

JAEA-Review 2011-020

第4回三機関連携「量子複雑現象」研究会 講演集

2010年12月20日(月):日本原子力研究開発機構 システム計算科学センター 東京都台東区東上野

Proceedings of the 4th Workshop of "Quantum Complex Phenomena" under the NIMS-RIKEN-JAEA Cooperative Research Program on Quantum Beam Science and Technology December 20, 2010, Center for Computational Science & e-Systems, Japan Atomic Energy Agency, Higashi-Ueno, Tokyo, Japan

> (編) 社本 真一 樹神 克明 (Eds.) Shin-ichi SHAMOTO and Katsuaki KODAMA

> > 量子ビーム応用研究部門 Quantum Beam Science Directorate

July 2011

Japan Atomic Energy Agency

日本原子力研究開発機構

本レポートは独立行政法人日本原子力研究開発機構が不定期に発行する成果報告書です。 本レポートの入手並びに著作権利用に関するお問い合わせは、下記あてにお問い合わせ下さい。 なお、本レポートの全文は日本原子力研究開発機構ホームページ(<u>http://www.jaea.go.jp</u>) より発信されています。

独立行政法人日本原子力研究開発機構 研究技術情報部 研究技術情報課
〒319-1195 茨城県那珂郡東海村白方白根2番地4
電話 029-282-6387, Fax 029-282-5920, E-mail:ird-support@jaea.go.jp

This report is issued irregularly by Japan Atomic Energy Agency Inquiries about availability and/or copyright of this report should be addressed to Intellectual Resources Section, Intellectual Resources Department, Japan Atomic Energy Agency 2-4 Shirakata Shirane, Tokai-mura, Naka-gun, Ibaraki-ken 319-1195 Japan Tel +81-29-282-6387, Fax +81-29-282-5920, E-mail:ird-support@jaea.go.jp

© Japan Atomic Energy Agency, 2011

第4回三機関連携「量子複雑現象」研究会

講演集

2010年12月20日(月):日本原子力研究開発機構 システム計算科学センター 東京都台東区東上野

日本原子力研究開発機構 量子ビーム応用研究部門 (編)社本 真一 樹神 克明⁺

(2011年3月7日受理)

平成22年12月20日に日本原子力研究開発機構システム計算科学センターにおいて、第 4回三機関連携「量子複雑現象」研究会が開催されました。本研究会は、平成18年12月 20日に物質・材料研究機構、理化学研究所および日本原子力研究開発機構の三機関で締結 された「量子ビームテクノロジーの先導的研究開発に関する研究協力協定」に基づいて、 次世代機能材料開発に向けた量子複雑現象の解明を目的としたものであり、ちょうど4周 年を記念する研究会となりました。この4年間の間に三機関の様相は変わっており、原子 力機構では、高エネルギー加速器研究機構と共同で取り組んでいる大強度陽子加速器施設 (J-PARC:Japan Proton Accelerator Research Complex)の物質・生命科学研究施設(MLF)のプロト ンビームの出力が210kW に達し、23のビームラインの内の8台の装置が、外部利用者の 利用できるユーザープログラムに入っています。このような状況を踏まえて、ここで改め てそれぞれの機関が有する特徴的な技術や装置、および優れた研究の紹介、さらにこれま での三機関での共同研究結果等について、今後の方向性を含めて、講演および議論してい ただきました。

本報告書は本研究会の講演要旨および講演で使用された発表資料を収録したものです。

原子力科学研究所(駐在):〒319-1195 茨城県那珂郡東海村白方白根 2-4 +物質・材料科学研究ユニット JAEA-Review 2011-020

Proceedings of the 4th Workshop of "Quantum Complex Phenomena" under the NIMS-RIKEN-JAEA Cooperative Research Program on Quantum Beam Science and Technology

December 20, 2010, Center for Computational Science & e-Systems, Japan Atomic Energy Agency, Higashi-Ueno, Tokyo, Japan

(Eds.) Shin-ichi SHAMOTO and Katsuaki KODAMA+

Quantum Beam Science Directorate, Japan Atomic Energy Agency Tokai-mura, Naka-gun, Ibaraki-ken

(Received March 7, 2011)

The 4th workshop of the NIMS-RIKEN-JAEA Cooperative Research Program "Quantum Complex Phenomena" was held on December 20, 2010 at Center for Computational Science & e-Systems, Japan Atomic Energy Agency. This workshop is aimed to reveal the mechanism of quantum complex phenomena for the developments of next generation functional materials on the basis of "Joint Research Agreement for the Pioneering R&D with Quantum Beam Technology" concluded by NIMS, RIKEN and JAEA on December 20, 2006. This workshop day was the 4th anniversary of this Joint Research Agreement. Each institute has changed in these 4 years. As example, at Materials and Life Science Facility of J-PARC (Japan Proton Accelerator Research Complex) operated jointly by JAEA and KEK, proton beam power reached 210 kW as a steady state last November. Among 23 beamlines, 8 instruments are under operation for the user program.

Based on this circumstance, characteristic technologies, instruments, and distinguished researches of each institute are introduced and discussed in addition to research outcomes of this Joint Research Agreement including a future prospect of this research area.

This report includes abstracts and materials of the presentations in the workshop.

Keywords : NIMS-RIKEN-JAEA, Quantum Beam Technology

⁺ Materials Science Research Division

目 次

1.	はじめに	1
2.	ゼーベック効果とスピンゼーベック効果	2
3.	5d 遷移金属酸化物の電子構造の X 線磁気散乱研究 有馬 孝尚(理研&東北大)	10
4.	共鳴非弾性 X 線散乱による Sr ₂ IrO ₄ の電子励起	20
5.	パイロクロア Ir 酸化物における金属絶縁体転移、 磁性と Z2及び U(1)トポロジーの理論 小野田 繁樹 (理研)	33
6.	J-PARC 中性子・ミュオン科学の展開	47
7.	立方晶希土類化合物における多極子揺らぎの研究	61
8.	Yb 系重い電子物質の量子臨界点における価数揺動の観測	66
9.	遍歴系 4d5d パイロクロアの構造と物性	76
10.	六方晶フェライトにおける磁場誘起電気分極と磁気構造 田口 康二郎(理研)	84
11.	中性子と放射光 X 線によるマルチフェロイクス CuFeO2 の研究 寺田 典樹 (物材機構)	101

12. Ga 置換した YMn ⁴⁺ (Mn _{1-x} Ga _x) ³⁺ O ₅ の磁気カイラリティと電気分極	115
13. 反強磁性トライマー物質 SrMn ₃ P ₄ O ₁₄ の磁気構造と磁気励起 長谷 正司(物材機構)	126
 最後に	137
謝 辞	146
付 録1 研究会プログラム	147
付 録 2 研究会での様子	148
付 録3 参加者リスト	149

Contents

1.	Preface	1
	Kazuhisa KAKURAI (JAEA)	
2.	Seebeck Effect and Spin-Seebeck Effect	2
	Sadamichi MAEKAWA (JAEA)	
3.	Magnetic X-ray Study on Electronic Structure	
	in 5d Transition Metal Oxide Compounds	10
	Taka-hisa ARIMA (RIKEN & Tohoku Univ.)	
4.	Electronic Excitation of Sr_2IrO_4 by Resonant Inelastic X-ray Scattering	20
	Kenji ISHII (JAEA)	
5.	Theory on Mott Transition, Magnetism, and Z2	
	and U(1) Topology for Pyrochlore Iridates	33
	Shigeki ONODA (RIKEN)	
6.	Present Status of J-PARC/MLF	
	(Materials Life Science Facility, JSNS, MUSE)	47
	Masatoshi ARAI (JAEA)	
7.	Study of Multipole Fluctuation in Cubic Rare Earth Compounds	61
	Hiroyuki SUZUKI (NIMS)	
8.	Observation of Valence Fluctuation in Quantum Critical Point	
	of Yb Heavy Fermion System ······	66
	Naohito TUJII (RIKEN)	
9.	Crystal Structure and Physical Properties	
	of Itinerant 4 <i>d</i> ,5 <i>d</i> Pyrochlores, A ₂ B ₂ O ₆ O' ······	76
	Ayako YAMAMOTO (RIKEN)	
10.	Magnetically Induced Polarization and	
	the Magnetic Structure in Hexaferrites	84
	Yasujiro TAGUCHI (RIKEN)	

