂水溶液 0.5 mL,加水稀释至 2 mL,按比例依次加入有机底物(0.5 mmol)、氧化剂(1.5 mmol)。在室温下反应,观测溶液的颜色及状态变化。一定时间后,加入内标碘苯,搅拌均匀,然后取混合溶液 100 μL 置于 1 mL 二氯甲烷,加入无水硫酸钠干燥除尽水分,再取液 5 μL 注入气相色谱仪。分析结果使用内标法计算溶液中底物及产物的含量,底物转化率,产物产率。

2 结果与讨论

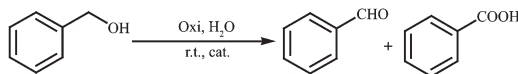
2.1 催化剂种类及氧化剂筛选

首先,研究了不同磷酸配体双核钌催化剂和氧化剂种类对苯甲醇氧化的影响。实验条件为:0.5 mmol 的苯甲醇作底物,催化剂量为 1%(n/n),溶剂 2 mL 水,室温反应 1 h。氧化剂选择为 30%的 H_2O_2 溶液、70%的 $t\text{-BuOOH}$ 水溶液、 N -氧化吡啶、4,4'-联氧化吡啶及碘酸钾,用量为 1.5 mmol。

实验数据总结于表 1。从表 1 可看出,在含有金属催化剂条件下, H_2O_2 ,氧化吡啶,碘酸钾作为氧化剂,苯甲醇转化率不足 3%;无金属催化剂,仅有 $t\text{-BuOOH}$ 作为氧化剂时,苯甲醇转化率达 8%;而加入金属催化剂,以 $t\text{-BuOOH}$ 作为氧化剂时,苯甲醇转化率明显提高。以 $\text{Na}_4[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2(\text{H}_2\text{O})\text{Cl}]$, $\text{K}_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}] \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 作为催化剂,苯甲醇转化率不足 50%,而以 $(\text{NH}_4)_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 作为催化剂,苯甲醇转化率达 82%。因此,选择本研究选择 $(\text{NH}_4)_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 作为催化剂,70%的 $t\text{-BuOOH}$ 水

表 1 氧化剂种类筛选^a

Table 1 Oxidant optimization



Entry	Catalyst	Oxidant	Conversion / %	Yield of aldehyde / %	Yield of acid / %
1	—	<i>t</i> -BuOOH	8	5	3
2	(NH ₄) ₃ [Ru ₂ (hedp) ₂]·2H ₂ O	<i>t</i> -BuOOH	82	64	18
3	Na ₄ [Ru ₂ (hedp) ₂ (H ₂ O)Cl]	<i>t</i> -BuOOH	32	22	10
4	K ₃ [Ru ₂ (hedp) ₂ ·2H ₂ O]·6H ₂ O	<i>t</i> -BuOOH	46	35	11
5	(NH ₄) ₃ [Ru ₂ (hedp) ₂]·2H ₂ O	H ₂ O ₂	2	1.5	trace
6	Na ₄ [Ru ₂ (hedp) ₂ (H ₂ O)Cl]	H ₂ O ₂	2	trace	trace
7	K ₃ [Ru ₂ (hedp) ₂ ·2H ₂ O]·6H ₂ O	H ₂ O ₂	3	2	trace
8	(NH ₄) ₃ [Ru ₂ (hedp) ₂]·2H ₂ O	pyridine <i>N</i> -oxide	<1	<1	trace
9	Na ₄ [Ru ₂ (hedp) ₂ (H ₂ O)Cl]	pyridine <i>N</i> -oxide	<1	<1	trace
10	K ₃ [Ru ₂ (hedp) ₂ ·2H ₂ O]·6H ₂ O	pyridine <i>N</i> -oxide	<1	<1	trace
11	(NH ₄) ₃ [Ru ₂ (hedp) ₂]·2H ₂ O	4,4'-bipyridine <i>N</i> -oxide	<1	<1	trace
12	(NH ₄) ₃ [Ru ₂ (hedp) ₂]·2H ₂ O	KIO ₃	2	1	1

^a reaction conditions: benzyl alcohol (0.5 mmol), oxidant (1.5 mmol), catalyst (1%, *n/n*), H₂O (2 mL), reaction time (1 h), at room temperature, conversion and yield of aldehyde determined by GC.

