



Title	Studies on Phenolic Compounds Decomposition through Liquid-phase Oxidation Using Ceria-Zirconia Based Catalysts
Author(s)	Supandi, Abdul Rohman
Citation	大阪大学, 2020, 博士論文
Version Type	VoR
URL	<a href="https://doi.org/10.18910/77484">https://doi.org/10.18910/77484</a>
rights	
Note	

*The University of Osaka Institutional Knowledge Archive : OUKA*

<https://ir.library.osaka-u.ac.jp/>

The University of Osaka

## 論文内容の要旨

氏 名 ( ABDUL ROHMAN SUPANDI )	
論文題名	<p>Studies on Phenolic Compounds Decomposition through Liquid-phase Oxidation Using Ceria-Zirconia Based Catalysts</p> <p>(セリア-ジルコニア系触媒を用いた液相酸化による フェノール類化合物の分解に関する研究)</p>
論文内容の要旨	
<p>Phenolic compounds are well-known organic pollutants that frequently found in the wastewater stream due to the discharge of the industrial wastes from many kinds of the manufacturing processes. Since phenolic compounds are highly toxic for human health as well as the aquatic life, it is necessary to remove phenolic compounds from the wastewater stream as much as possible. Catalytic liquid-phase oxidation has been proposed as a suitable method due to its simplicity, environmentally friendly, and sustainability. For this method, Pt/CeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub> catalyst has been reported to remove 92% of phenol, in which, CeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub> with its oxygen release and storage abilities owing to the reversible reduction and oxidation of Ce<sup>4+</sup>/Ce<sup>3+</sup> ions was confirmed to supply the oxygen species toward the Pt activator to oxidize the phenol. However, it still required high temperature of 160°C and high pressure (20 atm) of pure oxygen. From the practical application standpoint, the phenolic compounds decomposition under moderate condition; i.e., temperatures below 100°C and under the atmospheric air pressure is required.</p> <p>In Chapter 1, for the effective phenolic decomposition under moderate condition, mesoporous silica SBA-16, Santa Barbara Amorphous No. 16, having large surface area was used as a catalyst support to increase the number of active sites. In addition, CeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub>-SnO<sub>2</sub> was selected as a promoter of a Pt catalyst, because the redox of Sn<sup>4+/2+</sup> has been reported to enhance the oxygen release and storage abilities of the CeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub> based solid. Therefore, Pt/CeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub>-SnO<sub>2</sub>/SBA-16 was prepared, and the catalytic activities were investigated for phenol and <i>p</i>-cresol decomposition which are the common pollutants among the phenolic compounds. As a result, the 7wt% Pt/ 16wt% Ce<sub>0.68</sub>Zr<sub>0.17</sub>Sn<sub>0.15</sub>O<sub>2</sub>/SBA-16 catalyst realized a 91% removal of phenol after the reaction for 6 h at 80°C under the atmospheric air pressure, which is quite moderate condition compared to the previously reported Pt/CeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub> catalyst. For the <i>p</i>-cresol oxidation, the same catalyst could realize a complete removal after the reaction for 4 h at 80°C under the atmospheric air pressure, while the previously reported Ag/Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-ZrO<sub>2</sub> catalyst required more severe reaction condition (160°C, 1.5 MPa).</p> <p>In Chapter 2, for further improvement of the catalytic activity, the study was focused on the acidity of the support, because it has been reported that the higher acidity of the material increased the dispersion of supported materials, expecting the enhancement of the oxygen release and storage abilities of the promoter by prohibiting the aggregation. Here, ZrO<sub>2</sub> was loaded on SBA-16 to increase the acidity of support, and the activities of Pt/CeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub>-SnO<sub>2</sub>/ZrO<sub>2</sub>/SBA-16 catalysts were investigated for phenol decomposition. Among the prepared catalysts, the highest catalytic activity was obtained for the 7wt% Pt/ 16wt% Ce<sub>0.68</sub>Zr<sub>0.17</sub>Sn<sub>0.15</sub>O<sub>2</sub>/ 24wt% ZrO<sub>2</sub>/SBA-16 catalyst, and as a result, the complete removal of phenol was successfully realized after the reaction for 8 h at 80°C.</p> <p>Since the detail relationship between the acidity of ZrO<sub>2</sub> and the catalytic activity still remains unclear in Chapter 2, in Chapter 3, size-controlled ZrO<sub>2</sub> nanoparticles with various particle sizes were used as the catalyst supports because the acidity is considered to be affected by the particle surface, that is, the size of ZrO<sub>2</sub>. Here, to demonstrate the ZrO<sub>2</sub> particle size effect strictly, SBA-16 was excluded. In addition, to maintain the particle size of the ZrO<sub>2</sub> nanoparticle during the catalyst preparation processes, CeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub>-Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub> (600°C) having high oxygen release and storage abilities similar to CeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub>-SnO<sub>2</sub> (900°C) was selected for the low temperature synthesis of catalyst. As a result, the acidity of crystalline ZrO<sub>2</sub> was confirmed to be increased with decreasing the ZrO<sub>2</sub> particle size, and the catalyst with smaller ZrO<sub>2</sub> was found to show the higher catalytic activity for phenol removal. Among the catalysts tested in this thesis, the highest activity was obtained for 7wt% Pt/ 16wt% Ce<sub>0.68</sub>Zr<sub>0.17</sub>Bi<sub>0.15</sub>O<sub>2-δ</sub>/ZrO<sub>2</sub> using the ZrO<sub>2</sub> support with the smallest particle size of 9 nm.</p>	

