科学研究費助成事業 研究成果報告書

平成 29 年 6 月 6 日現在

機関番号: 82108 研究種目: 若手研究(B) 研究期間: 2015~2016

課題番号: 15K17837

研究課題名(和文)異常配位状態をもつ酸ハロゲン化物の新規創製と物性評価

研究課題名(英文)Design of novel layered oxyhalide compounds with unusual coordination environment

研究代表者

辻本 吉廣 (Tsujimoo, Yoshihro)

国立研究開発法人物質・材料研究機構・機能性材料研究拠点・主任研究員

研究者番号:50584075

交付決定額(研究期間全体):(直接経費) 3,200,000円

研究成果の概要(和文):層状ペロブスカイト酸ハロゲン化物の新規合成と物性評価を行った.高温高圧条件下でSr2Mn03FとSr2Zn02C12を新規に合成することに成功した.さらに,申請者が過去に合成したSr2Co03Fの圧力依存性を測定したところ,0から 1 2 万気圧の範囲内で高スピンから低スピンへ徐々にスピン状態が起きることを発見した.興味深いことに,スピン転移はCo05からCo05Fへと配位構造変換を伴うことを見出した.

研究成果の概要(英文):Synthesis, structure and physical properties of new layered perovskite oxyhalides were investigated. We successfully synthesized two new members of oxyhalide phases Sr2MnO3F and Sr2ZnO2Cl2 under high temperature, high pressure condition. In addition, we observed a pressure-driven spin crossover in Sr2CoO3F. Surprisingly, it was found that the spin crossover involved a novel polyhedral transformation from CoO5 pyramid to CoO5F octahedron as a result of covalent-bond formation between Co and F ions.

研究分野: 無機物性化学

キーワード: 複合アニオン ドギャップ 酸ハロゲン化物 高圧物性 スピン転移 平面4配位 層状ペロフスカイト構造 バン

1.研究開始当初の背景

遷移金属酸化物は機能の宝庫と呼ばれて 久しいが,元素の数が有限であることからわ かるように,新しい組成の物質の開拓が行き 詰まり酸化物の機能を向上させることが困 難な状況に陥っていた.しかし,合成技術の 発展に伴って、これまでは重要性が理解され ていなかった複合アニオン系に注目が集ま るようになってきた、その契機となったのは 高温超電導体 Sr₂CuO₂F₂₊₈, 可視光応答型光 触媒 BaTaO2N の発見である.これらは通常 の高温固相反応ではなく,低温プロセスによ って得られる.低温合成は簡便で環境調和型 な手法であるため,多くの研究者によって複 合アニオン物質の報告がなされた.一方,複 合アニオン化には高圧合成法も有効である ことが古くに報告されていたが,大型装置で あるためこのアプローチは十分に検討され てこなかった. そこで申請者は高圧装置を用 いて,過去に新規酸ハロゲン化物 Sr₂CoO₃F と $Sr_2NiO_3X(X = F. Cl)$ の合成に成功した. この研究で,酸素とハロゲンの複合化によっ て遷移金属の配位数とアニオンサイトの自 由度を制御できる可能性を見出した. 本課題 では他の遷移金属元素に拡張し,酸素とハロ ゲンの複合化による異常配位状態の設計と 物性制御を検討した.

2.研究の目的

K2NiF4 型層状ペロブスカイト構造は明確 に異なるアニオンサイト, つまり面内と頂点 サイトを有する.申請者の過去の研究による 知見に基づくと,このアニオン格子に酸素と ハロゲンが共存する場合, ハロゲン原子は選 択的に頂点サイトを占有するも, 遷移金属 M とは結合を作らず、MO5正方ピラミッドを安 定化する役目を果たす.特筆すべき点は,八 面体配位を好む3価のNiイオンがSr₂NiO₃X において正方ピラミッド配位をとっている ように,酸素とハロゲンの複合アニオン化に よって通常エネルギー的に不安定な配位状 態を作り出せることである.本研究では,(i) 複合アニオン化による異常配位状態の創出, (ii) 配位とアニオン秩序配列の関係の理解を 深める,ことを目的に実験を行った

