3P142

NO 還元反応における Rh ナノクラスターのサイズ効果に関する理論的研究 (¹早大先進理工,²早大理工研,³京大 ESICB, ⁴JST-CREST) o出牛 史子¹, 平井 貴裕¹, 石川 敦之^{2,3}, 中井 浩巳^{1,4} Theoretical study on the size effect of catalytic NO reduction by Rh clusters (¹Waseda Univ., ²Waseda Univ. RISE, ³ESICB, ⁴JST-CREST) oFumiko Deushi¹, Hirai Takahiro¹, Atsushi Ishikawa^{2,3}, Hiromi Nakai^{1,4}

【緒言】

自動車の普及により、自動車排ガスやそれらが光反応を起こすことによって生じる有害物質による大気汚染が大きな問題となっている。[1] そのような大気汚染物質の浄化方法の一つとして、CO・HC を酸化し、NO_x を還元してそれらを無害な CO₂、N₂、H₂O に変換するいわゆる三元触媒の利用が一般的である。[2]三元触媒による NO_x 還元反応では通常 CO、HC が還元剤として用いられる。NO と CO の反応は三元触媒における NO 還元反応の基礎的なモデルとして、実験においても理論においても非常によく研究されてきた。[3-5]本研究では、NO + CO 反応の反応メカニズムの詳細を第一原理計算に基づく理論的手法から検討した。

【理論モデル・計算条件】

NO+CO反応では以下の4つの素過程が考えられる。 N₂O 生成反応は式(1)→式(2)→式(3)で進行し、N₂生成 反応は式(1)→式(4)→式(3)で進行する。近年、金属クラ スターのナノサイズ効果が注目されているが、実際に用 いられている触媒の状態を考慮するとナノクラスターの形

状も考慮する必要があると考えられる。そこで、本研究では正 20 面体 構造の Rh₅₅クラスターおよび Rh₁₄₇クラスターに関しては、あらわに反 応性を評価する。また、さらに大きな構造については、Wruff の定理 に基づきクラスターを構築し、結晶面による反応性の違いからクラスタ ー全体の反応性を評価した。吸着エネルギー・活性化エネルギー・反 応エネルギーは Table 2 の計算条件により算出した。

【結果と考察】

・クラスターにおける検討結果

直径 1 nm 程度の微小なクラスターにおいてはコーナーサイト やエッジサイトといった不飽和サイトの割合が高い。これらのクラ スターとして、Rh₅₅クラスター及び Rh₁₄₇クラスターを対象に計算 した。対象とした系を Fig. 1 に示した。コーナーサイトを(C)、エッ ジサイトを(E)、テラスサイトを(T)とし、活性化エネルギーと反応 熱を Table 3 に示した。また、最も活性化エネルギーが低い場所 Table 1. NO 還元反応の素反応一覧

$\mathrm{NO}^* \rightarrow \mathrm{N}^* + \mathrm{O}^*$	(NO 解離)	(1)
$\mathrm{N}^* + \mathrm{NO}^* \rightarrow \mathrm{N}_2\mathrm{O}^*$	(表面 N ₂ O 生成)	(2)
$\mathrm{CO}^* + \mathrm{O}^* \to \mathrm{CO}_2^*$	(表面 CO ₂ 生成)	(3)
$N^* + N^* \rightarrow N_2^*$	(表面 N ₂ 生成)	(4)

Table 2.計算条件					
Program	VASP				
package					
Functional	RPBE				
Potential	PAW.51_PBE				
Energy cutoff	400 eV				
K point	クラスター: 1×1×1				
	表面: 5×5×1				
Spin	Spin-polarized				



Figure 1. 計算対象としたクラスター

ームを Fig. 2	2 に示した。
------------	---------

での反応を仮定した反応スキ

NO 解離反応は、0.6 eV 程 度の活性化エネルギーであり、 原子が強く吸着しやすい Rh₅₅ クラスターやコーナーサイトで の活性が高い。それに対して、 N₂Oの生成においては、Rh₁₄₇ クラスターの方がより反応が進 Table 3. クラスターにおける反応熱(ΔE)と活性化エネルギー(E_a) [eV]

