科学研究費補助金(特別推進研究)公表用資料 「事後評価用〕

平成 17 年度採択分 平成 21年 3月31日現在

研究課題名(和文)量子ヒステリシスを示すポリ酸ナノ磁性体の 開発と分子磁性

研究課題名(英文) Molecular Design and Quantum Hysteresis of Polyoxometalates-based Molecular Magnets

研究代表者

山瀬 利博 (YAMASE TOSHIHIRO)

東京工業大学 名誉教授



研究の概要:量子/古典の境界領域のナノスピンクラスターの分子磁性の理解のため non-colinear (三角、四角、六角、プリズム) スピン構造のポリ酸を創製しその(光) 自己集合機構および分子磁性を解明した。

研 究 分 野:化学

科研費の分科・細目:基礎化学・無機化学

キーワード:ポリ酸、分子磁性、自己集合、量子トンネル、スピンクラスター

1. 研究開始当初の背景

代表者のポリ酸の分子設計と物性に関する研究の中で 2004 年に V^{IV} の三角スピンをコアとする $[(VO)_3(SbW_9O_{33})_2]^{12}$ ポリ酸がスピンフラストレーション系の分子磁性研究の格好の分子モデルとなることを発見した。これがポリ酸の分子設計の有用性、磁性理論と分子構造との対応、新規分子磁性体の開発のトリガーとなった。

2. 研究の目的

量子/古典の境界領域のナノスピンクラスターの分子磁性の理解のため遷移金属イオンや希土類金属イオンの non-colinear スピン構造のポリ酸を創製し生成の(光)自己集合機構を明らかにすること、および得られた新規ポリ酸の分子磁性を構造と対応させて解明し分子磁性の新領域を創ることを目的とした。

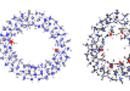
3. 研究の方法

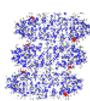
ポリ酸として二個の三角を連結したプリズム、六角、四角、リング、ボールのスピン構造を持つ新規ポリ酸に焦点を絞って合成した。新規ポリ酸の構造や磁気化学その他characterizationは主に単結晶 x線構造解析、電気化学分析、ESR,NMR、DCおよびAC磁化率、ESI-MS分析により行った。磁気化学的に意義のあるものについてパルス磁場での磁化や高周波ESR測定を含まるででの磁化や高周波をSR測定を含までの磁場での磁化や高周波を表別定を表別を表別を表別を表別を表別というによりないまからである。

4. 研究の主な成果

(1).ポリ酸の分子設計と光自己集合機構の解明 希土類金属イオン (Ln^{3+}) を用いて一連の楕円構造のリングポリ酸($\{Mo_{150}Ln_2\}$ や $\{Mo_{130}Ln_{10}\}$)とこれら楕円構造リングがチューブ状に積層されたチューブポリ酸

 $(\{(Mo_{154}\}_{\infty})$ や $\{(Mo_{146}Ln_2)_{\infty}\})$ を発見、その光合成法を確立した。得られた光自己集合メカニズムの詳細をもとに卵殻構造の $\{Mo_{96}Ln_8\}$ も創製され、打ち立てたリング状ポリ酸の分子設計指針の正しさも裏付けられた。図3に Ln^{3+} として La^{3+} の場合にえられる $\{Mo_{150}La_2\}$, $\{Mo_{96}La_8\}$, $\{Mo_{146}La_2\}_{\infty}$ の構造を例示した。





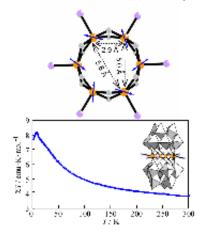
nooling) (Muscling)

echae) Worschaelsgern

(2). $\underline{Mn_6}$ スピンプリズムの 1/3 磁化プラト $\underline{-0}$ 発現条件 V_3 や Cu_3 の三角スピンでは基底状態が S=1/2 の合成スピンに起因する 1/3 磁化プラトーが現れた。三角リングが二個連結した Mn_6^{12+} スピンプリズムにこの検討を試み、 $[Mn_6(H_2O)_2(AsW_9O_{34})_2(AsW_6O_{26})^{17}$ の新しい合成法を見出し Mn_6^{12+} の分子磁性を求めた。 Mn_6^{12+} のスピンフラストレーションと 1/3 磁化プラトーが明らかにされプラトーの安定化は二等辺三角形状の Mn_3 三角スピン内のantiferromagnetic interaction に加えて二個の連結する Mn_3 三角スピン間 antiferromagnetic interaction とその異方性によることが示された。しかし正三角形が二個連結した場合プラ

トーの安定化は認められないことがスピン ハミルトニアンの対角化による simulation か ら示唆された。

(3).強磁性六角スピンポリ酸の発見と分子 磁性 2.9-3.2Å 辺の正六角形のスピンクラス ターを含む一連のポリ酸を創製しこれが強 磁性を示すことを発見した。たとえば $(n-BuNH_3)_{12}[(CuCl)_6(AsW_9O_{33})_2]\cdot 6H_2O$ it D_{3d} 対称のアニオンと n-BuNH₃⁺カチオンとの塩 であって、中心は6個のCu²⁺からなり強磁性 であった。スピン多重項の基底状態、励起状 態のエネルギー準位、スピン間 interaction(人) および zero-field splitting energy (D)値が見 積られスピン構造をもとにその由来を考察 した。禁制遷移のΔS=±2 の ESR ラインも観測 され Dzyaloshinsky-Moriya 相互作用由来であ ることが指摘された。また Cu₆六角スピンの 強磁性は各 Cu 原子上の d_{x2-y2} スピン軌道が Cu-0-Cuの sp²-酸素原子の 2p 1one-pair 軌道 とほぼ直交することによる各 Cu の S=1/2 ス ピンの孤立によるものと結論できた。