3.研究の方法

合成は NIMS に設置されている高圧合成装置を使用した.得られた生成物すべて Cu– $K\alpha$ 粉末 X線回折(XRD)測定によって同定し,単相の純良試料については SPring-8の BL15XU ビームラインにて放射光粉末 X線回折測定を行った.得られたプロファイルデータは Rietveld 法で解析した.粉末中性子回折測定はオーストラリア原子科学技術機構(RNSTO)に設置された ECHIDNA 粉末中性子回折装置を用いて行った.UV-Vis-NIR 吸収スペクトルの測定には JASCO V-570 分光計を用いた。 $Sr_2ZnO_2Cl_2$ の電子構造に関する知見を得るために,一般化密度勾配近似法(GGA)に基づく第一原理計算を行った.

比熱測定は PPMS 装置(Quantum Design 社)を用い,熱緩和法にて行った.磁化測定は SQUID 磁束計 MPMS(Quantum Design 社)を用いて行った.高圧下 XRD, X 線発光スペクトル(XES),電気抵抗測定はそれぞれ,KEKの BL18C,SPring-8の BL39XU,そして日本大学の川上研究室にて行った.4、研究成果

本課題で得られた研究成果を3つに分けて 報告する.

(1) Sr₂MnO₃F の高圧合成

 $Sr_2M^{3+}O_3F$ (M = Sc, Fe, Co, Ni)酸ハロゲ ン化物には,図1に示すように3つの異なる アニオン秩序配列と配位構造の関係が知ら れている . do 電子の Sc の場合 , 八面体配位 + O/F 無秩序配列, Co, Ni の場合は正方ピラ ミッド + O/F 無秩序配列, また Fe の場合は 正方ピラミッド + O/F 秩序配列をとる. 有限 の d 電子をもつ遷移金属のとき,アニオンの 無秩序配列は 1500 以上の高い合成温度に よるエントロピー効果によって生じる.実際, 1000 と比較的低温で合成できる Sr₂FeO₃F は O/F 秩序配列をもつ.しかし, 遷移金属の 配位はすべて正方ピラミッド構造である.本 課題ではまだ合成されていない Sr₂MnO₃F の合成に着手した.ベルト型高温高圧装置を 用いて合成条件の最適化を調べた結果」 1800 , 6 GPa の条件下で目的物を得ること ができた. 出発物質として SrO, Mn₂O₃, SrCl₂を化学量論比で混ぜ, Pt カプセルに充 填したのち,高圧合成用セルを組んだ.上記 の合成条件で30分間反応させた後,ヒータ - のスイッチを切ることにより試料をクエ ンチし、ゆっくりと常圧まで脱圧した、出発 物質の Mn₂O₃を Mn 単体の粉末に代えても 目的物は得られるが,反応が比較的遅く,且

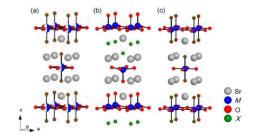


図 1. Sr_2MO_3X (M: 遷移金属, X: ハロゲン)の 異なる O/X 秩序パターンと M サイト周辺の 配位構造 .

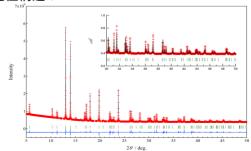


図2. Sr₂MnO₃Fの放射光粉末 X 線回折パターン

つ生成物は不均一相になる傾向があった.

