

平成 31 年 1 月 16 日

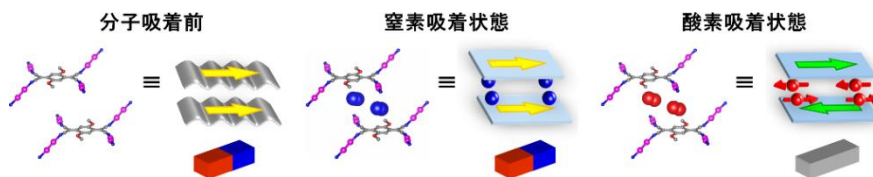
報道機関各位

国立大学法人東北大学金属材料研究所  
 国立大学法人京都大学物質—細胞統合システム拠点  
 国立大学法人名古屋大学

## 酸素分子の電子スピンを見分ける多孔性磁石 酸素ガスの吸脱着により磁石の ON-OFF 制御に初成功

### <発表のポイント>

- 酸素ガスの吸脱着により、磁石の ON-OFF 制御に成功
- 磁石にくっつく性質を持つ酸素が多孔性の分子磁石に吸着されると、磁石層間の磁気相互作用を媒介し、物質の磁化が消失
- 常磁性吸着分子の持つ電子スピンを感知する、全く新しい多孔性物質の発見



何も吸着していない、または窒素が吸着されると磁石の性質を保つ。磁石の性質を持つ酸素が吸着すると磁石の性質を失う。

### <概要>

国立大学法人東北大学金属材料研究所の高坂亘 助教、宮坂等 教授らは、名古屋大学大学院工学研究科の堀彰宏 助教、松田亮太郎 教授、および京都大学物質—細胞統合システム拠点の北川進 特別教授らと共に、酸素ガスを吸脱着させることで、磁化の ON-OFF が可能な新たな多孔性分子磁石\*1 の開発に成功しました。

今回開発された分子磁石は層状構造になっており、その層の間にガスなどの小分子を出し入れできるのが特徴です。分子性多孔性材料\*2 の一種でもあります。本研究では、この磁石分子に酸素が吸着すると磁化が消失、酸素を取り除くと回復することを確認し、酸素吸脱着による磁化の ON-OFF スイッチが可能であることを証明しました。

本現象は、磁石の性質を持つ酸素分子が磁石層間に吸着されることで層間の磁気相互作用を媒介し、新たな磁気秩序 (反強磁性磁気秩序\*3) が誘起されて生じたものです。すなわち、本材料は酸素の持つ電子スピン\*4 を感知できる新しい多孔性磁石です。吸着酸素の持つ電子スピンを利用した材料物性の制御はこれまでに例がなく、新しい磁気秩序機構に基づく分子デバイス創製など、イノベーション創出の鍵になると期待されます。

本研究成果は、2018 年 12 月 21 日付けで英オンライン科学誌「Nature Communications」にオンライン掲載されました。

## <研究の背景>

空気中に含まれる気体（ガス）の主な成分は、窒素、酸素、アルゴン、二酸化炭素です。そのうち最も含有量の多い窒素は78%を占め、次いで酸素の約21%であり、この二つの気体が大部分を占めます。酸素は、我々が生きていく上でなくてはならない物質です。しかし窒素と比べた場合、二原子分子であることと同時に、分子の大きさや沸点など様々な性質が類似しており、現在、空気から両者を識別・分離するには、そうしたわずかな性質の違いに基づいて行っています。一方で、これら二つの分子の間には、全く正反対の性質もあります。それが、“磁性”です。一般的な酸素分子は電子スピンを持ち、磁石にくっつく性質（常磁性<sup>\*5</sup>）を示すという点で、電子スピンを持たない（反磁性<sup>\*5</sup>）窒素や二酸化炭素などの分子とは異なる性質を持っています。我々は、この“磁性”の違いを識別する吸着材料を創ることに興味を持ち、研究を進めました。