(4).新規菱形スピンポリ酸の発見と分子磁 Jahn-Teller 歪みの小さい2個の Cu²⁺からなる4個の Cu²⁺イオンの Cu₄⁸⁺-四角 (菱形) スピンポリ酸、[Cu4(GeW₉O₃₄)₂]¹²·の 創製にも成功し菱形スピンの磁気化学を展 開した。すなわち従来から知られているβ-β 結合の[Cu4(H2O)2(GeW0O34)2]12-に代わり J-T 歪みの少ないα-α結合の[Cu₄(GeW₉O₃₄)₂]¹²⁻を 創製し磁気的相互作用の詳細をβ-β結合のそ れと比較して初めて Cu4 菱形スピンの分子磁 性が明らかにされた。d_{x2-y2}スピン軌道の双極 子―双極子相互作用の重要性が指摘され、長 軸に対応する2個の Cu²⁺サイト間の弱い強 磁性相互作用は S=1 基底状態由来であること、 ゼロ磁場下での *M*=1*→M*=-1 量子トンネルが 見出された。2⁴個の多重項のエネルギーレベ ルが求められ、 α - α 結合および β - β 結合の菱形 スピンの基底状態は異なっていて、それぞれ S=1 と S=0 であることが判明した。

5. 得られた成果の世界・日本における位置 づけとインパクト

ポリ酸の分子設計に関しては光反応を含め 世界的にも先導しており本研究で分子設計 の基盤をほぼ確立したと考えている。分子構 造と磁性との相関に関してもこれまでパイン もて加わった新規ポリ酸磁性体の発見とれ も一分誇れ、インパクトも高い。今後、本研 究成果をもとに世界的に高機能なポリすなされるものと信じている。

6. 主な発表論文

(研究代表者は太字、研究分担者は二重下線、 連携研究者は一重下線)

- (1) **T. Yamase**, H. Abe, <u>E. Ishikawa</u>, <u>H. Nojiri</u>, and Y. Ohshima, Structure and Magnetism of $[n\text{-BuNH}_3]_{12}[\text{Cu}_4(\text{GeW}_9\text{O}_{34})_2]\cdot 14\text{H}_2\text{O}$ Sandwiching a Rhomb-like Cu_4^{8+} Tetragon through α -Keggin Linkage, *Inorg. Chem.*, **48**, 138-148 (2009).
- (2) **T. Yamase**, Chapter 243:Luminescence of Polyoxometallolanthanoates and Photochemical Nano-ring Formation, *Handbook of the Physics and Chemistry of Rare Earths.*, K.A. Gschneidner, Jr., J.-C.G. Bünzli, and V.K. Pecharsky (Eds.), Elsevier B. V. Vol. 39, 297-356 (2009).
- (3) Y. Ohshima, <u>H. Nojiri</u>, K. Fukaya, and **T. Yamase**, 1/3 Magnetization Anomaly in Triangular Spin Prism, *J. Phys. Soc. Jpn.*, **77**, 044706-1 044706-6 (2008).
- (4) **T. Yamase** and <u>E. Ishikawa</u>, Photoreductive Self-assembly of [Mo^{VI}₇O₂₄]⁶⁻ to Anti-tumoral, [H₂Mo^{VI}₁₂O₂₈(OH)₁₂(Mo^{VI}O₃)₄]⁶⁻ in Aqueous Media, *Bull. Chem. Soc. Jpn.*, **81**, 983-991 (2008).
- (5) M. Clemente-Léon, <u>T. Itoh</u>, E. Coronado, and **T. Yamase**, Langmuir-Blodgett Films of a Mo-blue Nanoring [Mo₁₄₂O₄₂₉H₁₀(H₂O)₄₉(CH₃CO₂)₅(CH₃CH₂CO₂)]³⁰ (Mo₁₄₂) by the Semiamphiphilic Method, *Langmuir*, **23**, 4042-4047 (2007).
- (6) **T. Yamase**, K. Fukaya, <u>H. Nojiri</u>, and Y. Ohshima, Ferromagnetic Exchange Interactions for $\text{Cu}_6^{12^+}$ and $\text{Mn}_6^{12^+}$ -Hexagons Sandwiched by Two B- α [XW₉O₃₃]⁹⁻ (X=As^{III} and Sb^{III}) Ligands in D_{3d} -Symmetric Polyoxotungstates, *Inorg. Chem.*, **45**, 7698-7704 (2006).
- (7) **T. Yamase**, Y. Yano, and <u>E. Ishikawa</u>, Photoreductive Self-assembly from $[Mo_7O_{24}]^{6-}$ to Carboxylates-Coordinatined $\{Mo_{142}\}$ Mo-Blue Nano-ring in the Presence of Carboxylic Acids, *Langmuir*, **21**, 7823-7832 (2005).