

科学研究費助成事業(科学研究費補助金)研究成果報告書

平成25年 6月 3日現在

機関番号:15501
研究種目: 基盤研究(C)
研究期間: 2010~2012
課題番号: 22540492
研究課題名(和文) 5配位という特異な配位環境にある3価鉄の有効イオン半径の再検討
と化学結合性
研究課題名(英文) Re-examination of the effective ionic radius of five-fold coordinated
trivalent Fe ion with peculiar coordination environments and its chemical bonding nature
研究代表者
中塚 晃彦 (NAKATSUKA AKIHIKO)
山口大学・大学院理工学研究科・准教授
研究者番号: 80294651

研究成果の概要(和文):5配位の三価鉄の有効イオン半径と化学結合性の関係に関する重要情報を得ることを目的とし、5配位のFe³⁺を含むFeVO₄とPb₄Fe₃O₈C1の単結晶X線構造解析による結晶化学的研究を行った。これら化合物の5配位Fe³⁺-0距離を精密決定し、正方錐面体配位されたFe³⁺-0結合は、三方複錐面体配位された場合よりも共有結合性が強いことが示唆された。

研究成果の概要(英文): Crystal chemical study of FeVO₄ and Pb₄Fe₃O₈Cl, with five-fold coordinated Fe³⁺, by single crystal X-ray diffraction has been conducted to obtain important knowledge for the relationship between the effective ionic radius and the chemical bonding nature of five-fold coordinated Fe³⁺. The Fe³⁺-O bond lengths have precisely been dertermined, and Fe³⁺-O bonds with square pyramidal coordination have been suggested to have stronger covalency than those with trigonal bipyramidal coordination.

交付決定額

(金額単位:円)

			(亚根平匹・11)
	直接経費	直接経費	
2010 年度	1,400,000	420,000	1, 820, 000
2011 年度	1,000,000	300, 000	1, 300, 000
2012 年度	900, 000	270,000	1, 170, 000
年度			
年度			
総計	3, 300, 000	990,000	4, 290, 000

研究分野:数物系科学

科研費の分科・細目: 地球惑星科学、岩石・鉱物・鉱床学 キーワード:5配位、有効イオン半径、X線回折、化学結合性、結晶構造

1. 研究開始当初の背景

Shannon が提案した有効イオン半径 (Shannon 半径)は、結晶構造の安定性の理解 や材料設計する際の極めて重要で有力な指 針であることから、地球科学から無機化学・ 結晶学・材料科学に至る様々な自然科学分野 において現在広く用いられている。以前に Goldschmidt、Pauling、Ahrensらによって与 えられたイオン半径は、純粋なイオン結晶で、 正八面体的な6配位の場合にのみ適用できる 値であったのに対して、この Shannon 半径は 様々な酸化物とフッ化物のX線構造解析か ら観測される原子間距離を、配位数ごとに、 また、第一遷移金属に対してはそのスピン状 態(高スピンか、低スピンか)ごとに、統計処 理して得られた値であることから、共有結合 性の影響も経験的に考慮されているという 点において極めて画期的なものである。実際、 Shannon 半径は、イオン結晶の安定性におけ る大原則の一つである「配位数は陽イオンと 陰イオンの半径比によって決まる」という Paulingの第1則(半径比則)を満たしており、 現在まで広く信じられてきた。しかし、我々 は、5 配位 Fe³⁺の Shannon 半径が、実際の 5 配位 Fe³⁺をもつ化合物で観測される Fe³⁺-0 距 離を説明できない場合が多いことを発見し た。

陽イオンの5配位状態は複雑な化学組成を もつ誘導構造で見られることが多い。誘導構 造とは比較的簡単な化学組成をもつ岩塩 型・スピネル型・ペロブスカイト型のような いくつかの基本構造の組み合わせでできた 構造のことで、5配位の陽イオン席はその基 本構造単位と基本構造単位の境界領域にあ たる特殊な環境にある位置に多く見られる。