近年、金属イオンと有機配位子の複合化によって合成される多次元格子からなる分子性多孔性材料（金属—有機複合骨格[Metal-Organic Framework; MOF]や多孔性配位高分子[Porous Coordination Polymer; PCP]と呼ばれる）が、“選択的なガス吸着や貯蔵”という観点から注目を集めています。分子性多孔性材料は、様々な性質や付加的要素を分子レベルで格子に組み込むことができます。そのため、吸着させる分子との相性や反応性を制御できるため、ガス吸着の選択性が向上するのです。そこで、“多孔性の分子磁石（多孔性磁石）”を創れば、「吸着されるガスによって柔軟に磁石の性質を変える材料が開発できるのでは？」という発想に至りました。

実際に、ガスの吸脱着により磁石の性質（磁気相<sup>\*6</sup>）を変化させる物質は、これまでに存在しませんでした。特に、酸素分子と窒素分子のような類似形分子の“磁性”という全く異なる分子固有の特徴を感知し、その違いを明確に示す多孔性材料は、その存在すら全くの未知数でした。

## <研究成果の内容>

本研究の成果で重要なポイントは、以下の3点です。

1. 今回開発した層状の多孔性分子磁石は、ガスを吸着する前は、フェリ磁性体<sup>\*7</sup>（磁化のON状態）である。
2. 1の分子磁石に、窒素、もしくは二酸化炭素を大気圧下で吸着させると、1のフェリ磁性体（磁化のON状態）を維持したまま、磁気相転移温度<sup>\*8</sup>（ $T_C$ ）が上昇する。
3. 1の分子磁石に、酸素を大気圧下で吸着させると、磁化が極めて小さな値（磁化のOFF状態）に変化する。

以下、成果の詳細です。

本研究グループは、電子供与性分子<sup>\*9</sup>として振る舞うカルボン酸架橋水車型ルテニウム二核(II, II)金属錯体と、電子受容分子<sup>\*10</sup>として振る舞うTCNQ (7,7,8,8-tetracyano-*p*-quinodimethane) 誘導体からなる層状分子磁石を開発しました (図

1)。この層状分子磁石は、ガスを吸着する前の空の状態（ドライ状態と記します）では、磁気相転移温度  $T_c = 76 \text{ K}$  のフェリ磁性体（磁化 ON 状態）です。それに窒素、もしくは二酸化炭素を大気圧下（100 kPa）で吸着させると、元のフェリ磁性体相を維持したまま、 $T_c$  はそれぞれ 88 K、92 K となり、ドライ状態に比べて上昇しました（図 2）。一方、酸素を大気圧で導入すると、98 K で反強磁性体転移\*<sup>11</sup> を起こし、磁化が極めて小さな値になりました（磁化 OFF 状態）。この相転移温度は、酸素分圧を変えることで連続的に変化することが明らかとなりました（図 3）。このフェリ磁性体から反強磁性体への磁気相変化（磁化の ON-OFF 制御）は、酸素吸脱着後 1 分以内に生じ、極めて敏感な反応です（図 4）。

さらに、磁気相の違いが見られるガス圧下（低圧下）において、窒素吸着型（磁化 ON 状態）の結晶と酸素吸着型（磁化 OFF 状態）の結晶に構造の違いはありませんでした（図 5）。そのため、磁気相変化は構造由来によるものではないことがわかります。窒素吸着型はフェリ磁性体相のため、磁石層間の磁気相互作用は強磁性的\*<sup>12</sup> であることが分かります（図 2）。一方、酸素吸着型は、層間に取り込まれた二分子の酸素の持つ電子スピンの影響が、磁石層間の磁気相互作用を反強磁性的に媒介し、結果として磁石層の持つ磁化同士が互いに打ち消し合う反強磁性磁気秩序が生じています（図 3）。このように本層状分子磁石は、電子スピンを持たない窒素・二酸化炭素と電子スピンを持つ酸素を、それぞれの磁気的性質から識別できる、今までにないガス応答性多孔性磁石です。