					. ,			,		
	Rh ₅	₅ (C)	Rh_5	₅ (E)	Rh_{12}	47(C)	Rh_{14}	47(E)	Rh_{14}	₄₇ (T)
	E_{a}	ΔE	E_{a}	ΔE	E_{a}	ΔE	E_{a}	ΔE	E_{a}	ΔE
NO 解離	0.63	-1.63	0.63	-1.18	0.68	-1.11	1.01	-0.72	0.96	-0.81
N ₂ O生成	2.14	2.09	2.13	1.37	_	—	1.69	1.52		—
N2生成		—	2.14	1.06		—	1.79	-0.55	3.44	0.34
CO ₂ 生成	1.19	0.60	1.37	0.77		—		_		_

行しやすく、サイトによる違いはない。また、N2生成においてもRh₁₄₇クラスターが有利となる。N2O生成及びN2 生成は、初期構造のN原子の吸着が強いことから吸熱反応であり、活性化エネルギーも約2eVと非常に高い。 反応スキームから表面と同様これらの反応が律速となることがわかる。全体の反応スキームから、N2生成の方 が反応熱の点から反応しやすいと考えられる。CO2生成は0.6eV程度の活性化エネルギーであった。 ・表面における検討結果

直径 1 nm を超えるクラスターを直接計算対象とする ことは計算コストの観点から困難であるため、本研究で は DFT 計算から算出した結晶面の表面エネルギーの 値を Wruff の定理(式(5))に代入し、様々な大きさのク ラスターを作成した。ここで h_i は *i* 面の直径からの距離、 γ_i は *i* 面の表面エネルギー、 λ は体積不変に関わる未 定係数である。直径 2 nm、直径 20 nm、直径が無限大 のクラスターを Fig. 3 に示す。

$$\frac{h_i}{\gamma_i} = \frac{1}{\lambda} = const.$$
 (5)







Figure 3. Wruffの定理により作成されたクラスター (a) 直径 d = 2 nm, (b) d = 20 nm, (c) $d = \infty$

Wruffの定理により作成したクラスターに現れる面はどの大きさにおいても(111)、(100)が大部分を占めている。これらの面についてNO解離反応、N2O生成反応、N2生成反応、CO2生成反応を計算した。(100)面及び(111)面における、活性化エネルギーが最小となる場合の反応熱と活性化エネルギーをTable 3 に示した。また、(100)面、(111)面におけるNO還元反応の反応スキームをFig. 3 に示した。

NO 解離反応は活性化エネルギーが 0.7 eV 程度であり、 (100)面と(111)面における活性化エネルギーに大きな差はな

い。一方、解離原子が 3-fold hollow に吸着する(111) 面での反応エンタルピーは約-0.9 eV であり、(100)面 の反応より発熱的である。 N_2O 生成においては、活性 化エネルギー・反応熱ともに面による差は 0.1 eV 程 度のみであるが、 N_2 生成反応においては、(100)面と (111)面との活性化エネルギーの差が 1 eV 程度異な るという特徴が確認できた。 CO_2 生成反応においては 吸熱反応であるもの活性化エネルギーは、1 eV 程度 とあまり高くはない。これらの結果から、(100)面にお いて最も活性化エネルギーが高くなるのは N_2 生成反 応であり、(111)面においては N_2O 生成反応であるこ とが示された。 Table 3.(100)面及び(111)面での活性化エネル

ギー(E _a)と反応熱(ΔE)[eV]						
	(1	00)	(111)			
	$E_{\rm a}$	ΔE	E_{a}	ΔE		
NO 解離	0.65	-0.11	0.66	-0.9		
N ₂ O 生成	1.51	1.51	1.56	1.5		
N_2 生成	2.76	-1.01	1.71	-0.2		
CO ₂ 生成	0.83	0.65	1.25	0.9		



Figure 5. NO 還元反応の反応スキーム

【参考文献】

[1] Twigg, M.V., *Appl. Catal. B*, **70**, 2 (2007), [2] Summers J.C., Hegedus L.L., *J. Catal.*, **51**, 185 (1978), [3] T. Ravileerthi, R. Thyagarajan, N. S. Kaisare, P. Aghalayam, *Int. J. Chem. Kinet.*, **44**, 577 (2012), [4] V.P. Zhdanov, B. Kasemo, *Surf. Sci. Reports.*, **29**, 31 (1997), [5] B-F. Su, H-Q. Fu, H-Q. Y., C-W. Hu, *Catal. Sci. Technol.*, **5**, 3203 (2015), [6] B. Hammer, *J. Catal*, **199**, 171 (2001), [7] G. D-Mariadassou, *Catal. Today*, **90**, 27 (2004)