溶液作为氧化剂。

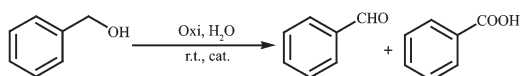
2.2 催化条件优化

通过实验优化催化条件,如催化剂量,反应时间,氧化剂和底物用量等因素对醇转化率以及产物醛/酸选择性的影响,其实验数据总结于表 2。从该表可看出,苯甲醇的转化率随着催化剂用量的增大

而增大,催化剂用量由 0 增至 1%(*n/n*)时,苯甲醇转化率先由 8% 迅速提升至 82%。催化剂用量继续增加到 4%(*n/n*)时,苯甲醇的转化率提升 91%,提升幅度有限,同时,反应选择性由 1%(*n/n*)时最高的 3.6 降至 2.8。综合考虑,本研究选择 1%(*n/n*)(NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]·2H₂O 作为催化剂加入量。

表 2 催化条件优化^a

Table 2 Catalytic condition optimization



Entry	Catalyst loading / % (<i>n/n</i>)	<i>c</i> _{ox} / <i>c</i> _{sub}	Conversion / %	Yield of aldehyde / %	Yield of acid / %	Selectivity
1	0	3	8	5	3	1.7
2	0.25	3	39	30	9	3.3
3	0.5	3	62	48	14	3.4
4	1	3	82	64	18	3.6
5 ^b	1	3	96	74	22	3.4
6 ^c	1	3	98	70	28	2.5
7	2	3	90	69	21	3.3
8	4	3	91	67	24	2.8
9	1	1	64	55	9	6.1
10	1	2	75	62	13	4.8
11	1	5	95	53	42	1.3
12	1	8	95	15	80	0.2

^a reaction conditions: benzyl alcohol (0.5 mmol), *t*-BuOOH, H₂O (2 mL), reaction time (1 h), at room temperature, conversion and yield of aldehyde determined by GC; selectivity=yield of benzaldehyde/yield of benzoic acid; ^b reaction time=2 h; ^c reaction time=3 h.

从序号 4~6 的数据可看出,随着时间的延长, $(\text{NH}_4)_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2]\cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 一直能保持其催化活性, 3 h 反应时间, 几乎可以将苯甲醇完成氧化。从这可得知, 催化剂在水溶液中稳定, 能保持高活性。

氧化剂相对于底物的用量明显影响苯甲醇转化率和反应选择性(序号 9~12)。当 $c_{\text{Oxi}}/c_{\text{Sub}} < 3$ 时, 苯甲醇的转化率及苯甲醛、苯甲酸的产率都随着氧化剂含量的增加而提高; 而后再随着氧化剂的增加, 苯甲醛产率下降, 苯甲酸产率上升。选择性由 $c_{\text{Oxi}}/c_{\text{Sub}} = 3$ 时的 3.6 下降到 $c_{\text{Oxi}}/c_{\text{Sub}} = 8$ 时的 0.2。这说明, 膦酸双核钌和 $t\text{-BuOOH}$ 生成的中间体, 不仅可以氧化苯甲醇, 而且可以氧化苯甲醛生成苯甲酸。综合考虑转化率和选择性以及便于比较研究, 本催化最优条件确

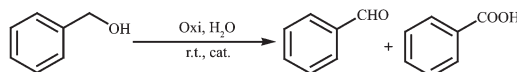
定为 0.5 mmol 有机底物, 1.5 mmol $t\text{-BuOOH}$, 1% (n/n) 催化剂, 水溶液 2 mL, 室温反应 1 h。