### <研究の意義と今後の展開>

「多孔性磁石」は、従来からよく知られた電場・磁場・光・圧力などの物理的な刺激とは異なり、“分子吸脱着”という化学的な刺激により駆動する材料です。化学物質の性質を磁化という物理量に換える、「化学—物理変換」を可能にする材料と言い換えることもできます。酸素は極めて身近な気体分子ですが、扱いやすい気体分子の中ではほぼ唯一の常磁性体です（一酸化窒素も常磁性ですが、取り扱いに注意が必要な扱いにくい気体分子です）。本研究では、そのような唯一の性質“酸素の電子スピン”を利用した物性制御が可能であることを証明しました。身近に存在し、且つ一般的な環境では“気体”である酸素分子の最も基礎的な特性の一つ、“常磁性”を、物質の出し入れにより物性制御に結合させるというアイデアは、基礎・応用の両面から大変意義深い結果だと考えられます。今後は「化学—物理変換」のコンセプトを用い、物質による物性制御や多成分認識などの応用研究にも展開する予定です。

### <論文タイトルと著者>

雑誌名：Nature Communications

英文タイトル：Gas-responsive porous magnet distinguishes the electron spin of molecular oxygen

全著者： Wataru KOSAKA, Zhaoyuan LIU, Jun ZHANG, Yohei SATO, Akihiro HORI,  
Ryotaro MATSUDA, Susumu KITAGAWA, Hitoshi MIYASAKA  
DOI: 10.1038/s41467-018-07889-1

#### <専門用語解説（注釈や補足説明など）>

- ※1 分子磁石：日常で用いている磁石に代表されるように、多くの磁性体は合金や酸化物などの無機物で構成されています。これに対し、分子を用いて作成した磁性体を総称して分子磁性体（分子磁石）と呼んでいます。分子磁性体は無機物の磁石にはない“やわらかさ”や“設計性や機能性付加の多様性”を有しており、盛んに研究が進められています。
- ※2 分子性多孔性材料：ゼオライトや活性炭、シリカゲルのような無機物のみから構成される従来の多孔性材料に対して、金属イオンと有機配位子から構成される多孔性材料の総称です。金属-有機複合骨格（Metal-Organic Framework; MOF）や多孔性配位高分子（Porous Coordination Polymer; PCP）などと呼称されます。金属イオンの配位環境と有機物の持つ高い分子設計性に特徴があり、ナノサイズの細孔を利用した気体吸蔵・分離・触媒・センサーなどの分野での応用が期待されています。
- ※3 反強磁性磁気秩序：層間に吸着された酸素分子の磁気モーメントは、隣接する磁気モーメントと反対を向くように（反強磁性的に）相互作用します。酸素吸着状態では、層間に2分子の酸素分子が吸着されており、酸素分子に隣接する磁気モーメントを反平行になるように並べると、図3に示すように必然的に層の持つ磁気モーメント同士が反平行になってしまいます。このような場合、物質全体としては反強磁性体となります。
- ※4 電子スピン：電子はマイナスの電荷を持ち、自転（スピン）していると考えることができます。そのため、一つ一つの電子はS極、N極を持つ棒磁石のように見なすことができます（コイルを巻いた電磁石をイメージして下さい）。スピンはしばしば、矢印によって表されます。
- ※5 常磁性・反磁性：物質の電子スピンのバラバラの方向を向いているために非磁性であるが、磁場を印加すると、その方向に弱く配列する性質のこと。常磁性体そのものは磁石ではありませんが、強力な磁石を近づけるとそちらに引き寄せられます。酸素は常磁性体です。一方、窒素や二酸化炭素などは、磁石に弱く反発する性質（反磁性）を持っています。

