

## 科技创新

当前位置：首页 &gt; 新闻 &gt; 科技创新

## 山西煤化所在CeO<sub>2</sub>表面Pd(2+)和Pd(0)双位点催化醇高效氧化研究方面取得新进展

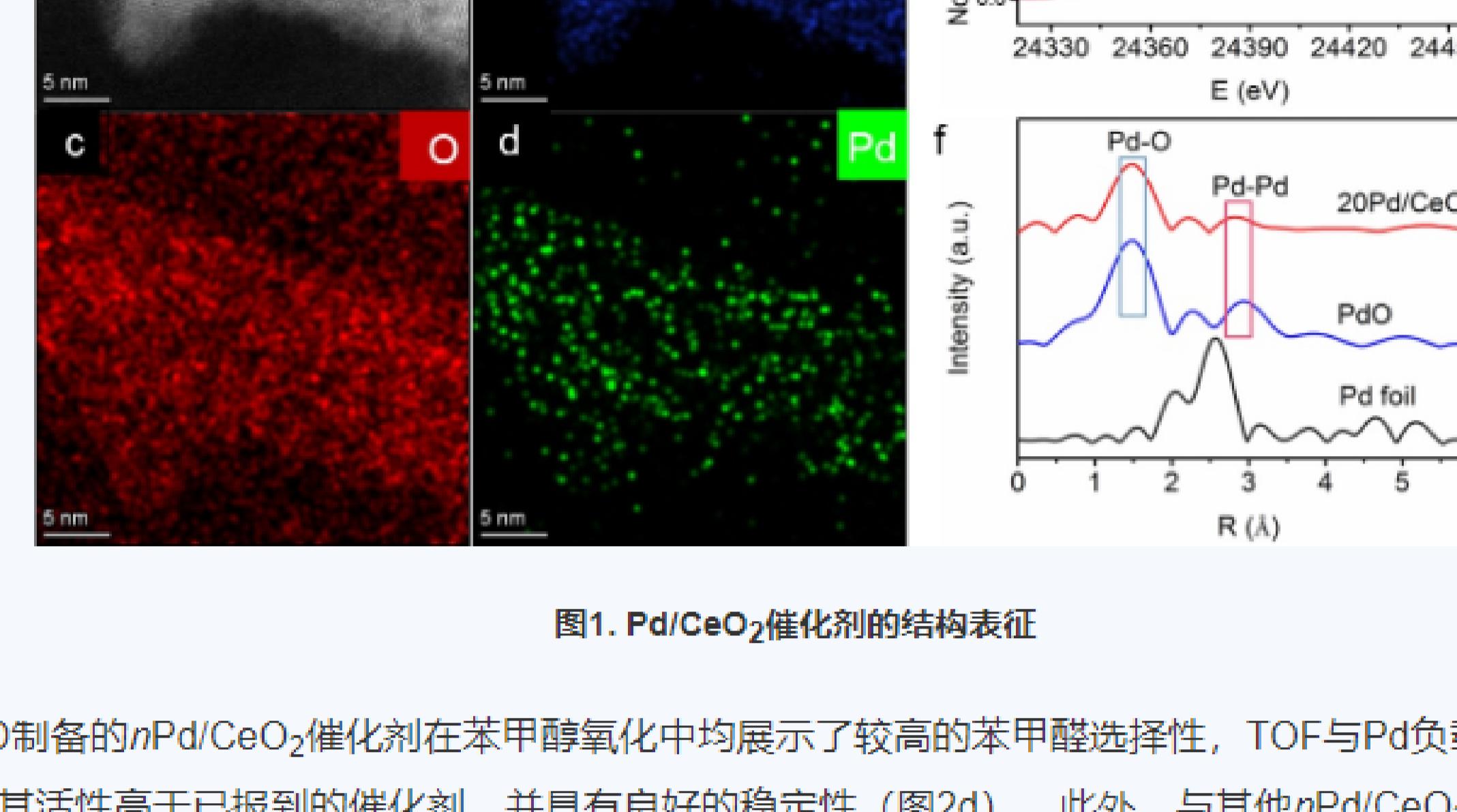
发布时间：2022-10-19 | 【大 中 小】

分享：

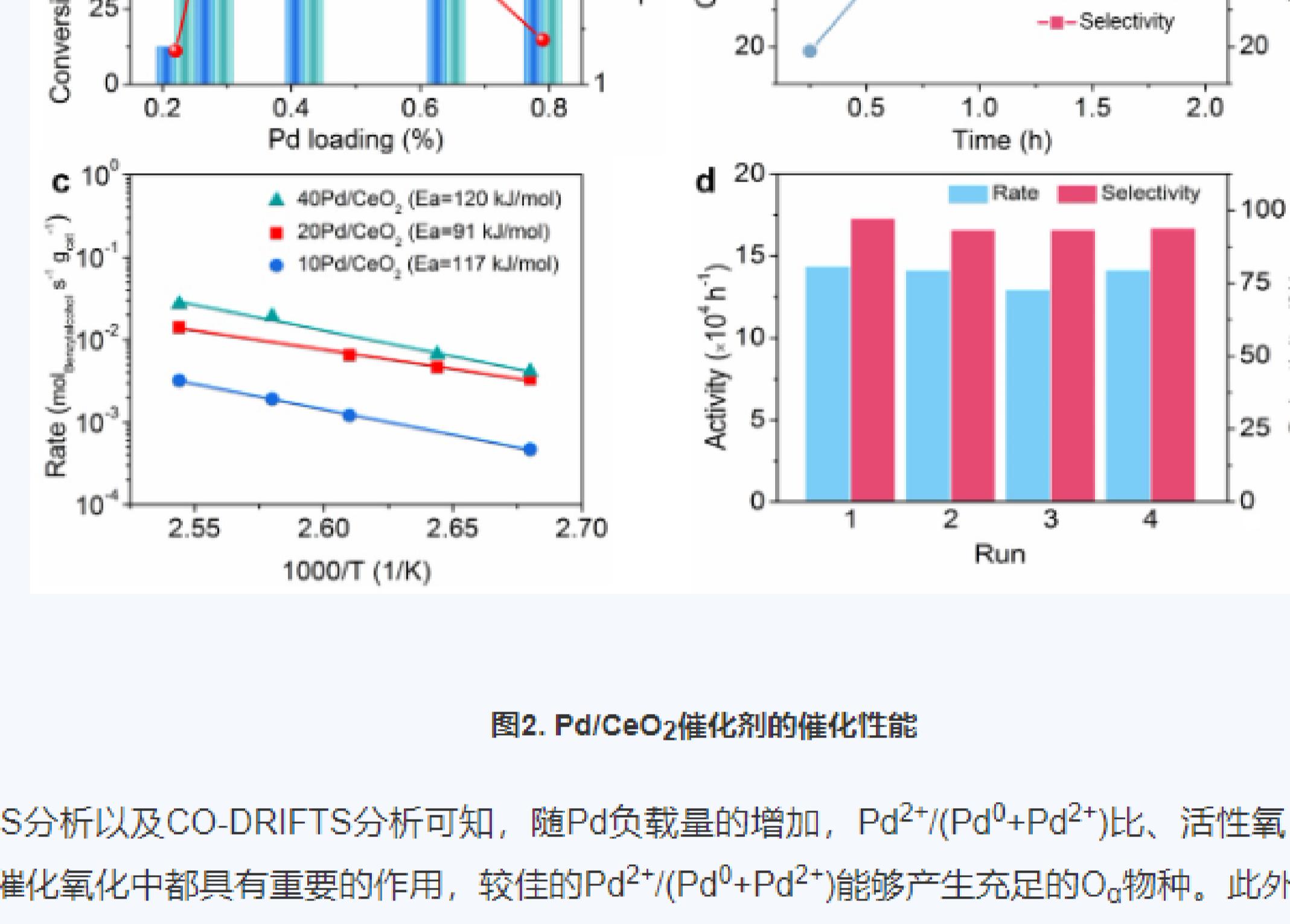
醇无溶剂催化氧化是合成精细化学品的绿色途径。其中，钯基催化剂因其优异的催化活性而得到广泛研究和应用。大多数研究人员认为金属钯物种(Pd<sup>0</sup>)是钯催化剂的活性中心，Pd<sup>0</sup>上醇的β-H消除是反应的决速步骤。由于氧化钯物种(Pd<sup>2+</sup>)在原位反应条件下很容易被还原成Pd<sup>0</sup>，造成传统方法难以控制催化剂稳定的Pd<sup>2+</sup>/(Pd<sup>0</sup>+Pd<sup>2+</sup>)比例，且催化剂中Pd<sup>0</sup>和Pd<sup>2+</sup>的作用难以区分，无法实现高效的协同，催化剂性能受限。因此，若能精准控制Pd<sup>2+</sup>/(Pd<sup>0</sup>+Pd<sup>2+</sup>)比例，并保持其反应条件下结构稳定，形成能够分别活化醇β-H和氧气的双位点催化剂，有望进一步改变反应路径，提升Pd催化剂反应效率。