11. Study	of a multiferroic CuFeO ₂ by Neutron and Synchrotron X-ray Noriki TERADA (NIMS)	101
12. Polariz	zation and Spin chirality in Ga-doped Y(Mn,Ga) ₂ O ₅ Shuichi WAKIMOTO (JAEA) et al.	115
13. Magne	tic Structure and Magnetic Excitation of Anti-ferromagnetic Trimer Material SrMn ₃ P ₄ O ₁₄ ·········· Masashi HASE (NIMS)	126
14. Closin	g remark Shin-ichi SHAMOTO (JAEA)	137
Acknowled	gments ·····	146
Appendix1	Workshop Program ·····	147
Appendix2	Workshop Photos ·····	148
Appendix3	Participant List ·····	149

1. はじめに

日本原子力研究開発機構 量子ビーム応用研究部門 加倉井 和久

平成18年12月20日に「量子ビームテクノロジーの先導的研究開発による我が国の科 学技術・学術及び産業の振興に資する」ことを目的とする研究協力協定が物材機構、理研、 原子力機構の間に結ばれ、その一つのテーマとして「次世代機能材料開発に向けた量子複雑 現象の解明」に関する三機関連携協力がスタートして4年になります。この度第4回 三機関 連携「量子複雑現象」研究会が4年前の岸物材機構理事長、野依理研理事長、殿塚原子力機 構理事長による調印式と同月日に開催されたのは、勿論偶然ではあると思いますが、この連 携体制の本質を理解するにあたり象徴的であると考えます。それは三理事長の調印によるト ップダウンでスタートしたこの三機関連携協力が、正確に4年後のこの研究会で発表される 成果をみるとわかりますように、今やボットムアップの連携協力を基盤とする協力体制に発 展したことが明らかになるからです。当初のトップダウンの性格は毎年持ち回りで開催され る「研究協力協議会」において維持しつつ、高温超伝導、マルチフェロイックス等の様々な グリーンイノベーション等に直結する新機能材料の探索、評価、解明、高度化が自発的に研 究現場の連携で実施され、成果をあげていると言えます。活発な成果および論文発表、そし て IST 補助金獲得等がそれを裏付けています。これは物材機構、理研、原子力機構の物質材 料設計および開発技術、巨視的および微視的計測技術、量子ビーム応用技術等におけるそれ ぞれの機関の力を結集して、様々な施設を横断的に利用することにより、量子複雑現象解明 という基礎・基盤研究から次世代機能材料開発という応用研究への「橋がけ」が実現できる 可能性を明らかにできたと言えます。

日本原子力研究開発機構量子ビーム応用研究部門といたしましては、我々が目指す量子ビ ームプラットフォームの構築を通して、今後ますますこの三機関連携の取り組みを盛り上げ ていきたいと考えております。

そしてこの量子ビームテクノロジーを軸とした三機関によるアプローチが新機能材料開発 サイクルにとどまらず、広い意味での量子ビーム生命・物質科学開発サイクルの構築につな がり、基礎・基盤研究から応用への「橋がけ」のモデルケースとなることを期待しておりま す。































第4回 三機関連携「量子複雑現象」研究会, 東京, 20 Dec. 2010

3. Magnetic X-ray Study on Electronic Structure in 5d Transition Metal Oxide Compounds 5d遷移金属酸化物の電子構造のX線磁気散乱研究

ARIMA Taka-hisa

Institute of Multidisciplinary Research for Advanced Materials, Tohoku University, JAPAN

RIKEN SPring-8 Center, JAPAN

Colleagues and Collaborators

位置づけ:高木先生が主導する理研と原研の共同研究の一部

X-ray

H. Ohsumi, T. Komesu, S. Takeshita, M. Takata (RIKEN SPring-8)

Sr₂IrO₄

B. J. Kim, S. Fujiyama, H. Takagi (Univ. Tokyo & Riken)

 $Cd_2Os_2O_7$

J. Yamaura, K. Ohgushi, Z. Hiroi (Univ. Tokyo)

Outline

♦ Why 5d Transition Metal Compounds?

 \diamond Metamagnetic Transition and Electronic State in $\rm Sr_2IrO_4$

♦ Magnetic Structure in Cd₂Os₂O₇

Merits and Demerits of X-ray Magnetic Diffraction

In principle, magnetism in matter can be studied by utilizing synchrotron xray (M. Blume & D. Gibbs, 1988). The magnetic structures of matters were however almost always determined by neutron diffraction (or sometimes NMR). Can x-ray magnetic scattering be useful in practice?

Merits

•Spin and orbital moments respond in different ways.

•The focus can be very small.

•Resonant diffraction makes the atomic specific study possible. •Q-resolution is excellent.

Demerit

Interaction with magnetic moments is usually very weak. (Low S/N ratio)Energy resolution is bad.

	<i>E</i> _{2p} [eV]	d_{\min} [A]	$E_{\rm 3d}$ [eV]	d_{\min} [A
3d TM	450~900	14~7	-	-
4d TM	2.2k~3.4k	2.8~1.8	-	-
Lanthanides	5.7k~8.9k	1.1~0.7	450~1500	14~4
5d TM	9.6k~11.9k	0.65~0.52	-	-
Actinides	15.9k~	0.39~	3.2k~3.6k	1.9~1.7



























Conclusion





4. 共鳴非弾性X線散乱による

Sr₂IrO₄の電子励起

原子力機構放射光

石井賢司

共同研究者

イニヤスジャリッジ^A、吉田雅洋^A、池内和彦^{A,B}、水木純一郎^A 大橋啓^c、高山知弘^c、松野丈夫^D、高木英典^{C,D} A<u>原子力機構</u>放射光、^BKEK物構研、^c東大新領域、^D<u>理研</u>

Outline

- 1. Introduction
 - resonant inelastic x-ray scattering (RIXS)
 - electronic structure of Sr2IrO4 and related iridium oxides
- 2. Results
- 3. Other topics of RIXS
- 4. Summray



	Inelastic x-ray scattering		
	Non resonant IXS (NIXS)	Resonant IXS (RIXS)	
Ĩ	1st order of A ² term	2nd order of A·p term	
ľ	photon energy is far from absorption edge	photon energy is tuned near absorption edge	
	dynamical charge correlation function N(Q, ω) ~ Im χ (Q, ω) (simple)	2nd order optical process (complicated)	
	all electrons contribute evenly	element selective	
	<mark>good energy resolution</mark> ΔE ~ sub meV	poor energy resolution $\Delta E \sim 100 \text{ meV}$	
	valence electron excitation across E _F is usually very weak → limited to low Z materials	resonance enhancement of valence electron excitation	
	simple polarization dependence	polarization analysis → determination of symmetry	

Advantage and disadvantage of RIXS

Advantage

- 1. Momentum resolution ⇔ optical conductivity, absorption, ...
- 2. Element selectivity
- 3. Bulk sensitivity \Leftrightarrow ARPES, STS
- 4. Coupling to charge ⇔ inelastic neutron scattering

Disadvantage

- I. Poor energy resolution
- II. Limited resources





Comparison between L-edge and K-edge









Spin-orbit interaction induced Mott insulator





Ir4+ : (t2g)5 in Sr2IrO4



Aim of RIXS study of Sr₂IrO₄

- Demonstration of RIXS at 5d transition metal L-edge
- Momentum dependence of the Mott gap
- Reconfirmation of the Jeff=1/2 state
- New excitations











Why excitation B is missing? three orbital Hubbard model + variational cluster approximation (c) LDA+SO+U 1.0 0.0 끈 0 (v) (eV) 0.012 (es 0.010 -2. 0.008 $J_{\rm eff} = 1/2$ all 0.006 М Х Г 0.004 0.0 0 (eV) 0.002 -1.0 0.000 decomposition of UHB -21 $\left|\frac{1}{2},\frac{1}{2}\right\rangle$ (U=0) (b) 1 $J_{eff} = 1/2 \text{ UHB}$ 0.8 0.08 - E_F 1/2 0.6 Weight 0.06 J_{eff} = 1/2 LHB JZ =1/2 (B) 0.04 3/2. 0.2 $J_{eff} = 3/2$ band 0.02 0 -3.5 -3 -2.5 -2 -1.5 -1 -0.5 0 0.5 1 Х М г Г **Too simplistic** ω(eV) Watanabe et al., PRL 105, 216410 (2010) B. J. Kim et al., PRL 101, 076402 (2008) Highest occupied band is a mixture H. Jin et al., PRB 80, 075112 (2009) of $J_{\text{eff}} = 1/2$ and 3/2 bands