※6 磁気相：常磁性、強磁性、反強磁性、フェリ磁性をはじめとする様々な電子スピンの配列の様式（磁気秩序状態）の総称。

※7 フェリ磁性体：隣接スピン同士が逆方向を向く相互作用が働いている場合でも、スピンの大きさが異なるため、その差分により物質全体としては磁石になる物質のこと。

※8 磁気相転移温度：その材料が磁石として機能する上限温度のこと。それより高い温度領域では常磁性体となります。

※9 電子供与性分子：自身の持つ電子を他の分子に与えることが可能な分子。

※10 電子受容分子：電子を受け取ることが可能な分子。※9 の電子供与分子と電子受容分子を組み合わせることで、分子間での電荷移動等を実現することができます。

※11 反強磁性体（転移）：物質中の電子スピン間に磁気的な相互作用が働き、それが三次元的に長距離に及ぶことで磁石となります。しかし、隣接する電子スピン同士が逆方向を向く相互作用（反強磁性的相互作用）が働き互いに打ち消し合う場合には、物質全体としては磁化を持たず、通常の意味での磁石とはなりません。このような物質のことを反強磁性体といいます。反強磁性体によっては温度によって磁性体に変化（転移）するものもあります。

※12 強磁性的：本物質は層状構造を持つ磁石です。それぞれの層に着目すると、その内部ではフェリ磁性体となっており、大きな磁気モーメントを持っています。しかし、物質全体で磁石になるためには、層の持つ磁気モーメント同士が平行に並ぶ必要があり、それは層間に働く相互作用が「強磁性的」な場合に実現します。窒素吸着状態では、層間に強磁性的な相互作用が働いているために、全体としてフェリ磁性体となっています。

#### <特記事項>

本成果は、東北大学金属材料研究所・先端エネルギー材料理工共創研究センター（E-IMR）、東北大学学際科学フロンティア研究所・学際研究支援プログラム、旭硝子財団研究助成金、三菱財団自然科学研究助成、文部科学省新学術領域研究「 $\pi$ 造形科学」（代表：宮坂等、No. 15H00983）、科学研究費挑戦的萌芽研究（代表：宮坂等、No. 15K13652）、基盤研究（A）（代表：宮坂等、No. 16H02269）、基盤研究（C）（代表：高坂亘、No. 18K05055）、若手研究（B）（代表：高坂亘、No. 26810029）、特別推進研究（代表：北川進、No. 25000007）、および日本学術振興会特別研究員奨励費（代表：張俊、No. 17J02497）の助成を受けました。京都大学物質-細胞統合システ