この特異な5配位という配位状態を配位多 面体で考えると、三方複錐面体と正方錐面体 の二つに大別できる。正方錐面体配位をとる 化合物の平均 Fe³⁺-0 距離は、Shannon 半径か ら期待される 5 配位の Fe³⁺-0 距離(酸素の配 位数を考慮して、1.94~1.98 Å)と同程度の 値を示すが、一方、三方複錐面体配位をとる 化合物では Shannon 半径からの期待値から大 きく逸脱しているものがほとんどである。こ の結果は、Shannon 半径が提案された当時に おいて既知の5配位 Fe³⁺をもつ化合物例が極 めて少ないことに由来する。現在では5配位 の Fe³⁺をもつ化合物が幾つか報告されている が、その多くは粉末法による X 線構造解析か ら原子間距離が求められており、その決定精 度も悪いものが多く、特に正方錐面体配位を とる場合の報告例は現在でも極めて少ない。 したがって、三方複錐面体配位と正方錐面体 配位の場合でFe³⁺-0距離が大きく異なるとい う上記の結果が真実か否かは、単結晶法によ るX線精密構造解析から求めた精度の高い原 子間距離を用いて再検討する必要がある。原 子間距離は化学結合性を反映しているので、 上記の結果が真実なら、5 配位の Fe³⁺-0 結合 における化学結合性は配位環境の違いによ って大きく異なっていることを示している。

2. 研究の目的

上記の背景のもと、5 配位 Fe³⁺における有 効イオン半径を再検討すべく、5 配位 Fe³⁺を 含む化合物の単結晶 X 線構造解析から、5 配 位 Fe³⁺の配位環境とその化学結合性の関係を 明らかにすることを目的とする。

3. 研究の方法

本研究の目的達成のために、5配位 Fe^{3+} を もつ化合物として $FeVO_4$ と $Pb_4Fe_3O_8C1$ を取り 上げ、研究期間内(平成 22^224 年度)に以下の 実験・解析を行った。

合成実験
FeV0₄

Fe₂0₃ と V₂0₅ を出発物質として、これら出発 物質を秤量・混合し、ペレット状に成形した 後、720 ℃ で 24 時間焼成した。得られた粉 末試料を融点より高い 1000 ℃ で 5 時間保持 した後、700 ℃ まで 10 ℃ /h の冷却速度で 除冷し、単結晶の育成を試みた。

\bigcirc Pb₄Fe₃0₈C1

Pb0, PbC1₂, Fe₂0₃を出発試料として、これら 出発物質を秤量・混合し、ペレット状に成形 した後、600 ℃ で 24 時間焼成した。得られ た粉末試料を融点より高い900 ℃ で5 時間保 持した後、600 ℃ まで 10 ℃ /h の冷却速度 で除冷し、単結晶の育成を試みた。

(2) X 線構造解析

MoK α 線 ($\lambda = 0.71069$ Å)を用い、2° $\leq 2\theta \leq$ 70°の領域で4軸型X線回折計により室温(25°C)で回折強度測定を行った。得られた強度データに対して吸収補正と消衰補正を行った。 構造精密化には完全マトリック最小二乗プログラム RADY を用いた。

4. 研究成果

合成実験の結果

 \bigcirc FeVO₄

単結晶合成実験の結果、約0.5 m 程度のX 線構造解析に十分耐えうるサイズをもつ良 質な単結晶を得た(図1)。



2 Pb₄Fe₃0₈C1

上記の固相反応法によって合成した粉末 試料については、少量の不純物相が残存して いるものの、単一相に近い試料が合成できた。 最適な合成条件を探索したが、上記の条件 (600 ℃ 焼成)が最適であった。しかしながら、 単結晶合成については、合成条件を探索した が、X線構造解析に耐えうるだけの良質な単 結晶を得ることができなかった。