Typical spectrum and assignment of peaks






Flat dispersion of excitation A









5. Theory on Mott transition, magnetism, and Z2 and U(1) topology for pyrochlore iridates

Shigeki Onoda

RIKEN (The Institute of Physical and Chemical Research)





Quantum anomalous Hall effect

In a translation-invariant insulating state,

$$\sigma_{ij}^{AH\text{-}int} = -\varepsilon_{ij\ell} \frac{e^2}{\hbar} \sum_n \int \frac{dk}{(2\pi)^d} f(\varepsilon_n(k)) b_n^{\ell}(k) \qquad \text{U(1) Chern number} \\ \text{Nagaosa-Sinova-SO-MacDonald-Ong RMP (2010)} \\ \text{For QHE, Thouless-Kohmoto-Nightingale-Nijs (1982)} \\ a_n(k) = i\langle n, k | \nabla_k | n, k \rangle \quad \text{Berry-phase connection} \\ b_n(k) = \nabla_k \times a_n(k) \quad \text{Berry-phase curvature} \\ \hline \textbf{3D quantum AHE} \\ \sigma_{ij} = \varepsilon_{ij\ell} \frac{e^2}{h} \frac{K^{\ell}}{2\pi}, \qquad K = \sum_n K_n, \qquad K_n = -\frac{1}{2\pi} \int_{\text{F.B.Z.}} d^3 k f(\varepsilon_{nk}) b_{nk}. \\ \text{It has never been observed either experimentally or theoretically}$$







































Role of Ir electrons













(JAE



JAERI and KEK Joint Project Japan Proton Accelerator Research Comple



















JAEA-Review 2011-020





JAEA-Review 2011-020

























- 1. J-PARC Accelerator runs at very high reliability, 94%, at 120kW. Now we run at 200kW
- 2. 8 out of 15 instruments in MLF are under operation for the user programe.
- 3. Experimental outputs are coming out reasonably.
- 4. User programme is fairly going well.
 (about 300 proposals in a year at 120kW)
 Call for proposals twice a year. (June-July and Nov-Dec)

Fermi Chopper, 2) Protein X-tal Diff. 3) High Res. Powder,
 Test-port, 5) Cold Disk Chopper, 6) Reflectometer,
 High-Intens Powder, 8) Liquid-Glass Diff.

- 5. H23から大観(SANS)、DNA(µeV非弾性)、千手(単結晶回折)、反射率計 (偏極中性子)
- 6. H23より共用促進法の本格的運用開始



7. 立方晶希土類化合物における 多極子揺らぎの研究				
		*	财機構	鈴木博之
共同研究者	物材機構 東北大院理 理研仁科セ 新潟大院自然 原子力機構 Néel Inst. ILL	 寺田典樹 酒井 治 高木 滋 久野大輔 鈴木栄男 渡邊功績 荒木幸治 赤津光洋 目時直人 金子耕二 RM. Galera M. LP. Regnalut 	吉川明子(瑪 谷田博司(∃ ≰ 松崎禎市員 ≰ 根本祐一 二 長壁 豊隆 Amara	理研) 見広大院先端) 呕 後藤輝孝
〇 内容 立方晶Prf	と合物PrMg ₃ の	Γ_3 基底状態の多極于	子(四極子・)	八極子)の観測
・立方 ・µSf ・結晶	晶Pr化合物の 「 Rによる研究 場励起の分散	3基底状態		







JAEA-Review 2011-020












- ▶共鳴X線発光分光について
 ▶YbCu_{5-x}Al_x、YbPd₂Si₂などにおける結果
 ▶考察
 - ・同様のYb化合物の例
 - ・Ce化合物との比較
 - ・物性の違いの起源

≻結論













































Structure of Pyrochlore and related

Frustration / tetrahedron



Pyrochlore $A_2B_2O_7$

Conduction / octahedron



Pyrochlore lattice



Pyrochlore, CN(A) = 2+6



Weberite, $A_2B_2O_7$ CN(A_1)= 4+4, CN(A_2)= 2+4+2



Hexagonal, AxBO₃





itir A2B2O7	nerant 4 <i>d,</i> 5 A: nonmag,	5 <i>d</i> pyrochlo B:4 <i>d</i> 5d t2g	res with spi <u>n</u>
A ²⁺ /B ⁵⁺	Ru ⁵⁺ , 4 <i>a</i> ⁸	Re ⁵⁺ , 5 <i>d</i> ²	$Os^{5+}, 5d^8$ $Ir^{5+}, 5d^4$
Ca ²⁺	<u>M, Ca1.9</u> <u>Para-SG</u> 0.320	Metal, Ca1.5	we (a) BO ₆
Cd ²⁺	<u>I-M(90K)</u> <u>Para-AF</u> 0.319	M-M(200K)- M SC@1.2K 0.317	MI Par 0.319
Hg ²⁺	<u>MIT@107K</u> <u>Para-AF</u> <u>0.317</u>	Hexa. SC Tc=8.0K	$ \begin{array}{c} M \\ n \\ Pa \\ \hline n \\ \hline m \\ \hline m$
Pb ²⁺	M, O6.5	M, Pb1.83	M 0.4 − 0.2 −
Underl	ined High pro	essure	0.00 50 100 150 20 <i>T</i> (K)





Summary of bond distances & angles of A2Ru2O7					
	In simple oxide (AO, A2O3)	In pyrochlore (A2Ru2O7)	X	О-В-О	В-О-В
Hg ²⁺	<u>2.03 x 2,</u> 2.83x 4 <u>CN=2+4</u>	2.21 x 2, 2.59 x6	0.317	88.2, 91.8	138.5
Cd ²⁺	2.35 x 6 CN=6	2.19 x 2, 2.56 x6	0.319	87.3, 92.7	137.1
Ca ²⁺	2.41 x 6 CN=6	2.20 x 2, 2.57 x6	0.320	87,1, 92.9	136.9
T1 ³⁺	<u>2.20 x 2</u> , 2.47 x4 CN=2+4	2.20 x 2, 2.53 x6	0.325	85.2, 94.8	134.2 Metal
Nd ³⁺	2.30 x 3, 2.40 x1 2.66 x 3 CN=3+1+3	2.24 x 2, 2.54 x6	0.329	83.3, 96.7	131.3 Ins.
Y ³⁺	2.29 x 6 CN=6	2.20 x 2, 2.46 x6	0.335	81.5, 98.5	128.5

A	site	preference
· ·	<u> </u>	

<u>Divalent A</u>		<u>Trivalent A</u>	
Hg: very comfort	T*~100K	TI: very comfort T*~100K	
Cd: comfort	T*~200K	Bi: lone pair, Bi6p near Fermi level conductive	
Ca: possible but defi Pb2+: lone pair, Induce oxygen de Distorted F43m	iciency, SG ficiency	Ln (Nd, Sm, Gd, Dy, Ho, Y) (size effect on distortion) Ferro, spin glass No phase with La !! Pb2+/Pb4+ ? complex	

Some factors related to x

<u>B site valence</u> A2+/B5+ x=0.317, close to regular (x=0.3125) octahedron A3+/B4+ x=0.330, trigonal distortion even in high T cubic phase

<u>A site preference</u> Increase trigonal distortion especially for small size lantanoid

<u>B site d electron number</u> does not affects so much in x

<u>Additional factor</u> Spin Orbit coupling for 5d Z=4 multiband near Fermi energy, topological insulator?



Crystal structure

(1) Lab detected the distortion

but problem on wave length, intensity, resolution (2) Synchrotron

coexistence of Hg and O, X-ray absorption,

(3) J-PARC

intensity (iMATERIA better), resolution (SHPD)

Magnetic structure

- (1) NMR magnetic order at the T_MIT, Hg, isotope Ru 99
- (2) μ SR magnetic order at the T_MIT

(3) High field, no enhancement up to 45T

(4) Neutron diffraction, volume(intensity) problem





Summary
 (1) Positional parameter of oxygen is a key of structural distortion. Conductivity: bonding angle of BO₆-BO₆ Magnetism: orbital sprit -> release spin frustration
(2) Preference of A ion is important. Hg > Tl > Cd > Nd > Ca >> Gd >> Y
(3) Trigonal distortion of BO_6 at room T depends on valence of B ion and coordination character of A ion.
(4) Example: analysis of Low T phase of Hg2Ru2O7
(5) Neutron diffraction analysis is needed and in progress at J- PARK SHPD and iMATERIA. Single crystal ??