中国科学院山西煤炭化学研究所张训副研究员、覃勇研究员团队，利用原子层沉积技术，实现了在CeO<sub>2</sub>上构筑稳定且Pd<sup>2+</sup>/(Pd<sup>0</sup>+Pd<sup>2+</sup>)比例可调的Pd团簇催化剂，由于Pd<sup>0</sup>和Pd<sup>2+</sup>双位点的高效协同，其TOF值可高达 $3.50 \times 10^5 \text{ h}^{-1}$ 。与传统Pd催化剂不同，20Pd/CeO<sub>2</sub>催化剂表现出显著的氧同位素效应，其稳定的Pd<sup>0</sup>和Pd<sup>2+</sup>双位点实现了氧促进的β-H消除新机制。该成果近日以“Dual Pd<sup>2+</sup> and Pd<sup>0</sup> sites on CeO<sub>2</sub> for benzyl alcohol selective oxidation”为题在Elsevier出版社期刊Journal of Catalysis上发表。

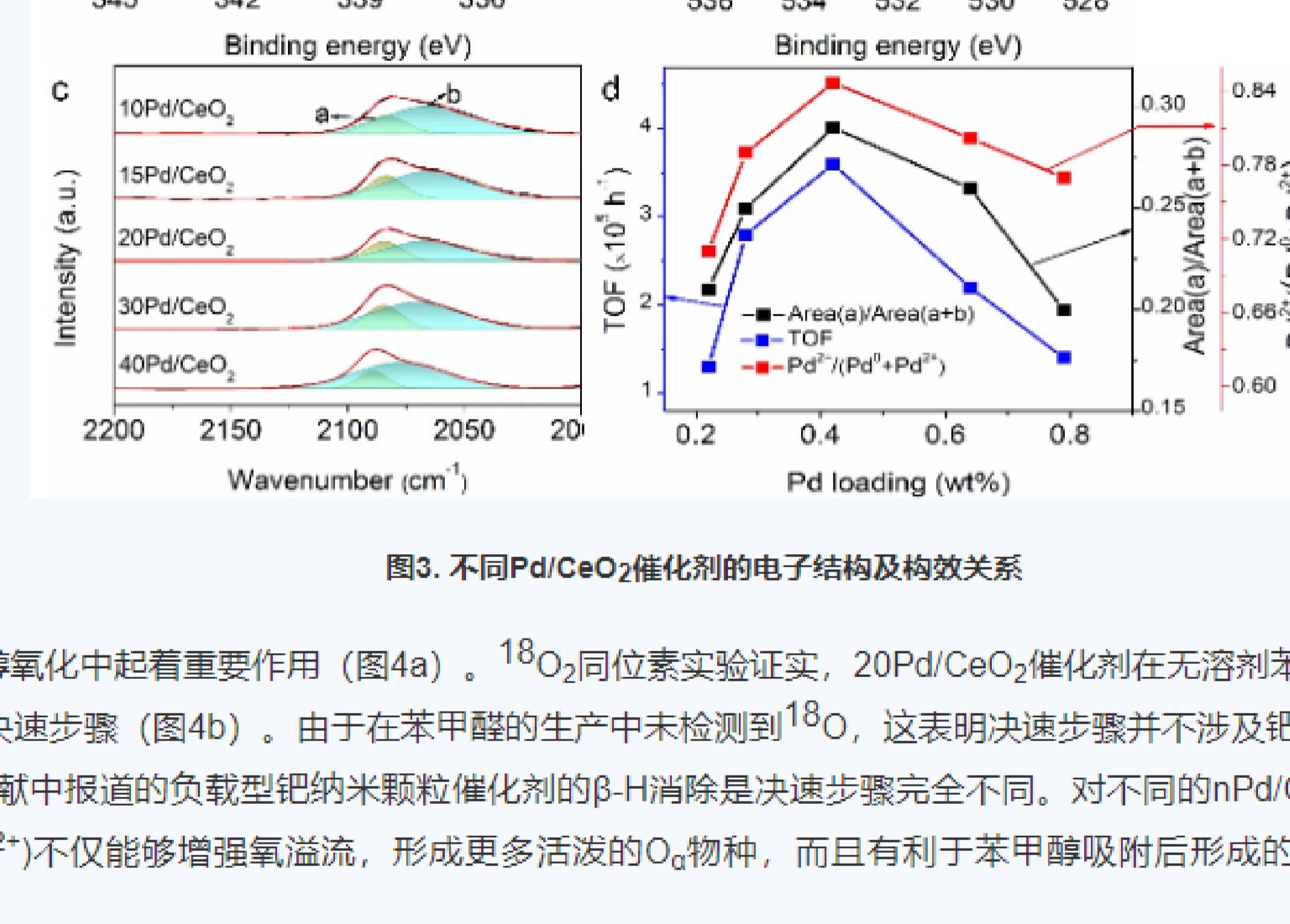
利用ALD在CeO<sub>2</sub>上交替脉冲不同循环数的六氟乙酰丙酮钯和福尔马林沉积Pd团簇，以构筑稳定且Pd<sup>2+</sup>/(Pd<sup>0</sup>+Pd<sup>2+</sup>)比例可调的Pd/CeO<sub>2</sub>催化剂。Pd以Pd团簇的形式均匀分散在CeO<sub>2</sub>纳米棒上（图1）。