(2)X線構造解析の結果

FeV0₄は、Fe0₆八面体とFe0₅多面体が稜共 有し、両者はV0₄四面体と頂点共有した構造 をもつ(図1)。単結晶X線回折実験の結果、 この結晶は三斜晶系に属し、その格子定数は a = 6.7158(6) Å, b = 8.0603(8) Å, c =9.3567(9) Å, $\alpha = 96.643(8)^{\circ}$, $\beta =$ 106.638(7)°, γ=101.523(8)°と求まった。 構造精密化の結果、信頼度因子は R=0.0144 および wR = 0.0151 に達した。構造精密化に より得た結合距離を表1に、結合距離から計 算した各原子の Bond valence sum を表2に 示す。Bond valence sum は、それぞれの原子 の価数とよく一致し、この結晶構造中には 6 配位の Fe³⁺と 5 配位の Fe³⁺が共存しているこ とを確認した。本研究において、FeVO4におけ る5配位 Fe³⁺-0距離[平均:1.9486(5) Å]を、 既報の5配位 Fe³⁺-0距離[平均:1.943(7)Å] よりも高精度に決定できた。両者は誤差の範 囲内で一致し、既報の5配位 Fe³⁺-0 距離の妥 当性を確認した。差電子密度解析を行ったが、 結合電子など化学結合性を明らかにできる ような結果には至らなかった。しかしながら、 本研究の結果から、正方錐面体配位された Fe³⁺をもつ FeVO₄の5 配位 Fe³⁺-0 距離は、三方 複錐面体配位された Fe³⁺をもつ化合物の 5 配 位 Fe³⁺-0 距離よりも有意に短いことがわかっ た。



図 1. FeVO₄の結晶構造

一方、Pb₄Fe₃0₈Cl については、わずかに残 存している不純物相も考慮し、リートベルト 法による多相解析による構造精密化を行っ た。その結果、既報の結果よりも高精度に構 造パラメータを決定できた。Pb₄Fe₃0₈Cl は、 FeV0₄ と同様に、正方錐面体配位された Fe³⁺ をもち、その 5 配位 Fe³⁺–0 の平均距離 [1.948(5)](表 3)は FeV0₄ のものと同程度で あった。

以上のように、 $Pb_4Fe_3O_8C1 \ge FeVO_4$ の両者と も、5配位 Fe^{3+} -O 距離は三方複錐面体配位の Fe^{3+} をもつ化合物のものよりも有意に短いこ とから、正方錐面体配位された Fe^{3+} -O 結合は、 三方複錐面体配位された場合よりも共有結 合性が強いと考えられる。

表 1.	FeVO ₄ (の Fe—	0	距離
------	---------------------	-------	---	----

6 配位		6 配位		
Fe1-01	1.971(1)	Fe3-08	1.992(1)	
Fe1-02	1.980(1)	Fe3-09	2.074(1)	
Fe1-03	1.970(1)	Fe3-010	1.944(1)	
Fe1-04	2.003(1)	Fe3-011	1.961(1)	
Fe1-05	2.044(1)	Fe3_012	1.944(1)	
Fe1-06	2.049(1)	Fe3-013	2.114(1)	
	5 配位			

Fe2-05	1.966(1)
Fe2 - 06	1.953(1)
Fe2-07	1.871(1)
Fe2-08	2.016(1)
Fe2_09	1.938(1)

表 2 FeVO₄における各原子の

	Bond v	alence	e sum		
Fe1	3.05	01	1.94	07	1.93
Fe2	2.96	02	1.99	08	2.05
Fe3	3.07	03	1.93	09	2.00
V1	5.04	04	2.01	010	2.05
V2	4.92	05	2.05	011	2.02
V3	5.00	06	2.06	012	2.03

表 3. Pb₄Fe₃O₈C1のFe₋0距離

5 配位			6	配位	
Fe1-01	2.011(7)	$\times 1$	Fe2-02	1.983(4)	×
Fe1-02	1.932(4)	$\times 4$	Fe2-03	1.955(1)	×

5. 主な発表論文等

(研究代表者、研究分担者及び連携研究者に は下線)

〔雑誌論文〕(計14件)

①<u>K. Fujiwara</u>, T. Tamaki, C. Kishimori, R. Titorenkova, <u>A. Nakatsuka</u>, <u>N. Nakayama</u>, Crystal Structures of Cobalt Exchanged Sodium GTS-type Titanosilicates and the Elution Test by Acid Solution, Transactions of the Materials Research Society of Japan, 査読有, 2013. (印刷中)