石渡 晋太郎	(Univ. of Tokyo, CMRG-RIKEN)
奥山 大輔	(CMRG-RIKEN)
徳永 祐介	(ERATO-MF)
金子 良夫	(ERATO-MF)
貴田 徳明	(Univ. of Tokyo, ERATO-MF)
熊倉 真一	(Univ. of Tokyo)
脇本 秀一	(JAEA)
加倉井 和久	(JAEA)
西 正和	(ISSP, Univ. of Tokyo)
岩佐 和晃	(Tohoku Univ.)
島野 亮	(Univ. of Tokyo, ERATO-MF)
有馬 孝尚	(IMRAM-Tohoku Univ / RIKEN SPring-8)
十倉 好紀	(CMRG-RIKEN / CERG-RIKEN/
	Univ.of Tokyo / ERATO-MF)

Outline

- Introduction of spin driven electric polarization
- Weak magnetic field control of polarization

```
in Y-type hexaferrite Ba<sub>2</sub>Mg<sub>2</sub>Fe<sub>12</sub>O<sub>22</sub>
```

- Polarized neutron diffraction study on Ba₂Mg₂Fe₁₂O₂₂ in transverse magnetic field
- M-type hexaferrite with room-temperature conical spin structure
- Summary

Introduction











Outline

- Introduction of spin driven electric polarization

- Weak magnetic field control of polarization
 in Y-type hexaferrite Ba₂Mg₂Fe₁₂O₂₂
- Polarized neutron diffraction study on
 Ba₂Mq₂Fe₁₂O₂₂ in transverse magnetic field
- M-type hexaferrite with room-temperature conical spin structure

GERE - State of State











Ferroelectric helimagnets

In $Ba_2Mg_2Fe_{12}O_{22}$, polarization can be controlled with the lowest field (30 mT) ever reported

compound	magnetic structure	$T_{\rm FE}$	$H_{\rm FE}$	ref.
TbMnO ₃	cycloidal	28 K	~5 T	Kimura, Nature 2003
TbMn ₂ O ₅	cycloidal	40 K	~2 T	Hur, Nature 2004
LiCu ₂ O ₂	cycloidal	22 K	~2 T	Park, PRL 2007
Ni ₃ V ₂ O ₈	cycloidal	7 K	0∼6 T	Lawes, PRL 2005
CuFeO ₂	cycloid like	10 K	~10 T	Kimura, PRB 2006
MnWO ₄	cycloidal	13 K	0∼10 T	Taniguchi, PRL 2006
CoCr ₂ O ₄	transverse conical	26 K	∼ 0.2 T	Yamasaki, PRL 2006
CuO	cycloidal	230 K	-	Kimura, Nature Mat. 2008
Ba _{0.5} Sr _{1.5} Zn ₂ Fe ₁₂ O ₂₂	noncollinear ferrimag.	320 K	~ 1 T	Kimura, PRL 2005
	Work	king at	: H _{FE} ~	1 T and <i>T_{FE} <</i> 40 k

Outline

- Introduction of spin driven electric polarization
- Weak magnetic field control of polarization
 - in Y-type hexaferrite Ba₂Mg₂Fe₁₂O₂₂
- Polarized neutron diffraction study on $Ba_2Mg_2Fe_{12}O_{22}$ in transverse magnetic field
- M-type hexaferrite with room-temperature conical spin structure



















M-type hexaferrite BaFe_{12-x}Sc_xO₁₉

 $BaFe_{12}O_{19}$

Hard magnet (uniaxial: *M*||[001]) *cf*. Y-type ⇒*planar*

BaFe_{12-x}Sc_xO₁₉ (x=1.2-1.8) longitudinal conical (k_0 |[001])

O.P. Aleshko-Ozhevskii et al. JETP (1969). Aleshko-Ozhevskii et al, JETP Lett. (1968).

M-type: ferrimagnetic (uniaxial) ⇒ longitudinal conical

















e magnetic field.
as controlled by a magnetic field
. Ishiwata <i>et al.</i> Science 319, 1643 (2008)
22
onfirmed
S. Ishiwata <i>et al.</i> Phys. Rev. B 81, 174418 (2010
d via electro-magnon excitation.
v. B 80, 220406 ® (2009); N. Kida et al. submitter
D ₁₉ ,
rature with robust spin helicity
nagnetization changes as T varies. Tokunaga et al. Phys. Rev. Lett. 105, 257201 (2010
11. 中性子と放射光X線による マルチフェロイクスCuFeO₂の研究



寺田典樹

物質・材料研究機構 中性子散乱グループ

共同研究者:満田節生、中島多朗、大隅寛之、勝又紘一、田中良和、 鳴海康雄、加倉井和久、長壁豊隆、左右田稔、松浦直人、廣田和馬

Outline

- Introduction Multiferroic triangular lattice antiferromagnet CuFeO₂
- <u>Spin-lattice coupling CuFeO</u>₂
 - Lattice distortion (synchrotron x-ray)
 - Spin-wave excitation (neutron)
 - High-pressure study (neutron)

• Multiferroicity in CuFeO₂

- Spin chirality (neutron)
- Orbital modulation (synchrotron x-ray)
- <u>Summary</u>













X-ray diffraction under pulsed magnetic fields

Motivation: clarify the relationship between the magnetic phase transition and lattice deformation under high magnetic fields.

Experiment at BL19LXU at SPring-8



2D pixel detector Developed by PSI





Relationship between calculation and observation

Relative fractional change in lattice constant b in magnetic phases Terada et al. Phys. Rev. B **75** 224411 (2007) <u>Relationship between calculation</u> and observation











Motivation: Pressure effect on CuFeO₂

Magnetic ordering in CuFeO2 is stabilized with help of **anisotropic** lattice distortion lowering the lattice symmetry and release the frustration.

Expected lattice distortion: scalene triangle



If the anisotropic distortion is suppressed by isotropic hydrostatic pressure, the magnetic ordering should be suppressed under the pressure.















Resonant Soft X-ray Scattering in Cu(FeGa)O₂











Summary

三角格子反強磁性体CuFeO₂が示す、「理論的に自明ではない磁気基底状態」、「マルチフェルイクス現象」のメカニズムを解明するために、中性子散乱、 放射光X線回折実験をおこなった。

(1)CuFeO2の基底状態、励起状態を説明するためには、自発的な不等辺三角格子歪みを考慮することが必要であることが明らかになった。(放射光X線回折、中性子非弾性散乱、高圧下中性子回折)

(2) CuFeO₂のプロパスクリュー型磁気構造誘起強誘電性に関して、
 Fe 3d-O 2p軌道混成メカニズムから予想される、電場反転スピン
 カイラリティー、およびFe 3d軌道の2Q空間変調の観測に成功した。
 (電場中偏極中性子回折、軟X線共鳴回折)





















Ga³⁺ doping

Kimura et al. 50 YMn⁴⁺(Mn1-xGax)³⁺O5 Mn^{3+} : $3d^4$, S = 2, PM (PE) *r* = 0.645 Å **1DICM** 40 TN (WFE?) Ga^{3+} : $3d^{10}$, S = 0, TD TCM=TCI *r* = 0.620 Å TICM=TC2 30 CM T(K) 2DICM Ga³⁺ doping dilute (FE) (PE) Mn³⁺ spins. 20 **Dilute interchain** LT-2DICM 10 (WFE) interaction. & dilute S·S contribution. 0 0 0.1 0.2 0.3 0.4 Xobs **Ga concentration**







Three issues(?) in Mn125 system

 (1) Rare earth moment. *For the sake of simplicity,* YMn₂O₅ *is ideal !!* (2) Mn⁴⁺ or Mn³⁺ ? Ga³⁺ doping dilute Mn³⁺ spins. (Dilute S ·S contribution.)
 (3) At least, two different FE phases. *Poling condition is important.*













Summary 2

- Spin chirality & electric polarization were measured for Ga-doped YMn₂O₅, where Mn³⁺ spins are diluted.
- When pole at each phase :

	CM phase	LT-ICM phase
Р	+ positive	+ positive
MxM*	- negative	+ positive

- When cool down to LT-ICM phase, the sign of MxM*/M•M* conserves.
- This is why P changes sign at the CM-LTICM transition when FC down to the CM phase.
- When pole at the LTICM phase, both P and MxM* vanishes at the LTICM-CM transition upon warming.
- These facts indicates that in the LTICM phase, the SxS mechanism is dominant, while SxS is not necessary for the ferroelectricity in the CM phase.