ム拠点 (iCeMS) は文部科学省世界トップレベル研究拠点 (WPI) プログラムの支援を受けました。

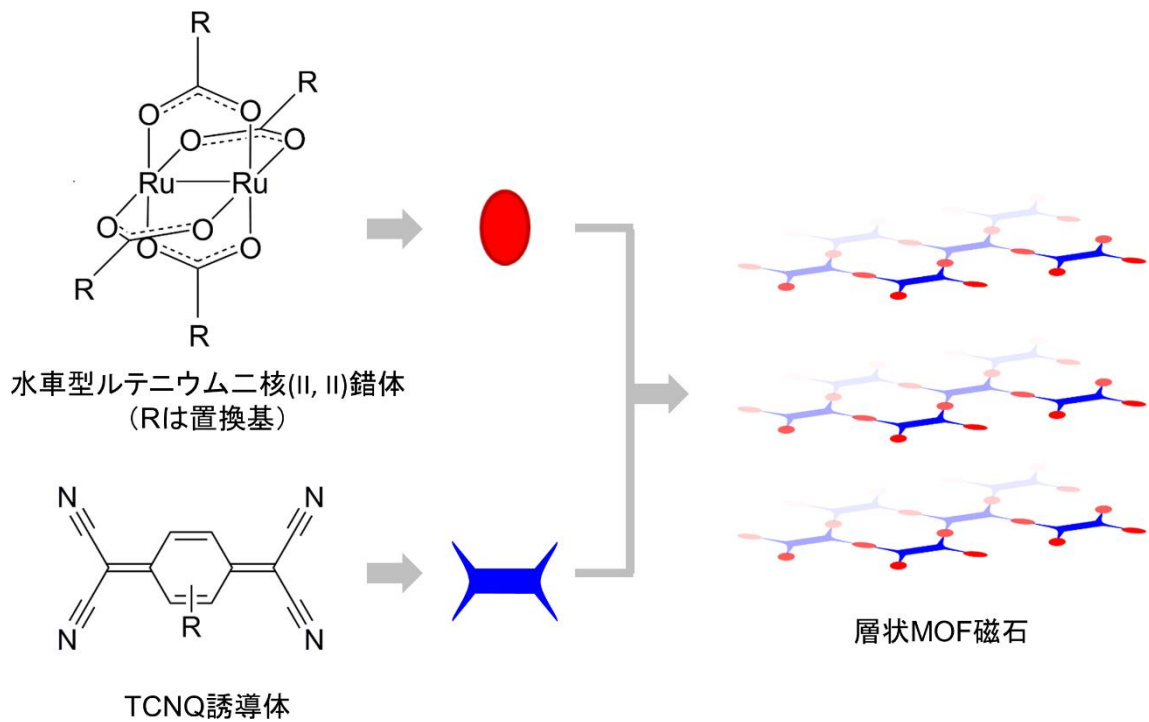


図1. 電子供与性分子（水車型ルテニウム錯体）と電子受容性分子（TCNQ 誘導体）から合成される層状磁石の模式図

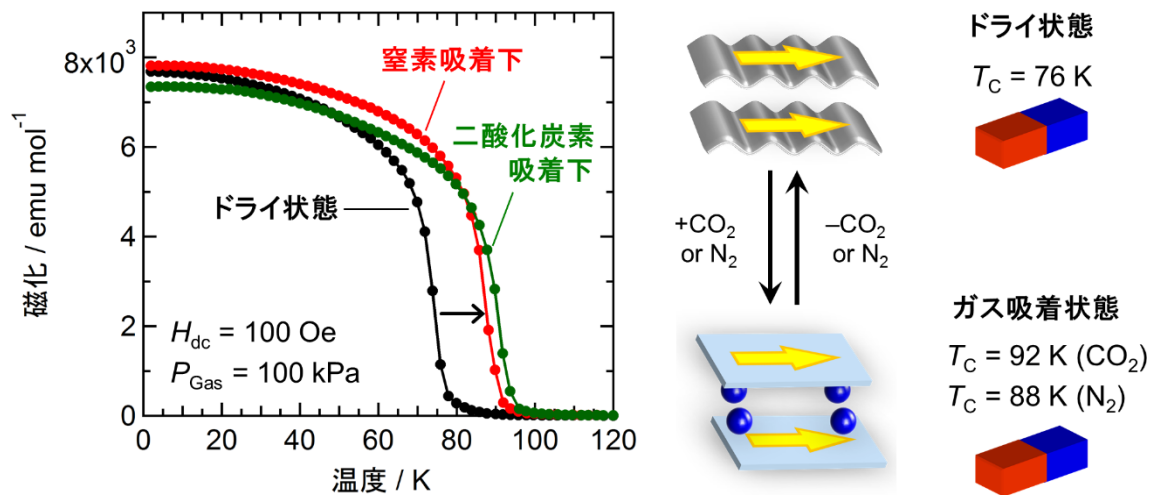


図2. 窒素及び二酸化炭素の吸着下における磁化の温度依存性（外部磁場 100 Oe、ガス圧 100 kPa）とその模式図。層間へのガス吸着に伴い構造変化が誘起され、磁気相転移温度  $T_C$  が上昇しているが、ドライ状態、ガス吸着状態のどちらもフェリ磁性体の磁石である。