②<u>N. Nakayama</u>, K. Takahashi, <u>K. Fujiwara</u>, <u>A.</u> <u>Nakatsuka</u>, M. Isobe, Y. Ueda, Structural Phase Transitions of Li₂MgSiO₄ and Li₂MgGeO₄, Transactions of the Materials Research Society of Japan, 査読有, 2013. (印刷中) ③T. Hiratoko, A. Yoshiasa, T. Nakatani, M. Okube, <u>A. Nakatsuka</u>, K. Sugiyama, Temperature dependence of pre-edge feature in Ti K-edge XANES spectra for ATiO₃ (A = Ca and Sr), A₂TiO₄ (A = Mg and Fe), TiO₂ rutile and TiO₂ anatase, Journal of Synchrotron Radiation, 査読有, 2013. (印刷中)

④A. Koganemaru, A. Yoshiasa, L. Wang, T. Nakatani, <u>A. Nakatsuka</u>, M. Okube, H. Arima, K. Sugiyama, Effective pair potential for Ca-O binds in CaGeO₃ polymorphs, Journal of Physics: Conference Series, 査読有, 430, , 2013, 012068.

⑤<u>A. Nakatsuka</u>, M. Shimokawa, <u>N. Nakayama</u>, O. Ohtaka, H. Arima, M. Okube, A. Yoshiasa, Static disorders of atoms and experimental determination of Debye-temperature in pyrope: Low- and high-temperature single crystal X-ray diffraction study - Reply, American Mineralogist, 査読有, 98[4], 2013, 783-784.

⑥M. Okube, S. Sasaki, A. Yoshiasa, L. Wang, T. Nakatani, H. Hongu, K. Murai, <u>A. Nakatsuka</u>, R. Miyawaki, Local structure of Zn in Cretaceous-Tertiary boundary clay from Stevns Klint, Journal of Mineralogy and Petrological Sciences, 査読有, 107[5], 2012, 192-196.

⑦<u>N. Nakayama</u>, T. Itoyama, <u>K. Fujiwara</u>, <u>A.</u> <u>Nakatsuka</u>, M. Isobe and Y. Ueda, Structural phase transition of Li₂MnSiO₄, Transactions of the Materials Research Society of Japan, 査 読有, 37[3], 2012, 475-478.

⑧A. Nakatsuka, M. Shimokawa, N. Nakayama, O. Ohtaka, H. Arima, M. Okube, A. Yoshiasa, Static disorders of atoms and experimental determination of Debye-temperature in pyrope: Low- and high-temperature single crystal X-ray diffraction study, American Mineralogist, 査読有, 96[10], 2011, 1593-1605.

⑨<u>N. Nakayama</u>, T. Itoyama, K. Suemoto, <u>K.</u> <u>Fujiwara</u>, <u>A. Nakatsuka</u>, M. Isobe, Y. Ueda, Structural phase transition and microstructures of Li_2CoSiO_4 , Transactions of the Materials Research Society of Japan, 査 読有, 36[3], 2011, 437-440.

(D) A. Nakatsuka, N. Iwasa, <u>K. Fujiwara</u>, <u>N. Nakayama</u>, M. Ohkawa, T. Mizota, Locations of extra-framework cations and water molecules in a natural hydrated heulandite Ca_{2.94}Sr_{0.45}Na_{0.84}K_{0.24}Al_{8.80}Si_{27.42}O₇₂· 24.50H₂O,

Topics in Chemistry and Material Science: Advanced Micro- and Mesoporous Materials-09, 査読有, 4, 2010, 40-50.

① K. Fujiwara, T. Shiode, H. Sugimoto, <u>A.</u> <u>Nakatsuka</u>, <u>N. Nakayama</u>, R. P. Nikolova, V. Kostov-Kytin, Hydration state of GTS-type titanosilicate (K, Na, H)₄Ti₄Si₃O₁₆. nH₂O fine particles, Topics in Chemistry and Material Science: Advanced Micro- and Mesoporous Materials-09, 査読有, 4, 2010, 184–190.