2.3 添加物对催化反应影响

表 3 总结了添加物对催化反应的影响。从该表可知, 当加入强或弱的质子酸时, 苯甲醇转化率明显下降, 选择性提高, 而添加碱时, 苯甲醇转化率和选择性均有提高。这一现象可以解释为: 在催化过程中, 涉及质子转移过程, 加入酸或碱, 分别抑制或有助于质子转移, 从而减慢或加快催化反应。另外, 当加入碱 $\text{NH}_3\cdot\text{H}_2\text{O}$ 时, 转化率也有所下降, 可能原因是, 双核钌和可配位碱 NH_3 和氧化剂 $t\text{-BuOOH}$ 竞争反应, 分别形成 Ru-NH_3 配位键和 $\text{Ru}_2\text{-OO}^t\text{Bu}$ 中间体, 从而减慢了催化进程。

表 3 添加物对催化反应的影响^a

Table 3 Addition of the additive in the catalytic reaction



Entry	Additive	Conversion / %	Yield of aldehyde / %	Yield of acid / %	Selectivity
1	—	82	64	18	3.6
2	CH_3COOH	20	18	2	9.0
3	HCl	27	24	3	8.0
4	Na_2CO_3	96	87	9	9.6
5 ^b	$\text{NH}_3\cdot\text{H}_2\text{O}$	46	32	14	2.3

^a reaction conditions: benzyl alcohol (0.5 mmol), $t\text{-BuOOH}$ (1.5 mmol), H_2O (2 mL), reaction time (1 h), at room temperature, conversion and yield of aldehyde determined by GC; selectivity=yield of benzaldehyde/yield of benzoic acid.

2.4 醇类底物拓展

本文选择较难氧化的长链醇作为研究对象, 考察 $(\text{NH}_4)_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2]\cdot 2\text{H}_2\text{O}$ 的氧化性能, 其数据总结

于表 4。在 1 h 内, 相对于苯甲醇, 长链醇的转化率明显偏低, 不足 10%, 可能的原因是这些长链醇在水溶液中溶解度有限, 限制催化反应进行。当反应时

表 4 底物拓展

Table 4 Oxidation of secondary alcohol and long-chain aliphatic alcohol by $(\text{NH}_4)_3[\text{Ru}_2(\text{hedp})_2]\cdot 2\text{H}_2\text{O}$

Substrate	Time / h	Conversion / %	Yield of aldehyde or ketone / %	Yield of acid / %
	1	10	10	trace
	4	64	53	8
	7	97	72	18
	1	2	2	trace
	4	48	41	5
	9	98	72	20
	1	4	4	
	4	49	45	
	9	97	94	

^a reaction conditions: substrate (0.5 mmol), $t\text{-BuOOH}$ (1.5 mmol), H_2O (2 mL), at room temperature, conversion and yield of product determined by GC.