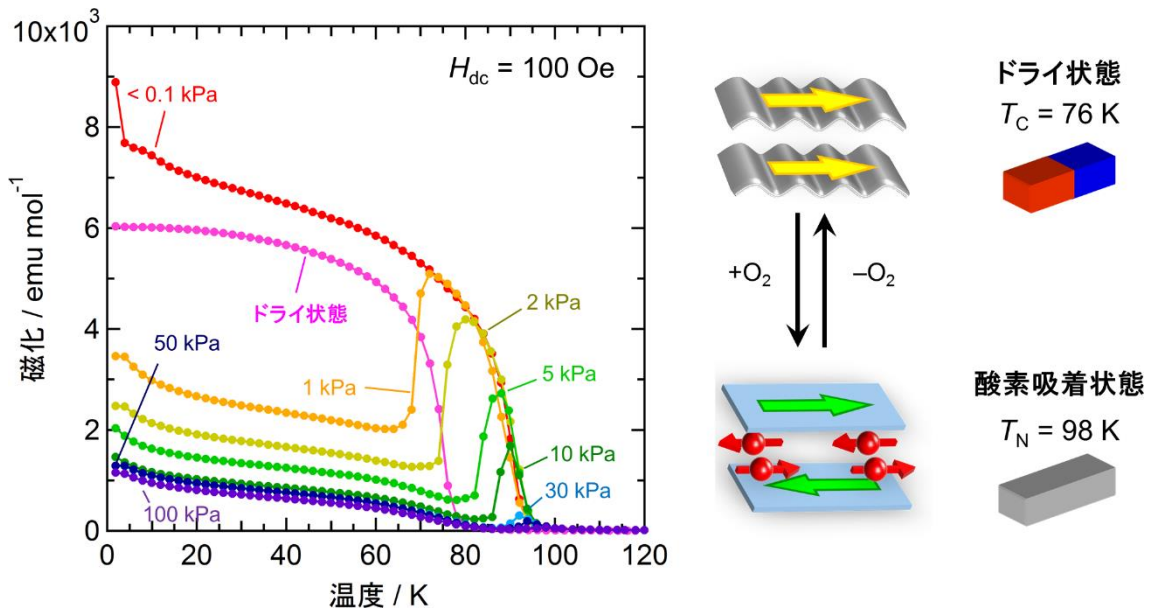


図 3. 酸素吸着下における磁化の温度依存性（外部磁場 100 Oe、図中の（数字/kPa）は酸素圧力を示す）とその模式図。層間に吸着された酸素の持つ磁気モーメント（青矢印）が、隣接する磁気モーメントと反平行になるような磁気相互作用（反強磁性相互作用）をもたらした結果、磁石層の磁気モーメント（緑矢印）同士が反平行となり、化合物全体としての磁化が消失した状態（反強磁性体）となっている。