⁽²⁾T. I. Milenov, P. M. Rafailov, M. V. Abrashev, R.P. Nikolova, A. Nakatsuka, G.V. Avdeev, M.N. S. Dobreva, L. Yankova, Veleva, M. M. Gospodinov, Growth and Characterization of La₂CoMnO₆ Single Crystals doped with Pb, Materials Science and Engineering B: Solid-State Materials for Advanced Technology, 査読有, 172[1], 2010, 80-84. ⁽³⁾<u>N. Nakayama, K. Ohmoto, K. Fujiwara, A.</u> Nakatsuka, A TEM study of Birnessite-type K_{0.33}MnO₂ — In-plane ordering and Layer stacking, Transactions of the Materials Research Society of Japan, 査読有, 35[2], 2010, 381-384.

④ A. Yoshiasa, T. Ito, K. Sugiyama, <u>A.</u> <u>Nakatsuka</u>, M. Okube, M. Kurosawa, T. Katsura, A peculiar site preference of boron in $MgAl_{2-x}B_xO_4$ (x = 0.0, 0.11, and 0.13) spinel under high-pressure and high-temperature, Zeitschrift für Anorganische und Allgemeine Chemie, 査読有, 636[3-4], 2010, 472-475.

〔学会発表〕(計44件)

 ①<u>中山則昭</u>,高橋宏輔,藤原惠子,<u>中塚晃彦</u>, 礒部正彦,上田寛,Li₂MgGe0₄の構造相転移,日本化学会第93春季年会,2013年3月22日,立 命館大学びわこ・くさつキャンパス(草津市).
②藤原惠子,岸森智佳, R. Titorenkova,<u>中塚</u>晃彦,<u>中山則昭</u>,Sr イオン交換GTS型チタノシ リケートの結晶構造,日本化学会第93春季年会, 2013年3月22日,立命館大学びわこ・くさつキャンパス(草津市).

③松尾龍哉,<u>中塚晃彦</u>,<u>中山則昭</u>,吉朝朗, NaCa₂Mg₂V₃0₁₂ガーネットにおけるVイオンの原子 変位挙動,第13回日本MRS山口大学支部研究会, 2013年1月12日,山口大学(宇部市).

④岸森智佳, 藤原惠子, R. H. Titorenkova, <u>中</u> <u>塚晃彦</u>, <u>中山則昭</u>, GTS 型チタノシリケートの Sr²⁺イオン交換, 第 13 回日本 MRS 山口大学支部 研究会, 2013 年 1 月 12 日, 山口大学 (宇部市). ⑤A. Nakatsuka, N. Nakayama, O. Ohtaka, A. Yoshiasa, Static disorder of Fe in almandine garnet studied by in-situ single crystal X-ray diffraction under low- and high-temperature, AsCA12/CRYSTAL28, 2012 年 12 月 4 日, Adelaide (Australia).

⑥ A. Yoshiasa, H. Arima, T. Nakatani, <u>A.</u> <u>Nakatsuka</u>, Y. Katayama, O. Ohtaka, Precise structure analyses of advanced materials using in-situ XRD and XAFS methods under high-pressure and high-temperature, AsCA12/CRYSTAL28, 2012年12月4日, Adelaide (Australia).

⑦吉朝朗,有馬寛,仲谷友孝,奥部真樹,<u>中塚</u> 晃彦,片山芳則,大高理,高温高圧下での鉱物 と機能性化合物の回折法と XAFS 法による精密構 造解析,日本結晶学会年会,2012 年 10 月 25 日, 東北大学(仙台市).

⑧<u>中塚晃彦</u>,塚本輝,沖本鉄八、下川真美,<u>中</u> 山則昭,吉朝朗,NaSr₂Mg₂V₃O₁₂およびNa₃Sc₂V₃O₁₂ ガーネットにおける4配位Vイオンの変位挙動, 日本結晶学会年会,2012年10月25日,東北大 学(仙台市).