图1. Pd/CeO<sub>2</sub>催化剂的结构表征

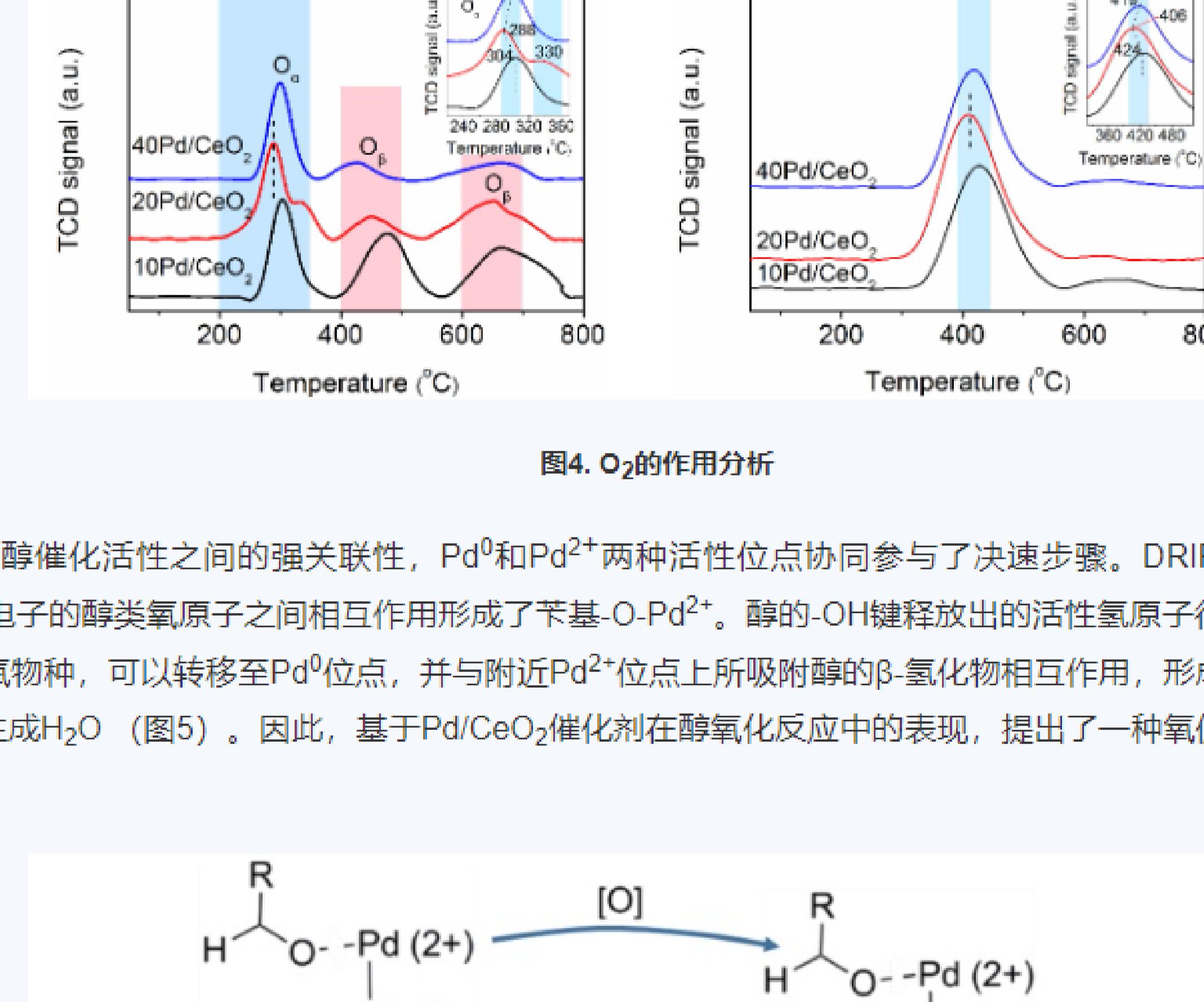
与已报到的文献相比，所有ALD制备的nPd/CeO<sub>2</sub>催化剂在苯甲醇氧化中均展示了较高的苯甲酸选择性，TOF与Pd负载量呈火山型关系（图2a-2b）。其中，20Pd/CeO<sub>2</sub>的TOF为 $3.50 \times 10^5 \text{ h}^{-1}$ ，其活性高于已报到的催化剂，并具有良好的稳定性（图2d）。此外，与其他nPd/CeO<sub>2</sub>催化剂相比，20Pd/CeO<sub>2</sub>显示出最低的表观活化能（图2c）。