=> スピン系の評価

中性子非弾性散乱測定 JRR-3、LTAS分光器 => 1/3量子磁化プラトーを作る準位差の確認 中性子回折測定 PSI、DMCとHRPT回折計

=> 交換相互作用の符号の確認

=> インコメンシュレイトだった。







3-2	ኑ [.]	3. ライマ	結果 マー0	:と考)エネ	察 ×ルギ	一準	位	NINES RIKEN		
	S⊺	S^{T} E/J ₁ Spin-5/2 AF trimer H = J ₁ (S ₁ S ₂ + S ₂ S ₃)								
	15/2	12.5 E15 1								
	13/2	5 E13 1	10 E13 2							
	11/2	-1.5 E11 1	3.5 E11_2	7.5 E11_3						
	9/2	-7 E00_1	-2	2	5					
	7/2	-11.5 E07 1	-6.5 E07 2	-2.5 E07 3	0.5 E07 4	2.5 E07 5				
	5/2	-15 E05_1	-10 E05_2	-6 E05_3	-3 E05_4	-1 E05_5	0 E05_6			
	3/2	-12.5 E03_1	-8.5 E03_2	-5.5 E03_3	-3.5 E03_4					
	1/2	-10 E01_1	-7 E01_2							
				I	1	I				

















4. まとめ SrMn₃P₄O₁₄ (スピン5/2) 高磁場磁化と磁気励起 => 反強磁性トライマー 強いフラストレーションは期待できない インコメンシュレイト磁気構造 (パラ=>コメ=>インコメ) => フラストレーション ありがとうございます Peking Univ. Tao Yang, Rihong Cong, Jianhua Lin 試料提供

 Peking Univ.

 Tao Yang, Rihong Cong, Jianhua Lin 試料提供

 東大物性研 (ISSP)

 松尾晶,金道浩一 高磁場磁化

 益田隆嗣 討論

 原子力機構 (JAEA)

 松田雅昌,金子耕二,目時直人,加倉井和久

 中性子非弾性散乱

 Paul Sherrer Institut (PSI)

 Vladimir Pomjakushin,Lukas Keller 中性子回折

 物材機構 (NIMS)

 Andreas Doenni,河野昌仙,寺田典樹,小澤清,北澤英明


「量子複雑現象」チーム	
物材機構、理研及び原子力機構の三機関で	
「重子ビームテジノロシーの光導的研究開発に関する 研究協力協定」の次世代機能性材料に向けた量子複	
稚 現 家 の 胜 明 を 日 的 に 御 柿	
	2





JAEA-Review 2011-020



量子複雜	維現象チームメ	シバーリスト	NIMS RIKEN
 物材機構(20) *北澤 英明 *長谷 正司 *磯部 雅朗 泉 富士夫 茂筑 高士 鈴木 博之 間宮 広明 辻井 直人 上田 茂典 寺田 典樹 門馬 綱一 土屋 佳則 	理研(25) *高木 英典 *高田 昌樹 *山崎 展樹 香取中 展示 市野 山本 市野 山本 市場 地 大昭 地本 古崎 地本 花樹 州 地 松 加 本 市	原子力機構(22) *水木純一郎 *社本 真一 *石井 賢司 井川神 克明 石倉田 克明 石倉田 九二 中 一 一 一 一 一 一 一 一 一 一 一 一 一 一 一 一 一 一	(*WGメンバー)
			0





JAEA-Review 2011-020



PSI Gr.	USTAN Gr.	日本側予算計画(円)
SCHMITT Thorsten ZHOU Kejin MONNEY Claude STROCOV Vladimir PATTHEY Luc	BAUMBERGER Felix TAMAI Anna KING Phil	第1年度(平成23年度)総額:38,500千円 第2年度(平成24年度)総額:38,500千円 第3年度(平成25年度)総額:38,300千円 第4年度(平成26年度)総額:38,300千円 日本側チーム総額:153,600千円
IFW-IFF Gr. GECK Jochen KNUPFER Martin BISOGNI Valentina KRAUS Roberto	IFW-ITF Gr. VAN DEN BRINK Jeroen WOHLFELD Krzysztof DAGHOFER Maria KOURTIS Stefanos	EU側予算計画(ユーロ) 第1年度(平成23年度)総額:0 k€ 第2年度(平成24年度)総額:563.303 k€ 第3年度(平成25年度)総額:563.302 k€ 第4年度(平成26年度)総額:563.302 k€ EU側チーム総額:1689.907 k€

JAEA-Review 2011-020





The <u>S</u> u	SPring-8 Facility per <u>P</u> hoton <u>ring-8</u> GeV	SPring. 8
	 Construction started: Open to public: Constructed by: Constructed by: Owned by: Operated by: BLOBE Hyperater and Hah Pressen Research BLOBE Hyperater Baan Diagnois BLOBE Hyperater Research BLOBE Hyperater Research BLOBE Hyperater Research BLITAU Hah Pressen Research BLITAU Neth Continue Dynamics 	: 1991 October, 1997 RIKEN and JAERI RIKEN JASRI ***********************************
Beamlines物材1理研7原子力機構4	Butter Construction Butter State State Construction Butter State Stat	



「量子複雑現象」チーム JRR-3 2009年度利	可用実績修正		
物材機構	×使用日数 注:	は施設共用枠	
粉末構造解析用回折装置 低エネルギー非弾性散音 低エネルギー非弾性散音 多目的ポート(MUSASI)	置(HRPD) L装置(TAS-2) L装置(LTAS)	$\begin{array}{c} imes 3+\underline{3} \\ imes 4 \\ imes 2+\underline{14} \\ imes \underline{9} \end{array}$	Ever a we d'Ar work to
理研 低エネルギー非弾性散乱	L装置(TAS-2)	×6	
SPring-8 20094	平度利用実績		
原子力機構	RIKEN BL35XU(IXS) RIKEN BL44B2		
物材機構	RIKEN BL35XU(IXS) RIKEN BL27SU	${}^{\times 4}_{\times 6}$	
			15

「量子複雑現象」チーム JRR-3 2010	年度利用実績		NIME RIVEN
物材機構	×使用日数	注:は施設共用枠	
粉末構造解析用回扔 非弾性散乱装置(TA 低エネルギー非弾性 低エネルギー非弾性 多目的ポート(MUSAS	⁵ 装置(HRPD) S-1) 散乱装置(TAS-2) 散乱装置(LTAS) SI-L&H)	$ imes 5+9 \ imes 6 \ imes 39 \ imes 4+27 \ imes 26 \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ $	Every and Provide Int
理研 非弾性散乱装置(TA 小角散乱装置(SANS	S-1) -J)	×11 ×3	
SPring-8 20 原子力機構 物材機構	10年度利用実績 RIKEN BL35XU(IX RIKEN BL27SU	S) ×22 ×9	
12712 126113			16

「量子複雑現象」チーム	(AE)
JRR-3 2011年度申請	NMS RIKER
×使用日数 注:は施設共	长用枠
粉末構造解析用回折装置(HRPD) ×3	Environment for some for
高エネルギー非弾性散乱装置(TAS-1) ×4	
低エネルギー非弾性散乱装置(TAS-2) ×10	

謝 辞

この研究会は、三機関連携「量子複雑現象」ワーキンググループ(通称 B チーム)のメ ンバーを中心に三機関でほぼ閉じた形で開催された。それにもかかわらず 30 名の方々に参 加していただいた。お忙しい中発表された 12 名の方々に感謝するとともに、三機関連携協 定の締結に関与された多くの方々にも感謝申し上げたい。またこの研究会の開催に当たっ ては、会議室、弁当、懇親会の料理の予約、懇親会の後片付けまで町田昌彦室長とそのグ ループのメンバーである中村博樹、永井佑紀の各氏に大変お世話になった。また会場係と して、長谷正司、山本文子、山崎展樹、石角元志の各氏にお世話になった。プログラム作 成、会場案内、会計案内、会計係として富岡美智子さん、前川康子さんにお世話になった。 このような方々のご協力のお陰で無事に研究会を開催し、この報告書も研究技術情報課の 方々のご協力もあり、短期間にまとめることができた。この場を借りて皆様にお礼申し上 げたい。