⑨小金丸藍,吉朝朗,有馬寛,仲谷友孝,王玲, 奥部真樹,<u>中塚晃彦</u>,大高理,杉山和正,XAFS 法によるCaGeO₃多形のCa-0有効二体間ポテンシ ャル解析,日本結晶学会年,2012年10月25日, 東北大学(仙台市).

⑩<u>N. Nakayama</u>, K. Takahashi, <u>K. Fujiwara</u>, <u>A.</u> <u>Nakatsuka</u>, M. Isobe, Y. Ueda, Structural phase transitions of Li₂MgSiO₄ and Li₂MgGeO₄, IUMRS-ICEMA 2012, 2012 年9月25日, パシフィ コ横浜 (横浜市).

②<u>K. Fujiwara</u>, T. Tamaki, C. Kishimori, R. H. Titorenkova, <u>A. Nakatsuka</u>, <u>N. Nakayama</u>, Crystal Structures of Cobalt Exchanged Sodium GTS-type Titanosilicates and the Elution Test by Acid Solution, IUMRS-ICEMA 2012, 2012年9月25日, パシフィコ横浜(横浜 市).

⁽³⁾ <u>N. Nakayama</u>, T. Fukuda, Y. Teraura, <u>K.</u> <u>Fujiwara</u>, <u>A. Nakatsuka</u>, Crystal Structures and Phase Relations of Li₂MnGeO₄ and Li₂FeGeO₄, IUMRS-ICEMA 2012, 2012 年9月25日, パシフィ コ横浜 (横浜市).

(④<u>中塚晃彦</u>, 塚本輝, 沖本鉄八, 下川真美, <u>中</u> <u>山則昭</u>, 吉朝朗, NaSr₂Mg₂V₃O₁₂ および Na₃Sc₂V₃O₁₂ ガーネットの原子変位について, 日本鉱物科学 会年会, 2012年9月20日, 京都大学 (京都市). ⑤<u>A. Nakatsuka</u>, H. Tsukamoto, T. Okimoto, M. Shimokawa, <u>N. Nakayama</u>, A. Yoshiasa, Low- and high-temperature single crystal X-ray diffraction study of NaSr₂Mg₂V₃O₁₂ and Na₃Sc₂V₃O₁₂ garnets, 7th International Conference on Mineralogy and Museums, 2012 年8月27-29日, Dresden (Germany).

(BA. Yoshiasa, L. Wang, M. Okube, T. Nakatani, <u>A. Nakatsuka</u>, R. Miyawaki, XAFS study on local structure of Ti, Fe and Ca in tektite and natural glasses, 7th International Conference on Mineralogy and Museums, 2012 年8月27-29日, Dresden (Germany).

⑩<u>藤原恵子</u>,玉木達,岸森智佳, R. Titorenkova, <u>中塚晃彦</u>,<u>中山則昭</u>, Coイオン交換 GTS 型チタ ノシリケートの結晶構造と含水率,日本化学会 第 92 回春季年会,2012 年 3 月 26 日,慶応義塾