图2. Pd/CeO<sub>2</sub>催化剂的催化性能

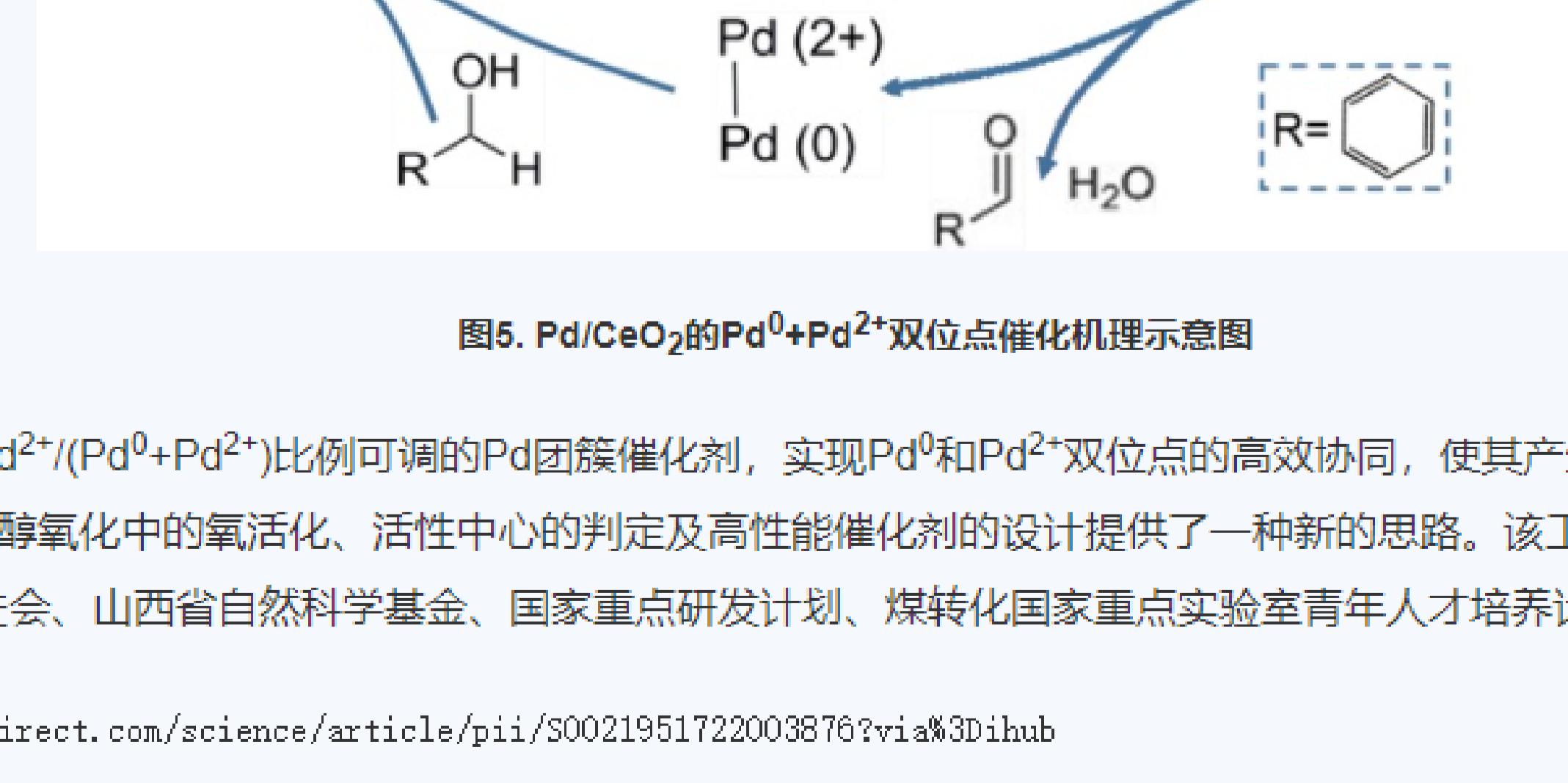
结合反应后的Pd-3d和O-1s XPS分析以及CO-DRIFTS分析可知，随Pd负载量的增加，Pd<sup>2+</sup>/(Pd<sup>0</sup>+Pd<sup>2+</sup>)比、活性氧(O<sub>2</sub>)比与TOF值的变化规律相一致（图3）。因此，Pd<sup>0</sup>和Pd<sup>2+</sup>在苯甲醇的催化氧化中都具有重要的作用，较佳的Pd<sup>2+</sup>/(Pd<sup>0</sup>+Pd<sup>2+</sup>)能够产生充足的O<sub>2</sub>物种。此外，10Pd/CeO<sub>2</sub>和20Pd/CeO<sub>2</sub>催化剂在反应后Pd<sup>2+</sup>/(Pd<sup>0</sup>+Pd<sup>2+</sup>)比例变化不大，表明其初始催化剂的稳定性。