付録1 第4回 三機関連携「量子複雑現象」研究会

場所:原子力機構 システム計算科学センター 会議室(当日連絡先 TEL: 03-5246-2503) (地図 http://ccse.jaea.go.jp/ja/map.html)

日時:12月20日(月) 10:00~17:40 (講演) 18:00~19:30 (懇親会)

物材機構、理研、原子力機構の3機関の連携の下で、次世代機能材料開発に向けた量子複雑現象の解明を目指した第4 回研究会を開催いたします。それぞれの機関での特徴的な持てる技術や装置、および優れた研究の紹介または、これまで の3機関での共同研究結果等について、質疑応答を含めて <u>30 分で講演</u>していただきます。講演者の方はノート PC をご自 身でご用意いただくか、こちらでノート PC (Windows XP)を用意いたしますので、メモリースティックをご持参ください。 後日、報告書としてまとめますので、<u>発表されるファイルは可能な部分を担当者にお渡しください</u>。

— プログラム —

10:00-10:10「はじめに」

南波 秀樹 (原子力機構)

Session 1座長:高木 英典(理研&東大)10:10-10:40「ゼーベック効果とスピンゼーベック効果」前川 禎通(原子力機構)10:40-11:10「5d 遷移金属酸化物の電子構造のX線磁気散乱研究」有馬 孝尚(理研&東北大)11:10-11:40「共鳴非弾性X線散乱による Sr2hO4の電子励起」石井 賢司(原子力機構)11:40-12:10「パイロクロア Ir 酸化物における金属絶縁体転移、磁性と Z2 及び U(1)トポロジーの理論」
小野田 繁樹(理研)

~~~ 昼食 (12:10-13:10) ~~~

Session 2

座長:加倉井 和久(原子力機構)

| 13:10-13:40 | 「J-PARC 中性子・ミュオン科学の展開」        | 新井 | 正敏 | (原子力機構) |
|-------------|-------------------------------|----|----|---------|
| 13:40-14:10 | 「立方晶希土類化合物における多極子揺らぎの研究」      | 鈴木 | 博之 | (物材機構)  |
| 14:10-14:40 | 「Yb 系重い電子物質の量子臨界点における価数揺動の観測」 | 辻井 | 直人 | (物材機構)  |
| 14:40-15:10 | 「遍歴系 4d5d パイロクロアの構造と物性」       | 山本 | 文子 | (理研)    |

~~~ 休 憩 (15:10-15:30) ~~~

Session 3

座長:北澤 英明 (物材機構)

15:30-16:00「六方晶フェライトにおける磁場誘起電気分極と磁気構造」 田口 康二郎(理研) 16:00-16:30「中性子と放射光 X 線によるマルチフェロイクス CuFeO₂の研究」

寺田 典樹(物材機構)