図 2 に Sr₂MnO₃F の放射光粉末 X 線回折 パターンを示す .正方晶の I4/mmm で指数付 けが可能で,見積もられた格子定数は a=3.79010(1) Å, c = 13.28981(5) Å であった. O/F 間で完全秩序状態が生じると, I4/mmm から対称性が低下するため,この XRD 測定 の結果は Sr_2MnO_3F が Sr_2MO_3F (M = Co, Ni)と同じ O/F の部分無秩序状態をとってい ることを示唆している.しかし.Mn 原子は MnO5F 八面体の中心位置から変位していな いという点で異なる.酸素とフッ素の区別は X 線回折では不可能のため, F サイトを厳密 に決定することは難しい. しかし, F が頂点 サイトに存在すると仮定した上で構造の精 密化を行い結合距離からアニオンサイトの 価数 (フッ素は-1 価,酸素は-2 価)を計算 したところ,他のアニオン秩序配列を仮定し たときよりも良い一致を示したことから、こ の仮定は妥当なものと見なせる.MnO5F 八 面体は c 軸沿いに伸びた正方歪みを生じるが, その理由はFのサイト選択性に加えて Mn3+ の電子配置に由来する Jahn-Teller 効果の結 果が推察される.実際,O/Fの部分秩序構造 をもつ K₂NbO₅F や Ba₂ScO₃F の Nb⁵⁺や Sc³⁺ では(1次)Jahn-Teller 歪みを生じないため, 面内と面直の結合距離の比は Sr₂MnO₃F と 比べて格段に小さい.

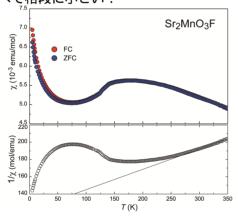


図 $3. \operatorname{Sr}_2\operatorname{MnO}_3F$ の磁化率 (χ) と逆磁化率の温度依存性.

 Sr_2MnO_3F の Mn 原子周辺の配位環境は対の Sr_2MnO_3Cl とは大きく異なる.後者の O/Cl サイトは完全に秩序しており,Mn イオンは Cl イオンから離れるように MnO_5 正方ピラミッドを形成する.面内の O-Mn-O 結合角は 161.9 ° と大きく歪んでいることから磁気的交換相互作用が酸フッ化物の方がより大きくなると予想される.実際に,交換相互作用の大きさの目安となるワイス温度を磁化率の温度曲線から見積もったところ(図3),酸塩化物では-284~K であるのに対し,酸フッ化物では-526~K とより大きな負の値をスッ化物では-526~K とより大きな負の値を示す.ワイス温度が負の値をとることから,どちらの相においても反強磁性相互作用が優勢であり,低温において低次元反強磁性体

特有の緩やかな曲線を描く、極大値を示す温度(T_{max})も交換相互作用の大きさの指標であり,酸塩化物では 95~K であるのに対し,酸フッ化物では 178~K とより高温で極大を示すさらに低温に冷やすと酸フッ化物は磁気秩序を示し,その相転移温度は 133~K である.これまで八面体配位をとる遷移金属中心は d^0 電子系金属に限られていたが,本研究で酸化物イオンのサイズに近いフッ化物イオンと Jahn-Teller 活性の Mn^{3+} -イオンを組み合わせることによって,非 d^0 電子系においても八面体配位を実現するができた.

(2)配位構造変換を伴う新規な圧力誘起スピンクロスーバーの観測

d電子の数が4から7の八面体配位の遷移 金属イオンの場合,スピンの向きが同じ不対 電子数が最大の電子配置を持つ高スピン (HS) 状態と,逆に最小の電子配置を持つ 低スピン (LS) 状態を取り得る.これら HS と LS の間でスピン状態が変化する現象をス ピン転移と呼ぶ.無機固体物質の中で最も古 くから研究されているスピン転移物質はペ ロブスカイト構造をもつ LaCoO3 である. CoO6 八面体は 3 方晶歪みを生じ,6つの Co-O 結合距離は等価である.この LaCoO3 は温度と圧力に対しスピン転移現象を示す ことでよく知られている.しかし,Co³+O6 八面体の Co イオンには強い結晶場が働くた め, LS 状態が排他的に安定となる. そのた め,スピン転移は通常起きにくく,LaCoO3 のような例は稀である.一般的に, HS 状態 を安定化させスピン状態の双安定性をもた せるためには,Co 中心の八面体の対称性を 低下させ結晶場エネルギーを小さくする必 要がある.これまでの研究では Co サイトも 含めたカチオン置換によるアプローチが大 半であり、アニオン置換のアプローチは充分 に検討されていない、本研究では、以前合成 に成功した新規コバルト酸フッ化物 Sr₂CoO₃F についてスピン転移の可能性を検 討した.