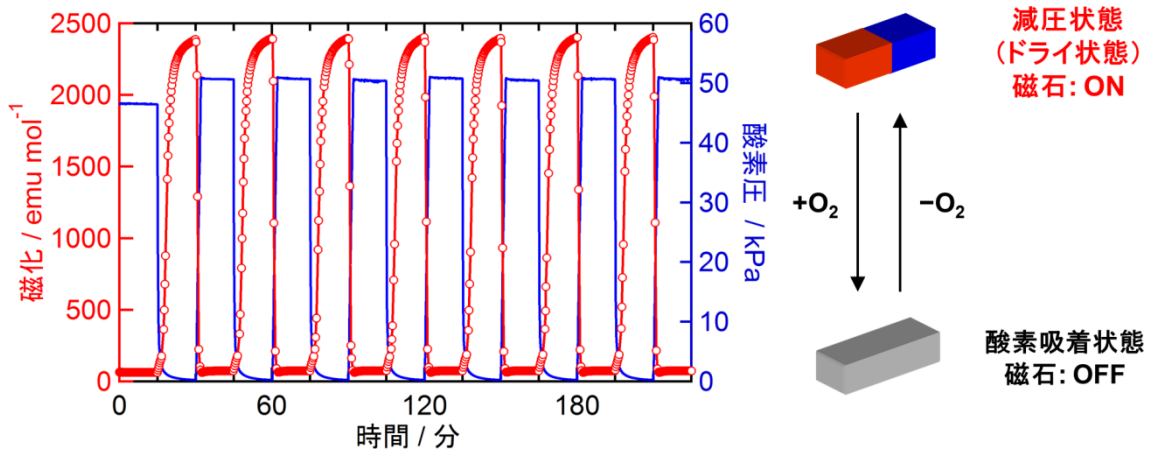


図 4. 酸素吸脱着による磁化のスイッチング。85 K（固定）において 15 分毎に酸素圧を 0~50 kPa の間で繰り返し変化させ、磁化測定を行っている（外部磁場 100 Oe）。減圧状態では大きな磁化の値が観測され、磁石：ON の状態になっているが、酸素を導入すると速やかに磁化が消失し、磁石：OFF の状態にスイッチしている。



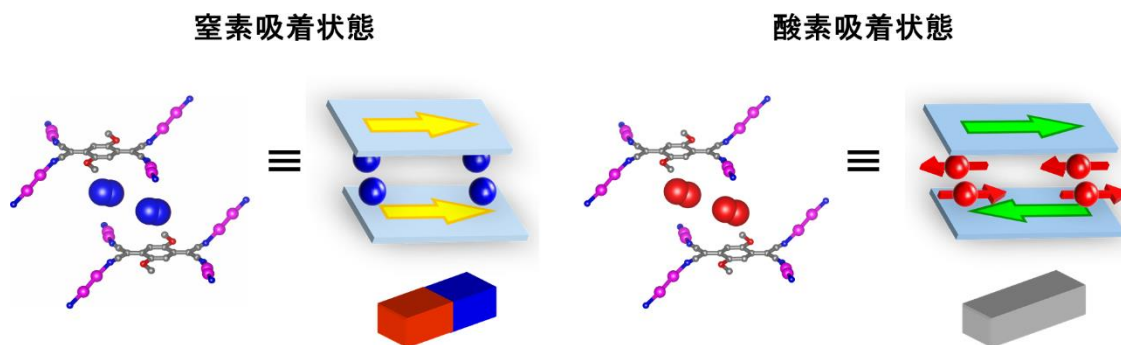


図5. 窒素吸着型と低圧酸素吸着型の結晶構造（部分：層間に吸着されたガス分子とその周囲骨格のみを示している）とその模式図。どちらも同じ結晶構造であるにも関わらず、窒素吸着型は磁石層の磁気モーメント（黄色矢印）同士が平行に配列し、磁石になっており、酸素吸着型は磁石層の磁気モーメント（緑矢印）同士が反平行に配列し打ち消し合い、非磁性となっている。

本件に関するお問い合わせ先

◆研究内容に関して

東北大学金属材料研究所 錯体物性化学研究部門 助教

高坂 亘（コウサカ ワタル）

TEL：022-215-2033

Email：w-kosaka@imr.tohoku.ac.jp

東北大学金属材料研究所 錯体物性化学研究部門 教授

宮坂 等（ミヤサカ ヒトシ）

TEL：022-215-2030

Email：miyasaka@imr.tohoku.ac.jp

◆報道に関して

東北大学金属材料研究所 情報企画室広報班

富松 美沙

TEL：022-215-2144 Email：[pro-adm@imr.tohoku.ac.jp](mailto:pro-adm@imr.tohoku.ac.jp)

京都大学物質—細胞統合システム拠点

パブリックエンゲージメントユニット 特定准教授

遠山 真理

TEL：075-753-9752 Email：[pe@mail2.adm.kyoto-u.ac.jp](mailto:pe@mail2.adm.kyoto-u.ac.jp)

名古屋大学総務部総務課課長補佐・広報室長

松原 聖子

TEL：052-789-2699 E-mail：[nu\\_research@adm.nagoya-u.ac.jp](mailto:nu_research@adm.nagoya-u.ac.jp)