16:30-17:00「Ga 置換した YMn⁴⁺(Mn_{1-x}Ga_x)³⁺O₅の磁気カイラリティと電気分極」

脇本 秀一 (原子力機構)

```
17:00-17:30「反強磁性トライマー物質 SrMn<sub>3</sub>P<sub>4</sub>O<sub>14</sub>の磁気構造と磁気励起」長谷 正司(物材機構)17:30-17:40「最後に」社本 真一(原子力機構)
```

~~~ 休 憩 (17:40-18:00) ~~~

18:00-19:30 ロビーにて 懇親会 (会費 3,000 円)







付録3 参加者リスト

# ●物質·材料研究機構 (NIMS) 河村 幸彦 (かわむら ゆきひこ) 北澤 英明 (きたざわ ひであき) 鈴木 博之 (すずき ひろゆき) 辻井 直人 (つじい なおひと) 寺田 典樹 (てらだ のりき) 長谷 正司 (はせ まさし)

## ●理化学研究所 (RIKEN)

有馬 孝尚 (ありま たかひさ) 小野田 繁樹 (おのだ しげき) 高木 英典 (たかぎ ひでのり) 田口 康二郎 (たぐち やすじろう) 松崎 禎一郎(まつざき ていいちろう) 理研仁科加速器研究センター 山崎 展樹(やまざき ひろき) 山本 文子 (やまもと あやこ)

#### ●日本原子力研究開発機構(JAEA)

朝岡 秀人 (あさおか ひでひと) 新井 正敏(あらい まさとし) 石井 賢司 (いしい けんじ) 石角 元志(いしかど もとゆき) 加倉井 和久 (かくらい かずひさ) 梶本 亮一 (かじもと りょういち) 河村 聖子 (かわむら せいこ) 樹神 克明 (こだま かつあき) 社本 真一 (しゃもと しんいち) 永井 佑紀 (ながい ゆうき) 中村 博樹 (なかむら ひろき) 南波秀樹(なんばひでき) 前川 禎通 (まえかわ さだみち) 町田 昌彦 (まちだ まさひこ) 水木 純一郎 (みずき じゅんいちろう) 量子ビーム応用研究部門 山本 博之(やまもと ひろゆき) 脇本 秀一 (わきもと しゅういち)

量子ビームセンター中性子散乱グループ 量子ビームセンター中性子散乱グループ 量子ビームセンター中性子散乱グループ 量子ビームセンター中性子散乱グループ 量子ビームセンター中性子散乱グループ 量子ビームセンター中性子散乱グループ

理研放射光& 東北大 理研基幹研 古崎物性理論研究室 理研基幹研&東大 理研基幹研 交差相関物性科学研究グループ 理研基幹研 高木磁性研究室 理研基幹研 高木磁性研究室

量子ビーム応用研究部門 J-PARC センター 量子ビーム応用研究部門 量子ビーム応用研究部門 量子ビーム応用研究部門 J-PARC センター J-PARC センター 量子ビーム応用研究部門 量子ビーム応用研究部門 システム計算科学センター システム計算科学センター 量子ビーム応用研究部門 先端基礎研究センター システム計算科学センター 量子ビーム応用研究部門 量子ビーム応用研究部門

This is a blank page.

| 表 1. SI 基本単位 |        |     |  |
|--------------|--------|-----|--|
| 甘大昌          | SI 基本ì | 単位  |  |
| 盔半里          | 名称     | 記号  |  |
| 長さ           | メートル   | m   |  |
| 質 量          | キログラム  | kg  |  |
| 時 間          | 秒      | s   |  |
| 電 流          | アンペア   | А   |  |
| 熱力学温度        | ケルビン   | Κ   |  |
| 物質量          | モル     | mol |  |
| 光度           | カンデラ   | cd  |  |

| 表2. 基本甲位を用                   | いて表されるSI組立単位     | 立の例                |
|------------------------------|------------------|--------------------|
| 和辛雪                          | SI 基本単位          |                    |
| 和立里                          | 名称               | 記号                 |
| 面 積平                         | 方メートル            | $m^2$              |
| 体 積立                         | 法メートル            | $m^3$              |
| 速さ,速度メ                       | ートル毎秒            | m/s                |
| 加速度メ                         | ートル毎秒毎秒          | $m/s^2$            |
| 波 数每                         | メートル             | m <sup>-1</sup>    |
| 密度,質量密度キ                     | ログラム毎立方メートル      | kg/m <sup>3</sup>  |
| 面積密度キ                        | ログラム毎平方メートル      | kg/m <sup>2</sup>  |
| 比 体 積立                       | 方メートル毎キログラム      | m <sup>3</sup> /kg |
| 電流密度ア                        | ンペア毎平方メートル       | $A/m^2$            |
| 磁界の強さア                       | ンペア毎メートル         | A/m                |
| 量 濃 度 <sup>(a)</sup> , 濃 度 モ | ル毎立方メートル         | mol/m <sup>3</sup> |
| 質量濃度キ                        | ログラム毎立法メートル      | kg/m <sup>3</sup>  |
| 輝 度力                         | ンデラ毎平方メートル       | $cd/m^2$           |
| 屈 折 率 <sup>(b)</sup> (       | 数字の) 1           | 1                  |
| 比透磁率(b)                      | 数字の) 1           | 1                  |
| (a) 量濃度 (amount concentra    | ation)は臨床化学の分野では | 物質濃度               |
| (substance concentration)    | とも上げれる           |                    |

(substance concentration)ともよばれる。
 (b) これらは無次元量あるいは次元1をもつ量であるが、そのことを表す単位記号である数字の1は通常は表記しない。

#### 表3. 固有の名称と記号で表されるSI組立単位

|                          |                       |           | SI 租立单位              |                                    |
|--------------------------|-----------------------|-----------|----------------------|------------------------------------|
| 組立量                      | 名称                    | 記号        | 他のSI単位による<br>表し方     | SI基本単位による<br>表し方                   |
| 亚                        | 5.37 v (b)            | red       | 1 (b)                | m/m                                |
|                          | () / / / / / / (b)    | (c)       | 1<br>1 (b)           | 2/ 2                               |
|                          |                       | sr<br>II- | 1                    | m m<br>-1                          |
| 同 仮 多                    |                       | пг        |                      | S .                                |
| カ                        | ニュートン                 | N         |                      | m kg s <sup>-2</sup>               |
| E 力 , 応 力                | パスカル                  | Pa        | N/m <sup>2</sup>     | m <sup>-1</sup> kg s <sup>-2</sup> |
| エネルギー,仕事,熱量              | ジュール                  | J         | N m                  | $m^2 kg s^2$                       |
| 仕事率, 工率, 放射束             | ワット                   | W         | J/s                  | m <sup>2</sup> kg s <sup>-3</sup>  |
| 電荷,電気量                   | クーロン                  | С         |                      | s A                                |
| 電位差(電圧),起電力              | ボルト                   | V         | W/A                  | $m^2 kg s^{-3} A^{-1}$             |
| 静電容量                     | ファラド                  | F         | C/V                  | $m^{-2} kg^{-1} s^4 A^2$           |
| 電気抵抗                     | オーム                   | Ω         | V/A                  | $m^2 kg s^{\cdot 3} A^{\cdot 2}$   |
| コンダクタンス                  | ジーメンス                 | s         | A/V                  | $m^{-2} kg^{-1} s^3 A^2$           |
| 磁東                       | ウエーバ                  | Wb        | Vs                   | $m^2 kg s^2 A^1$                   |
| 磁束密度                     | テスラ                   | Т         | Wb/m <sup>2</sup>    | $kg s^{2} A^{1}$                   |
| インダクタンス                  | ヘンリー                  | Н         | Wb/A                 | $m^2 kg s^{-2} A^{-2}$             |
| セルシウス温度                  | セルシウス度 <sup>(e)</sup> | °C        |                      | K                                  |
| 光東                       | ルーメン                  | lm        | cd sr <sup>(c)</sup> | cd                                 |
| 照度                       | ルクス                   | lx        | lm/m <sup>2</sup>    | m <sup>-2</sup> cd                 |
| 放射性核種の放射能 <sup>(f)</sup> | ベクレル <sup>(d)</sup>   | Bq        |                      | s <sup>-1</sup>                    |
| 吸収線量 比エネルギー分与            |                       |           |                      |                                    |
| カーマ                      | グレイ                   | Gy        | J/kg                 | m <sup>2</sup> s <sup>2</sup>      |
| 線量当量,周辺線量当量,方向           | 2 × 2 2 (g)           | C         | T/la a               | 2 -2                               |
| 性線量当量,個人線量当量             |                       | SV        | J/Kg                 | ms                                 |
| 酸素活性                     | カタール                  | kat       |                      | s <sup>-1</sup> mol                |

酸素活性(カタール) kat [s<sup>1</sup> mol]
 (a)SI接頭語は固有の名称と記号を持つ組立単位と組み合わせても使用できる。しかし接頭語を付した単位はもはや ュヒーレントではない。
 (b)ラジアンとステラジアンは数字の1に対する単位の特別な名称で、量についての情報をつたえるために使われる。 実際には、使用する時には記号rad及びsrが用いられるが、習慣として組立単位としての記号である数字の1は明 示されない。
 (a)測光学ではステラジアンという名称と記号srを単位の表し方の中に、そのまま維持している。
 (d)へルツは周崩現象についてのみ、ペシレルは抜焼性核種の統計的過程についてのみ使用される。
 (a)セルシウス度はケルビンの特別な名称で、セルシウス温度度を表すために使用される。
 (d)やレシウス度はケルビンの特別な名称で、セルシウス温度を表すために使用される。
 (d)かけ性核種の放射能(activity referred to a radionuclide) は、しばしば誤った用語で"radioactivity"と記される。
 (g)単位シーベルト(PV,2002,70,205) についてはCIPM勧告2 (CI-2002) を参照。

#### 表4.単位の中に固有の名称と記号を含むSI組立単位の例

|                   | SI 組立単位           |                    |                                                                       |
|-------------------|-------------------|--------------------|-----------------------------------------------------------------------|
| 組立量               | 名称                | 記号                 | SI 基本単位による<br>表し方                                                     |
| 粘度                | パスカル秒             | Pa s               | m <sup>-1</sup> kg s <sup>-1</sup>                                    |
| カのモーメント           | ニュートンメートル         | N m                | m <sup>2</sup> kg s <sup>-2</sup>                                     |
| 表 面 張 九           | ニュートン毎メートル        | N/m                | kg s <sup>-2</sup>                                                    |
| 角 速 度             | ラジアン毎秒            | rad/s              | m m <sup>-1</sup> s <sup>-1</sup> =s <sup>-1</sup>                    |
| 角 加 速 度           | ラジアン毎秒毎秒          | $rad/s^2$          | m m <sup>-1</sup> s <sup>-2</sup> =s <sup>-2</sup>                    |
| 熱流密度,放射照度         | ワット毎平方メートル        | $W/m^2$            | kg s <sup>-3</sup>                                                    |
| 熱容量,エントロピー        | ジュール毎ケルビン         | J/K                | $m^2 kg s^{-2} K^{-1}$                                                |
| 比熱容量, 比エントロピー     | ジュール毎キログラム毎ケルビン   | J/(kg K)           | $m^2 s^{-2} K^{-1}$                                                   |
| 比エネルギー            | ジュール毎キログラム        | J/kg               | $m^{2} s^{2}$                                                         |
| 熱 伝 導 率           | ワット毎メートル毎ケルビン     | W/(m K)            | m kg s <sup>-3</sup> K <sup>-1</sup>                                  |
| 体積エネルギー           | ジュール毎立方メートル       | J/m <sup>3</sup>   | m <sup>-1</sup> kg s <sup>-2</sup>                                    |
| 電界の強さ             | ボルト毎メートル          | V/m                | m kg s <sup>-3</sup> A <sup>-1</sup>                                  |
| 電 荷 密 度           | クーロン毎立方メートル       | C/m <sup>3</sup>   | m <sup>-3</sup> sA                                                    |
| 表 面 電 荷           | 「クーロン毎平方メートル      | C/m <sup>2</sup>   | m <sup>-2</sup> sA                                                    |