Sr₂CoO₃F は Sr₂MnO₃F と同様, 頂点サイ トにF原子が無秩序分布したアニオン構造を もつ.しかし, Co は 5 つの酸素と強い共有 結合を作り, 歪んだ正方ピラミッド配位を形 成している点で異なる(図 4a). その結果, LaCoO₃とは異なり S=2のHS状態をとる。 常圧では3KまでHSが安定であるが,加圧 することにより, HS から LS へ徐々にスピ ン状態が変化することを見出した.図5に放 射光を利用した X 線発光分光(XES)測定の結 果を示す、1 GPa でのスペクトルでは, 強度 の大きい $K\beta_{1,3}$ 線とその低エネルギー側に強 度の弱いサテライト線 $K\beta'$ が観測されたが, 加圧と共にメインピークが低エネルギー側 にシフトし且つサテライト線の強度が減少 することを観測した.この振る舞いはスピン 状態が低下していることを示す直接的証拠 である.スピン状態の変化を定量分析した結

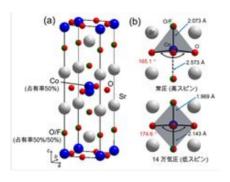


図 4. (a) $\mathrm{Sr_2CoO_3F}$ の常圧下における結晶構造. (b)常圧および高圧下における $\mathrm{CoO5F}$ 多面体の配位環境.

果 , P_s = $12~\mathrm{GPa}$ で全ての Co イオンが LS に 転移したことを見出した .

結晶構造とスピン状態の関係を明らかにするために,圧力下放射光 XRD 測定を行なった.加圧と共に全ての回折ピークが高角側にシフトするものの, P_s 以上に圧力を加えても空間群 I4/mmm に変化は見られなかった.Birch-Murnaghan 状態方程式により見積もった体積弾性率は $76.8~\mathrm{GPa}$ で,類似構造をもつ酸化物よりも格段に小さい(例えば、 $\mathrm{Sr}_2\mathrm{MnO}_4$ では $129~\mathrm{GPa}$).この原因はスピン転移の過程で, Co_3 価のイオン半径が縮むことに由来する.実際に,面内の Co_3 の上縮率は P_s 前後で $4.0(1)\times 10^{-3}~\mathrm{GPa}^{-1}$ から $1.5(1)\times 10^{-3}~\mathrm{GPa}^{-1}$ へと大きく変化し,前者の値は P_s 以下の圧力範囲における LaCoO_3 の Co_3 の Co_3 付きる Co_3 の Co_3 公司 Co_3 の Co_3 公司 Co_3 公司 Co_3 の Co_3 公司 Co_3 (5.5%) 公司 Co_3 公司 Co_3 (5.5%) 公司 Co_3 (6.5%) 公司 Co_3 (7.5%) 公司 Co_3 (7.5%

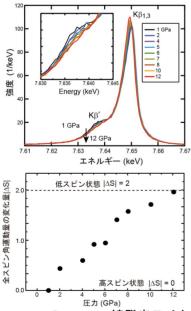


図 5. Sr_2CoO_3F の Co $K\beta$ X 線発光スペクトルの 圧力依存性 .挿入図はサテライトピーク($K\beta'$) の拡大図 . スピン状態が小さいほど , サテライトピーク強度は弱く ,メインピーク($K\beta_{1,3}$) の位置が低エネルギー側にシフトする . 下図はスペクトルデータから見積もった Co の全スピン角運動量の変化 . 12GPa で低スピン状態に完全に転移する .