间延长至 9 h,长链醇几乎完全转化,正辛醇和异辛醇转化率>97%,生成对应的醛和酸,产率分别为 72%和 20%。而仲辛醇则完全氧化为 2-辛酮。

2.5 催化机理研究

对于金属配合物催化过氧化物氧化醇的反应,通常可以根据金属离子和氧化剂形成氧-金属(oxometal pathway)或过氧-金属(peroxometal pathway)活性种的不同而分成两类催化机理^[1]。基于以上数据,(NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O 可能经历了过氧金属的反应历程,如图 2 所示。配合物的双核钌[Ru^{III}-Ru^{III}]²⁺单元首先与 *t*-BuOOH 反应,形成含过氧键的 Ru^{III}-Ru^{III}-OO[•]Bu 中间产物,然后该过氧金属中间体氧化醇生成醛以及氧化醛生成酸。以下几个证据可以说明中间产物 Ru^{III}-Ru^{III}-OO[•]Bu 的生成:(1) 通过紫外-可见光谱跟踪(NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O 和 *t*-BuOOH (物质的量之比 1:800) 的反应,如图 3 所示,发现(NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O 在 456 nm 处吸收峰降低,而在 329 和 508 nm 处出现新的吸收峰,在 412 和 475 nm 处出现等电位点,可以说明,(NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O 和过量 *t*-BuOOH 反应,生成了单一反应产物,即 Ru₂-OO[•]Bu 中间产物。反应过程中,颜色明显由棕黄色变到紫色。类似的反应现象和紫外-可见光谱变化也出现在 Na₄[Ru₂(hedp)₂(H₂O)Cl]和 H₂O₂ 的反应中,该反应认为有类似的 Ru^{III}-Ru^{III}-OOH 中间体产生^[8]。(2) 从电化学研究可知,K₃[Ru₂(hedp)₂]₂·6H₂O 的氧化电位分别为 0.68、1.30 和 1.37 V,能被 Ce^{IV}氧化为 Ru^{III}-Ru^{III},Ru^{III}-Ru^{IV}=O 或 Ru^{III}-Ru^V=O,其钌端氧化合物可直接氧化醇生产醛,Ru^{III}-Ru^V=O 可以氧化水生成 O₂。然而,仔细对比(NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O 和 *t*-BuOOH 反应获得产物和已知结构的 Ru^{III}-Ru^{III}化合物(H₂pip)[(hedp)₂(H₂O)Ru^{III}Ru^{III}(OH)₂](pip=piperazine)^[12]和 K₃[Ru₂(hedp)₂]₂·6H₂O 和 1 份 Ce^{IV}生成产物的紫外吸收光谱(三者吸收峰分别为 329 和 508 nm,321 和 505 nm 和 336 和 506 nm),发

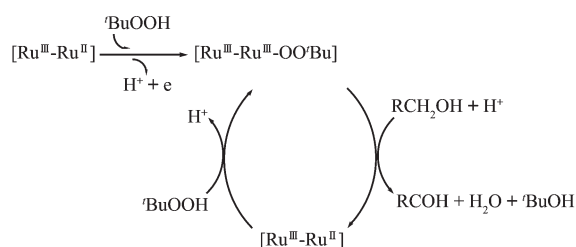
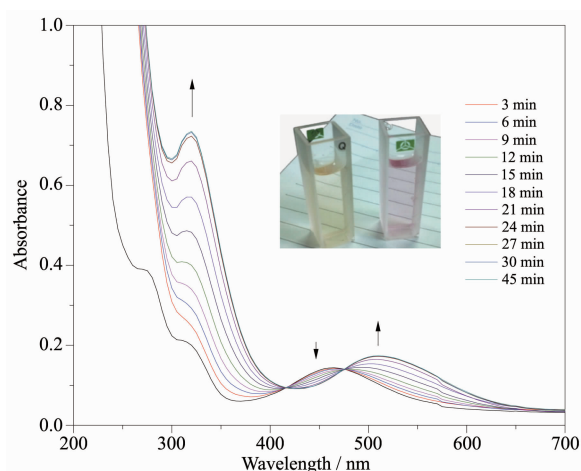


图 2 (NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O 催化 *t*-BuOOH 氧化醇可能机理

Fig.2 Proposed catalytic mechanism of alcohol oxidation with *t*-BuOOH by (NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O



Inset: color change from brown-yellow into purple after addition of *t*-BuOOH to (NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O aqueous solution for 45 min

图 3 (NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O 和 *t*-BuOOH(物质的量比 1:800)反应的紫外光谱随时间变化图

Fig.3 UV-Vis spectral change with time in molar ratio of (NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O and *t*-BuOOH (1:800, *n/n*) reaction condition