| 電 束 密 度 , 電 気 変 位 | クーロン毎平方メートル       | C/m <sup>2</sup>   | m <sup>-2</sup> sA                                                    |
| 誘 電 率             | ファラド毎メートル         | F/m                | $m^{-3} kg^{-1} s^4 A^2$                                              |
| 透磁 率              | ペンリー毎メートル         | H/m                | m kg s <sup>-2</sup> A <sup>-2</sup>                                  |
| モルエネルギー           | ジュール毎モル           | J/mol              | $m^2 kg s^2 mol^1$                                                    |
| モルエントロピー, モル熱容量   | ジュール毎モル毎ケルビン      | J/(mol K)          | $m^2 kg s^{-2} K^{-1} mol^{-1}$                                       |
| 照射線量(X線及びγ線)      | クーロン毎キログラム        | C/kg               | kg <sup>-1</sup> sA                                                   |
| 吸収線量率             | グレイ毎秒             | Gy/s               | $m^{2} s^{3}$                                                         |
| 放 射 強 度           | ワット毎ステラジアン        | W/sr               | $m^4 m^{-2} kg s^{-3} = m^2 kg s^{-3}$                                |
| 放射輝度              | ワット毎平方メートル毎ステラジアン | $W/(m^2 sr)$       | m <sup>2</sup> m <sup>-2</sup> kg s <sup>-3</sup> =kg s <sup>-3</sup> |
| 酸素活性濃度            | カタール毎立方メートル       | kat/m <sup>3</sup> | m <sup>-3</sup> e <sup>-1</sup> mol                                   |

| 表 5. SI 接頭語 |            |    |                   |      |    |  |  |
|-------------|------------|----|-------------------|------|----|--|--|
| 乗数          | 接頭語        | 記号 | 乗数                | 接頭語  | 記号 |  |  |
| $10^{24}$   | <b>э</b> 9 | Y  | 10 <sup>-1</sup>  | デシ   | d  |  |  |
| $10^{21}$   | ゼタ         | Z  | 10 <sup>-2</sup>  | センチ  | с  |  |  |
| $10^{18}$   | エクサ        | E  | 10 <sup>-3</sup>  | ミリ   | m  |  |  |
| $10^{15}$   | ペタ         | Р  | 10 <sup>-6</sup>  | マイクロ | μ  |  |  |
| $10^{12}$   | テラ         | Т  | 10 <sup>-9</sup>  | ナノ   | n  |  |  |
| $10^{9}$    | ギガ         | G  | $10^{-12}$        | ピコ   | р  |  |  |
| $10^{6}$    | メガ         | M  | $10^{-15}$        | フェムト | f  |  |  |
| $10^{3}$    | + 1        | k  | 10 <sup>-18</sup> | アト   | а  |  |  |
| $10^{2}$    | ヘクト        | h  | $10^{-21}$        | ゼプト  | z  |  |  |
| $10^{1}$    | デカ         | da | 10 <sup>-24</sup> | ヨクト  | v  |  |  |

| 表6.SIに属さないが、SIと併用される単位 |      |                                                                                          |  |  |
|------------------------|------|------------------------------------------------------------------------------------------|--|--|
| 名称                     | 記号   | SI 単位による値                                                                                |  |  |
| 分                      | min  | 1 min=60s                                                                                |  |  |
| 時                      | h    | 1h =60 min=3600 s                                                                        |  |  |
| 日                      | d    | 1 d=24 h=86 400 s                                                                        |  |  |
| 度                      | ٥    | 1°=(п/180) rad                                                                           |  |  |
| 分                      | ,    | 1'=(1/60)°=(п/10800) rad                                                                 |  |  |
| 秒                      | "    | 1"=(1/60)'=(п/648000) rad                                                                |  |  |
| ヘクタール                  | ha   | 1ha=1hm <sup>2</sup> =10 <sup>4</sup> m <sup>2</sup>                                     |  |  |
| リットル                   | L, 1 | 1L=11=1dm <sup>3</sup> =10 <sup>3</sup> cm <sup>3</sup> =10 <sup>-3</sup> m <sup>3</sup> |  |  |
| トン                     | t    | $1t=10^{3}$ kg                                                                           |  |  |

## 表7. SIに属さないが、SIと併用される単位で、SI単位で

| 衣される剱値が美験的に待られるもの |     |     |        |    |                                            |
|-------------------|-----|-----|--------|----|--------------------------------------------|
| 名称言               |     |     |        | 記号 | SI 単位で表される数値                               |
| 電                 | 子 > | ボル  | ŀ      | eV | 1eV=1.602 176 53(14)×10 <sup>-19</sup> J   |
| ダ                 | N   | ŀ   | $\sim$ | Da | 1Da=1.660 538 86(28)×10 <sup>-27</sup> kg  |
| 統-                | 一原子 | 質量単 | 单位     | u  | 1u=1 Da                                    |
| 天                 | 文   | 単   | 位      | ua | 1ua=1.495 978 706 91(6)×10 <sup>11</sup> m |

#### 表8.SIに属さないが、SIと併用されるその他の単位

|    | 名称    |     | 記号   | SI 単位で表される数値                                                                     |
|----|-------|-----|------|----------------------------------------------------------------------------------|
| バ  | -     | ル   | bar  | 1 bar=0.1MPa=100kPa=10 <sup>5</sup> Pa                                           |
| 水銀 | 柱ミリメー | トル  | mmHg | 1mmHg=133.322Pa                                                                  |
| オン | グストロ・ | - 4 | Å    | 1 Å=0.1nm=100pm=10 <sup>-10</sup> m                                              |
| 海  |       | 里   | М    | 1 M=1852m                                                                        |
| バ  | -     | ン   | b    | 1 b=100fm <sup>2</sup> =(10 <sup>-12</sup> cm)2=10 <sup>-28</sup> m <sup>2</sup> |
| 1  | ツ     | ŀ   | kn   | 1 kn=(1852/3600)m/s                                                              |
| ネ  | -     | パ   | Np   | CI単位しの粉ば的な間接け                                                                    |
| ベ  |       | N   | В    | 対数量の定義に依存。                                                                       |
| デ  | ジベ    | ル   | dB - |                                                                                  |

#### 表9. 固有の名称をもつCGS組立単位

| 名称                                    | 記号                  | SI 単位で表される数値                                                                               |  |  |
|---------------------------------------|---------------------|--------------------------------------------------------------------------------------------|--|--|
| エルグ                                   | erg                 | 1 erg=10 <sup>-7</sup> J                                                                   |  |  |
| ダイン                                   | dyn                 | 1 dyn=10 <sup>-5</sup> N                                                                   |  |  |
| ポアズ                                   | Р                   | 1 P=1 dyn s cm <sup>-2</sup> =0.1Pa s                                                      |  |  |
| ストークス                                 | $\operatorname{St}$ | $1 \text{ St} = 1 \text{ cm}^2 \text{ s}^{-1} = 10^{-4} \text{ m}^2 \text{ s}^{-1}$        |  |  |
| スチルブ                                  | $^{\mathrm{sb}}$    | $1 \text{ sb} = 1 \text{ cd } \text{ cm}^{\cdot 2} = 10^4 \text{ cd } \text{ m}^{\cdot 2}$ |  |  |
| フォト                                   | ph                  | 1 ph=1cd sr cm <sup>-2</sup> 10 <sup>4</sup> lx                                            |  |  |
| ガ ル                                   | Gal                 | 1 Gal =1cm s <sup>-2</sup> =10 <sup>-2</sup> ms <sup>-2</sup>                              |  |  |
| マクスウェル                                | Mx                  | $1 \text{ Mx} = 1 \text{ G cm}^2 = 10^{-8} \text{Wb}$                                      |  |  |
| ガウス                                   | G                   | $1 \text{ G} = 1 \text{Mx cm}^{-2} = 10^{-4} \text{T}$                                     |  |  |
| エルステッド <sup>(c)</sup>                 | Oe                  | 1 Oe ≙ (10 <sup>3</sup> /4π)A m <sup>·1</sup>                                              |  |  |
| (c) 3元系のCGS単位系とSIでは直接比較できないため、等号「 ≦ 」 |                     |                                                                                            |  |  |

は対応関係を示すものである。

|                   |     | 表      | (10.   | SIに<br>属 | <b>禹さないその他の単位の例</b>                                              |
|-------------------|-----|--------|--------|----------|------------------------------------------------------------------|
|                   | 名称  |        |        | 記号       | SI 単位で表される数値                                                     |
| キ                 | ユ   | IJ     | ĺ      | Ci       | 1 Ci=3.7×10 <sup>10</sup> Bq                                     |
| $\scriptstyle  u$ | ン   | トゲ     | $\sim$ | R        | $1 \text{ R} = 2.58 \times 10^{-4} \text{C/kg}$                  |
| ラ                 |     |        | K      | rad      | 1 rad=1cGy=10 <sup>-2</sup> Gy                                   |
| $\scriptstyle  u$ |     |        | ム      | rem      | 1 rem=1 cSv=10 <sup>-2</sup> Sv                                  |
| ガ                 |     | $\sim$ | 7      | γ        | 1 γ =1 nT=10-9T                                                  |
| フ                 | I.  | N      | "      |          | 1フェルミ=1 fm=10-15m                                                |
| メー                | -トル | 系カラ    | ット     |          | 1メートル系カラット = 200 mg = 2×10-4kg                                   |
| ŀ                 |     |        | ル      | Torr     | 1 Torr = (101 325/760) Pa                                        |
| 標                 | 進   | 大気     | 圧      | atm      | 1 atm = 101 325 Pa                                               |
| 力                 | П   | IJ     | ļ      | cal      | 1cal=4.1858J(「15℃」カロリー), 4.1868J<br>(「IT」カロリー) 4.184J(「熱化学」カロリー) |
| 3                 | カ   | 17     | ~      |          | $1 = 1 = 10^{-6}$ m                                              |

この印刷物は再生紙を使用しています