程度である。 さらに注目すべき特徴が頂点ア ニオンと Co イオンの結合 Co-O2/F に現れる. 2 つにサイト分裂した Co イオンの一方に注 目した場合,局所的には長さの異なる Co-O2/F 結合が存在する (図 4b). Co サイ トのオフセンターと O/F の結合性の違いを 考慮すると,距離の短い Co-O2/F 結合と距 離の長い Co-O2/F 結合は Co-O2 と Co-F 結 合の特徴をそれぞれ反映している .0 < P < 9.3 GPa における Co-O2 と Co-F 結合の圧 縮率は大きく異なり、それぞれ $2.5(2) \times 10^{-3}$ GPa⁻¹ と 8.5(4) × 10⁻³ GPa⁻¹ となる.後者の 値は充填構造をもつ固体の圧縮率の3倍程度 大きく, Co のイオン半径の収縮だけでは説 明できない.さらに,Co-F 結合の圧縮率は Ps 付近でより大きく増大する興味深い振る 舞いを示す、これら2つの圧縮率の違いは面 内の O1-Co-O1 結合角と相関がある. つま リ,0.7 GPa では 165.1°だった結合角が 14.5 $GP(> P_s)$ まで加圧されると 174.6 °まで開 き歪みが抑制されている. 結果として, 結合 長比 Co-F/Co-O は 0.7< P < 14.5 GPa で 1.24 から 1.09 へと大きく減少し, スピン転 移の過程で Co と F の間で共有結合が生じた ことを示唆している.

Co-O2 結合特性をもつ短い Co-(O2/F)結 合距離は 1.969 Å で , イオンモデルから期待 される値 (LS Co³⁺ = 0.685 Å, O²⁻ = 1.26 Å) と良い一致を示す.一方, Co-F 結合特性を もつ長い Co-(O2/F)結合距離は 2.143 Å で, イオンモデルと比較すると 0.27 Å 余分に長 い.このことは, Co と F 原子の軌道混成が Co と O 原子のそれと比べると弱いことを示 唆している.CoとF原子間の結合性を間接 的に評価するため、Co イオンの有効配位数 (ECoN) を見積った. その結果を図 6 に示 す. 0.7 GPa での ECoN は 4.89 で, Co が 5 つの酸素と結合して正方ピラミッドを形成 している描像と一致する . Co の ECoN は 10 GPaまで実質5のままで変化は見られないが. それ以上加圧すると Co-F の結合距離と面内 結合角の急な圧力変化に対応して ECoN の 値が急激に増加に転じ, 14.5 GPa では 5.39 に達する.この値は Jahn-Teller 歪みを持つ LaMnO₃ の Mn 配位数 (= 5.23) より有意に 大きい.つまり,Ps近傍から配位多面体が正 方ピラミッドから歪んだ八面体へ変換した ことを示している.以上の結果をまとめると Sr₂CoO₃F のスピン転移は,その過程の大部 分が5配位の環境下で生じる一方,Ps近傍で Co と F 原子の共有結合化を伴う全く新規な 機構で起こる.特に、'堅い'構造から成る 固体でありながら,組成の変化や結晶構造の 対称性の低下を伴わずに新しい結合が生ま れるのは大変興味深い.

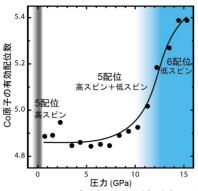


図 $6. Sr_2CoO_3F$ における Co サイトの有効配位数の圧力依存性.