## 論文審査の結果の要旨及び担当者

氏 名 ( ABDUL ROHMAN SUPANDI )			
論文審査担当者	(職)	氏 名	
	主 査	教授	今中 信人
	副 査	教授	宇山 浩
	副 査	教授	古澤 孝弘
	副 査	教授	桑畑 進
	副 査	教授	藤内 謙光
	副 査	教授	櫻井 英博
	副 査	教授	林 高史
	副 査	教授	南方 聖司
	副 査	教授	佐伯 昭紀
	副 査	教授	中山 健一
	副 査	教授	能木 雅也
論文審査の結果の要旨			
<p>申請者は、排水中の有害有機物質であるフェノール類化合物を、温和な条件（大気開放下、100℃以下）において酸化分解できる高活性触媒を創製するため、液相中の溶存酸素を格子内に貯蔵し、かつ活性点へ供給する性質（酸素貯蔵放出特性）を有するセリア-ジルコニア（<math>\text{CeO}_2\text{-ZrO}_2</math>）系材料に着目し、これを助触媒として用いた新規触媒を創製したところ、大気開放下80℃において液相中のフェノールおよび<i>p</i>-クレゾールを高効率で浄化することに成功している。</p> <p>ここで申請者は、高い酸素貯蔵放出特性を示す材料としてセリウム-ジルコニウム-スズ複合酸化物（<math>\text{CeO}_2\text{-ZrO}_2\text{-SnO}_2</math>）を選択し、これを酸化活性を有するPtとともに、高比表面積担体のメソポーラスシリカSBA-16（Santa Barbara Amorphous No. 16）に分散担持したPt/CeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub>-SnO<sub>2</sub>/SBA-16触媒を創製した結果、大気開放下80℃で6時間反応させることにより、液相中のフェノールを91%除去できることを明らかにしている。また、<i>p</i>-クレゾールについても、本触媒を大気開放下80℃で4時間反応させることにより、完全に除去できることを見出している。従来報告されている触媒は、高压高温（フェノール：純酸素流通下、20気圧、160℃、3時間で92%除去、<i>p</i>-クレゾール：純酸素流通下、15気圧、160℃、6時間で完全除去）を必要としていることから、本触媒が極めて温和な条件下（大気開放下、80℃）においても高い活性を有していることがわかる。</p> <p>さらに、触媒の分散性を向上させるため、触媒担体の酸点に着目し、SBA-16にZrO<sub>2</sub>を担持することにより酸点を増加させたZrO<sub>2</sub>/SBA-16を触媒担体として用いた結果、Pt/CeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub>-SnO<sub>2</sub>/ZrO<sub>2</sub>/SBA-16触媒が、フェノールを大気開放下80℃、8時間の条件で100%除去、即ち完全除去できることを明らかにしている。</p> <p>また申請者は、様々な粒径のZrO<sub>2</sub>を触媒担体としたPt/CeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub>-Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/ZrO<sub>2</sub>を用い、担体の酸点が触媒活性に与える影響を調べたところ、ZrO<sub>2</sub>の粒径の減少により酸点の量が増加し、この酸性度の増加に伴いCeO<sub>2</sub>-ZrO<sub>2</sub>-Bi<sub>2</sub>O<sub>3</sub>が高分散性状態となることで酸素貯蔵放出特性が向上し、その結果、高い触媒活性が得られることを明確にしている。</p> <p>以上のように、本論文ではセリア-ジルコニア系材料における酸素貯蔵放出特性に着目し、材料設計を行うことにより、大気開放下80℃という極めて温和な条件において、液相中のフェノールおよび<i>p</i>-クレゾールを完全に除去することに成功している。従来の触媒が高压高温を必要としていることを踏まえると、温和な条件でフェノールおよび<i>p</i>-クレゾールを完全除去可能な本触媒は、水質汚染問題の解決手段の一つとして、産業的に有用であると考えられる。さらに、本研究において明らかにした、触媒担体の酸点と、助触媒の酸素貯蔵放出特性および触媒活性との関係性は、今後のさらなる触媒材料の開発指針となる重要な知見である。よって本論文は博士論文として価値あるものと認める。</p>			