大学日吉キャンパス(横浜市). 18<u>中山則昭</u>,糸山隆誠,藤原恵子,中塚晃彦, 磯部正彦,上田寛,Li₂MnSiO₄の構造相転移,日 本化学会第92回春季年会, 2012年3月26日, 慶応義塾大学日吉キャンパス(横浜市). 19R. Titorenkova, C. Kishimori, <u>K. Fujiwara</u>, T. Tamaki, V. Kostov, R. Nikolova, N. Petrova, A. Nakatsuka, N. Nakayama, GTS-type Titanosilicate (H, K, Na)₄Ti₄Si₃O₁₆· *n*H₂O - Raman and FTIR spectroscopy study, 第21回日本MRS 学術シンポジウム, 2011年12月21日, 横浜開 港記念会館(横浜市). ◎藤原惠子,玉木達,中塚晃彦,中山則昭,テ ィトレンコヴァ ロシッツァ pharmacosiderite 型構造を持つコバルト交換ナ トリウムチタノシリケートの結晶構造および含 水率の組成依存性,第21回日本 MRS 学術シンポ ジウム, 2011 年 12 月 21 日, 横浜開港記念会館 (横浜市). ⑩<u>中塚晃彦</u>,塚本輝,下川真美,<u>中山則昭</u>,吉 朝朗, NaSr₂Mg₂V₃O₁₂ガーネットにおけるバナジウ ムの原子変位について,第21回日本MRS学術シ ンポジウム, 2011 年 12 月 20 日, 横浜開港記念 会館(横浜市). ◎中山則昭, 糸山隆誠, 藤原惠子, 中塚晃彦, Li,MnSi0,の構造相転移,第21回日本MRS学術シ ンポジウム, 2011 年 12 月 20 日, 横浜開港記念 会館(横浜市). ²³玉木達也,藤原恵子, Titorenkova Rositsa Hristova, 中塚晃彦, 中山則昭, Na-GTS 型チタ ノシリケート Co イオン交換体の構造と含水状 態, 第12回日本MRS山口大学支部研究会, 2011 年11月26日,山口大学(宇部市). 匈矢野昂介,藤原恵子,中塚晃彦,中山則昭, δ -Na₂Si₂O₅によるCo²⁺およびSr²⁺イオンの捕捉反 応, 第12回日本MRS山口大学支部研究会, 2011 年11月26日,山口大学(宇部市). ⁶⁹平床竜矢, 吉朝朗, 仲谷友孝, 村井啓一郎, 中塚晃彦, XANES プレエッジピークの温度依存 性について:チタン酸化物を例として、日本結 晶学会年会, 2011年11月25日, 北海道大学(札 幌市). ⁶⁰中塚晃彦,吉朝朗,「陽イオン間斥力からみ たガーネット化合物の結晶化学」、日本化学会 西日本大会, 2011 年 11 月 12 日, 徳島大学(徳 島市). <u>A. Nakatsuka</u>, The detailed crystal
 structure of synthetic vanadate garnet series, The Kumamoto International Symposium on Recent Advancements of Mineralogy and Petrology V And The Forth Meeting of Research Consortium on High-pressure Research, 2011 年9月29日,熊本大学(熊本市).

③奥部真樹,吉朝朗,王玲,仲谷友孝,<u>中塚晃</u> 彦,宮脇律郎, XAFS 法による K-T 境界粘土層中 の微量元素の局所構造解析,日本鉱物科学会年 会,2011 年 9 月 11 日,茨城大学(水戸市). ^{(29]}<u>K. Fujiwara</u>, T. Tamaki, <u>A. Nakatsuka</u>, <u>N. Nakayama</u> and R. Titorenkova, Crystal Structures and Hydration States of Cobalt Exchanged Sodium Titanosilicates with Pharmacosiderites-type Structure, 4th International Symposium on Advanced Microand Mesoporous Materials, 2011年9月9日, Riviera resort (Bulgaria).

③A. Yoshiasa, S. Nishimiya, <u>A. Nakatsuka</u>, K. Iishi, M. Okube and H. Okudera, Crystal structure of vanadate garnet Ca₂NaCd₂V₃O₁₂, XXII Congress and General Assembly of the International Union of Crystallography, 2011 年8月25-26日 Madrid (Spain).

⁽¹⁾<u>A. Nakatsuka</u>, H. Tsukamoto, M. Shimokawa, <u>N. Nakayama</u> and A. Yoshiasa, Static disorder of vanadium ion in NaSr₂Mg₂V₃O₁₂ garnet, XXII Congress and General Assembly of the International Union of Crystallography, 2011 年8月 25-26 日 Madrid (Spain).

②T. Hiratoko, T. Nakatani, H. Okudera, <u>A.</u> <u>Nakatsuka</u> and A. Yoshiasa, Temperature dependence of pre-edge feature in Ti K-edge XANES spectra for ATiO₃, A_2 TiO₄ (A = Mg, Ca, Fe, Sr and Ba) and TiO₂ compounds, XXII Congress and General Assembly of the International Union of Crystallography, 2011 年8月25-26日 Madrid (Spain).

③中山則昭,糸山隆誠,末本健太郎,藤原恵子, 中塚晃彦,上田寛,Li₂CoSiO₄の構造相転移と微 細結晶構造,日本化学会第91回春季年会,2011 年3月27日,神奈川大学横浜キャンパス(横浜市).