(3) 平面 4 配位構造をもつ新規 Zn 酸塩化物 Sr₂ZnO₂Cl₂の高圧合成

Sr₂MnO₃F, Sr₂CoO₃F の頂点サイトには上 述したように酸素とフッ素が1:1で占有し ている.一方,2つの頂点サイトが全てハロ ゲン原子で置換されると平面4配位構造が形 成される.一般的に,平面4配位構造はCu2+ のような Jahn-Teller 活性の強い遷移金属イ オン,もしくは Pd2+のような結晶場の大きな 遷移金属イオンで安定化される.しかし,上 述の複合アニオン化によって Jahn-Teller 不 活性の Ni²⁺と Mn²⁺に対しても平面 4 配位が 得られることを過去に報告している.本研究 では Ni²⁺と Mn²⁺と同様に Jahn-Teller 不活 性で四面体配位を好む Zn²⁺の平面 4 配位物質 Sr₂ZnO₂Cl₂を合成することができた.合成条 であり, Zn²⁺を反映し 件は 6 GPa , 1500 た白色の粉末試料を得た,生成物を中性子粉 末回折実験で構造と組成を解析した結果,高 温超伝導体の母体の一つ, Sr₂CuO₂Cl₂と同 じ I4/mmm であり ,組成は Sr₂Zn_{0.962}O₂Cl_{1.92} と見積もられた . Zn と Cl の欠損は Zn が 2 価を保つ形で生じている .3 K まで構造相転 移は生じず,平面4配位構造が安定に存在す る .面直の Zn-Cl 結合距離と面内の Zn-O 結 合距離の比(Zn-Cl)/(Zn-O)は 1.37 となり. イオンモデルから期待される値よりも 15% 余分に伸張している.

可視紫外吸収分析により Eg = 3.66 eV のバ ンドギャップを持つ間接型遷移型半導体で あることが示唆された(図7).このことは四 面体配位体からなる直接遷移型半導体 ZnO ($E_g = 3.37 \text{ eV}$) とはバンド構造が異なるこ とを示唆している .Sr₂ZnO₂Cl₂ に対して得ら れたバンド計算の結果を示す(図8).酸塩化 物のZn 3d バンドはO2p バンドと強く混成す る一方 Cl 3p バンドとの混成は弱いことがわ かる.このことは,Znが面内の酸素と共有結 合し平面4配位を形成していることを支持す る. さらに特筆すべき点は, O 2p 軌道と Zn $3dx^2-y^2$ 軌道の反結合性軌道から構成される 価電子帯の上端がΓ点から離れた M 点に現れ ることである(図9).この状況はΓ点に価電子 帯上端が存在する ZnO と大きく異なる. Sr₂ZnO₂Cl₂ の吸収測定が示唆していた間接遷 移は, M 点にある価電子帯上端とΓ点にある

Zn 4s 軌道から成る伝導帯下端のエネルギーギャップに対応する.以上のことから、 $Sr_2ZnO_2Cl_2$ はZnの平面4配位の良いモデル物質であり、まだ十分に研究されていない光学・電子物性の理解が今後進むものと期待される.

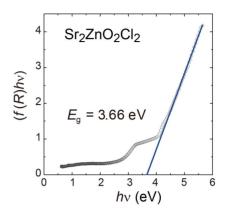


図 7. Sr₂ZnO₂Cl₂の可視紫外吸収スペクトル.

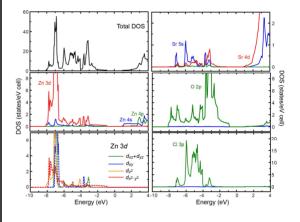


図 8. Sr₂ZnO₂Cl₂のバンド構造.

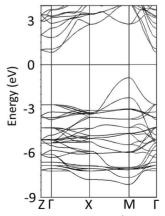


図 9. Sr₂ZnO₂Cl₂のバンド分散.