现这三者的吸收峰类似,仅相差几个波数,而明显不同于 K₃[Ru₂(hedp)₂]₂·6H₂O 和 Ce^{IV}(>2 份)生成的 Ru^{III}-Ru^{IV}和 Ru^{III}-Ru^V产物的紫外吸收光谱,初步推断(NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O 和 *t*-BuOOH 反应仅获得单一的 Ru^{III}-Ru^{III}产物。(NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O 和过量的 *t*-BuOOH 反应,没有检测到 O₂ 生成,基本可以排除 *t*-BuOOH 氧化[Ru₂(hedp)₂]₂³⁺生成 Ru^{III}-Ru^{IV}和 Ru^{III}-Ru^V高氧化态钌端氧中间体的可能,从而可以直接排除高氧化态金属端氧作为中间体直接氧化醇的催化途径。(3) 从可能反应机理图 2 可看出,*t*-BuOOH 氧化(NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O 以及催化过程中,*t*-BuOOH 和 Ru^{III}-Ru^{III}生成 Ru^{III}-Ru^{III}-OO[•]Bu 中间产物过程中伴随质子释放,这一过程也得到实验的印证,即加入酸能抑制 Ru₂-OO[•]Bu 的生成,从而减缓催化反应,而碱的加入,效果刚好相反,但酸对哪一个过程中的 Ru^{III}-Ru^{III}-OO[•]Bu 形成有抑制作用不能确定。

3 结论

双核金属钌膦酸配合物(NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O 在常温水溶性体系中,可以高效催化 *t*-BuOOH 氧化各种醇类,包括一级醇、二级醇,长链醇,生成相对应的醛(酮)和酸。当 $n_{t\text{-BuOOH}}/n_{\text{Sub}} < 3$ 时,醇氧化主要产物是醛,而当 $n_{t\text{-BuOOH}}/n_{\text{Sub}} > 5$ 时,醇氧化主要产物是酸。酸性水溶性体系抑制(NH₄)₃[Ru₂(hedp)₂]₂·2H₂O 催化 *t*-

BuOOH 醇氧化反应, 而碱性溶液加速催化反应。催化机理研究表明, 双核金属钌膦酸配合物的 $[\text{Ru}^{\text{III}}-\text{Ru}^{\text{III}}]^2$ 单元与 *t*-BuOOH 作用, 可以形成含过氧键的 $\text{Ru}^{\text{III}}-\text{Ru}^{\text{III}}-\text{OO}^t\text{Bu}$ 中间体, 然后再对底物醇进行氧化。

参考文献:

- [1] Sloboda-Rozner D, Alsters P L, Neumann R. *J. Am. Chem. Soc.*, **2003**,**125**:5280-5281
- [2] Sheldon R A. *Catal. Today*, **2015**,**247**:4-13
- [3] Yi X Y, Zheng L M, Xu W, et al. *Inorg. Chem.*, **2003**,**42**:2827-2829
- [4] Pap J S, George S D B, Berry J F, et al. *Angew. Chem. Int. Ed.*, **2008**,**47**:10102-10105
- [5] Goberna-Ferrón S, Pea B, Soriano-López J, et al. *J. Catal.*, **2014**,**315**:25-32
- [6] Barker J E, Ren T. *Inorg. Chem.*, **2008**,**47**:2264-2266
- [7] Villalobos L, Paredes J E B, Cao Z, et al. *Inorg. Chem.*, **2013**,**52**:12545-12552
- [8] Thompson D J, Paredes J E B, Villalobos L, et al. *Inorg. Chim. Acta*, **2015**,**424**:150-155
- [9] Catino A J, Forslund R E, Doyle M P. *J. Am. Chem. Soc.*, **2004**,**126**:13622-13623
- [10] Yi X Y, Liu B, Jiménez-Aparicio R, et al. *Inorg. Chem.*, **2005**,**44**:4309-4314
- [11] Sheldon R A, Arends I W C E, Dijkstra A. *Catal. Today*, **2000**,**57**:157-166
- [12] Liu B, Ding T, Hua W J, et al. *Dalton Trans.*, **2013**,**42**:3429-3433