③藤原恵子、玉木達也、杉本廣一、<u>中塚晃彦</u>、 <u>中山則昭</u>, GTS 型チタノシリケート Co²⁺イオン交換体の合成および脱水挙動,日本化学会第 91 回 春季年会,2011 年 3 月 27 日,神奈川大学横浜キャンパス(横浜市).

窗藤原恵子,玉木達也,杉本廣一,中塚晃彦, 中山則昭, 2価イオン Mg²⁺, Ca²⁺, Co²⁺, Sr²⁺, Ba²⁺ による GTS 型チタノシリケートイオン交換体の 合成, 第20回日本 MRS 学術シンポジウム, 2010 年12月21日,横浜開港記念会館(横浜市). 199中山則昭, 糸山隆誠, 末本健太郎, 藤原恵子, 中塚晃彦,上田寛,Li₂CoSiO₄の構造相転移と微 細結晶構造,第20回日本 MRS 学術シンポジウム, 2010年12月21日,横浜開港記念会館(横浜市). 137中塚晃彦,下川真美,中山則昭,大高理,有 馬寛,奥部真樹,吉朝朗,低温および高温下に おける Mg₃Al₂Si₃O₁₂ガーネットの単結晶 X 線回折 研究, 第20回日本 MRS 学術シンポジウム, 2010 年12月21日,横浜開港記念会館(横浜市). 118 中塚晃彦,下川真美,中山則昭,大高理,有 馬<u>寛</u>,奥部真樹,吉朝朗, Mg,Al,Si,O, ガーネッ トの原子変位について、日本結晶学会年会、2010 年12月5日,大阪大学(吹田市).

⑨吉朝朗,杉山和正,奥部真樹,中塚晃彦,伊 藤英司, B-Mg-A1 系スピネル構造相とオリビン関 連構造相の高圧下での不思議な陽イオン席選択 性,日本結晶学会年会,2010年12月3日,大阪 大学 (吹田市). ⑩糸山隆誠,藤原恵子,中塚晃彦,中山則昭, Li₂MnSiO₄の合成と構造相転移,日本 MRS 山口大 学支部研究会, 2010年11月27日, 山口大学 (字 部市). ⑪塚本輝, <u>中塚晃彦</u>, <u>中山則昭</u>, 飯石一明, NaSr₂Mg₂V₃O₁₂ ガーネットにおける原子の静的変 位,日本MRS山口大学支部研究会,2010年11月 27日,山口大学 (宇部市). @平床竜矢,仲谷友孝,奥部真樹,中塚晃彦, 村井啓一郎, 吉朝朗, BaTiO₃, SrTiO₃, TiO₂のTi K端 XAFS スペクトルの温度依存比較、日本鉱物 科学会年会, 2010年9月24日, 島根大学(松江 市). ③中塚晃彦,下川真美,<u>中山則昭</u>,大高理,有 馬寛,奥部真樹,吉朝朗,パイロープにおける Mg の静的変位,日本鉱物科学会年会,2010年9 月24日, 島根大学(松江市). ⊕藤原恵子,杉本廣一,中塚晃彦,中山則昭, 藤森宏高, Nikorova Rositsa Petrova, Kostov-Kytin Vladislav Vladimirov (Na, K, H) Ti Si O16: H10の合成と脱水挙動 - アル カリ金属組成依存性-, 日本化学会第 90 回春季 年会, 2010年3月26日, 近畿大学本部キャンパ ス (大阪市).

[その他]

http://seigyo.amse.yamaguchi-u.ac.jp/

6. 研究組織

(1)研究代表者
中塚 晃彦 (Nakatsuka Akihiko)
山口大学・大学院理工学研究科・准教授
研究者番号:80294651

(2)研究分担者該当なし

(3)連携研究者
中山 則昭(Nakayama Noriaki)
山口大学・大学院理工学研究科・教授
研究者番号:00164369

藤原 惠子 (Fujiwara Keiko) 山口大学・大学院理工学研究科・助手 研究者番号:50253175