5.主な発表論文等 〔雑誌論文〕(計4件)

Yu Su, <u>Yoshihiro Tsujimoto</u>, Akira Miura, Shinichiro Asai, Maxim Avdeev, Hiraku Ogino, Miho Ako, Alexei A. Belik, Takatsugu Masuda, Tetsuo Uchikoshi, Kazunari Yamaura

A layered wide-gap oxyhalide semiconductor with an infinite ZnO₂ square planar sheet: Sr₂ZnO₂Cl₂

Chemical Communications 53 (2017) 3826-3829 (査読有り)

DOI:10.1039/c7cc01011g

Yoshihiro Tsujimoto, Satoshi Nakano, Naoki Ishimatsu, Masaichiro Mizumaki, Naomi Kawamura, Takateru Kawakami, Yoshitaka Matsushita, Kazunari Yamaura

Pressure-Driven Spin Crossover Involving Polyhedral transformation in Layered Perovskite Cobalt Oxyfluoride

Scientific Reports 6 (2016) 36253

DOI: 10.1038/srep36253 (査読有り)

Yu Su, <u>Yoshihiro Tsujimoto</u>, Yoshitaka Matsushita, Yahua Yuan, Jianfeng He, Yamaura Kazunari

High-Pressure Synthesis, Crystal Structure and Magnetic Properties of Sr2MnO3F: A New Member of Layered Perovskite Oxyfluorides

Inorganic Chemistry 55 (2016) 2627-2633 (査読有り)

DOI:10.1021/acs.inorgchem.5b02984

<u>Yoshihiro Tsujimoto</u>, Yoshitaka

Matsushita, Shan Yu, Kazunari Yamaura,
Tetsuo Uchikoshi

Size dependence of structural and electrical properties in corundum-type Ti2o3 nanoparticles showing insulator-metal transition Journal of Asian Ceramic Society 3 (2015) 325-333 (査読有り)

DOI:10.1016/j.jascer.2015.06.007

[学会発表](計 7 件)

<u>辻本 吉廣</u>,中野 智志,松下 能孝, 山浦 一成,イシマツ 直樹,水牧 仁 一郎,川村 直己,川上 隆輝 日本セラミックス協会 2017 年年会 2017 年 3 月 19 日,「日本大学(東京都千 代田区)」

Yoshihiro Tsujimoto

New Materials Design by Anion-Lattice Engineering

MRS-J 2016 年度年次大会

2016年12月20日,「横浜市開講記念会館(神奈川県横浜市)」

Yoshihiro Tsujimoto, Satoshi Nakano, Naoaki Ishimatsu, Masaichiro Mizumaki, Naomi Kawamura, Takateru Kawakami, Yoshitaka Matsushita, Kazunari Yamaura

Unusual Pressure-Driven Spin Crossover in Layered Cobalt Oxyfluoride

AMEC2016 (国際学会)

2016 年 12 月 5 日 ,「Taipei (Taiwan)」 <u>辻本 吉廣</u> , 中野 智志 , 山浦 一成 , 石松 直樹 , 水牧 任一郎 , 川村 直己 配位数の変化を伴う新奇圧力誘起スピン 転移現象

第一回固体化学フォーラム研究会:固体物質・材料研究の現在と未来2

2016年6月16日,「東京大学(千葉県柏市)」

<u>辻本 吉廣</u>, Yu Su, 松下 能孝, 山浦 一成, 白 貂大, 益田 隆嗣

S = 2 2次元正方格子反強磁性体 Sr_0MnO_0F

日本物理学会年会

2016年3月20日,「東北学院大学(宮城県仙台市)」

辻本 吉廣

低温固相還元法による遷移金属酸化物の ナノ構造制御

日本セラミック協会年会(招待講演) 2016年3月16日,「早稲田大学(東京都 新宿区)」

辻本 吉廣

低温固相還元法を用いた遷移金属酸化物 ナノクリスタルの創製

日本セラミックス協会第 28 回秋季シンポジウム(招待講演)

2015年9月16日,「富山大学(富山県富山市)」

[その他]

ホームページ等

http://samurai.nims.go.jp/TSUJIMOTO_Yos hihiro-e.html

6.研究組織

(1)研究代表者

辻本 吉廣(TSUJIMOTO, Yoshihiro)

国立研究開発法人物質・材料研究機構・機能性材料研究拠点・量子物質創製・主任研究

研究者番号:50584075