图3. 不同Pd/CeO<sub>2</sub>催化剂的电子结构及构效关系

氧氯交替实验表明氧气在苯甲醇氧化中起着重要作用（图4a）。<sup>18</sup>O<sub>2</sub>同位素实验证实，20Pd/CeO<sub>2</sub>催化剂在无溶剂苯甲醇氧化反应中具有明显的动力学同位素效应，表明含氧化合物的断裂是决速步骤（图4b）。由于在苯甲醇的生产中未检测到<sup>18</sup>O，这表明决速步骤并不涉及钯物种和苯甲醇衍生物（苯甲酸和中间产物）之间的Pd-H键的断裂，这与文献中报道的负载型钯纳米颗粒催化剂的β-H消除是决速步骤完全不同。对不同的nPd/CeO<sub>2</sub>催化剂进行了O<sub>2</sub>-TPD和H<sub>2</sub>-TPD测试，结果表明较高的Pd<sup>2+</sup>/(Pd<sup>0</sup>+Pd<sup>2+</sup>)不仅能够增强氧溢流，形成更多活泼的O<sub>2</sub>物种，而且有利于苯甲醇吸附后形成的活性氢的溢出，从而被O<sub>2</sub>氧化（图4c-d）。

图4. O<sub>2</sub>的作用分析

由于Pd<sup>2+</sup>/(Pd<sup>0</sup>+Pd<sup>2+</sup>)比与苯甲醇催化活性之间的强关联性，Pd<sup>0</sup>和Pd<sup>2+</sup>两种活性位点协同参与了决速步骤。DRIFTS结果表明，苯甲醇被选择性吸附在Pd<sup>2+</sup>位点。缺电子的Pd<sup>2+</sup>物种和富电子的醇类氧原子之间相互作用形成了烷基-O-Pd<sup>2+</sup>。醇-OH键释放出的活性氢原子很容易溢流至Pd<sup>0</sup>位点，产生钯氧化物种。由于反应过程中有充足的活性物种，可以转移至Pd<sup>0</sup>位点，并与附近Pd<sup>2+</sup>位点上所吸附的β-氢化物相互作用，形成六元过渡态。Pd<sup>0</sup>位点上的活性氧和氢将进一步与吸附醇的β-氢化物反应生成H<sub>2</sub>O（图5）。因此，基于Pd/CeO<sub>2</sub>催化剂在醇氧化反应中的表现，提出了一种氧促进的β-H消除机制，这是醇脱氢催化剂具有高性能的关键。

图5. Pd/CeO<sub>2</sub>的Pd<sup>0</sup>+Pd<sup>2+</sup>双位点催化机理示意图

该项工作通过设计具有稳定且Pd<sup>2+</sup>/(Pd<sup>0</sup>+Pd<sup>2+</sup>)比例可调的Pd团簇催化剂，实现Pd<sup>0</sup>和Pd<sup>2+</sup>双位点的高效协同，使其产生一种具有明显<sup>18</sup>O<sub>2</sub>同位素效应的氧促进的β-H消除新机制。本研究为理解醇氧化中的氯活化、活性中心的判定及高性能催化剂的设计提供了一种新的思路。该工作得到了国家自然科学基金、国家杰出青年科学基金、中科院青年创新促进会、山西省自然科学基金、国家重点研发计划、煤转化国家重点实验室青年人才培养计划的资助与支持。

原文链接：<https://www.sciencedirect.com/science/article/pii/S0021951722003870?via%3Dihub>

(山西煤化所)

下一篇：山西煤化所ICC高炉煤气脱硫工业侧线试验取得成功