

Code-B-1 for Stress/Strain Calculation for TRISO Fuel Particle (Contract Research)

Jun AlHARA, Shohei UETA, Taiju SHIBATA and Kazuhiro SAWA

Division of Fuels and Material Engineering Nuclear Science and Engineering Directorate

December 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(http://www.jaea.go.jp) 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 7319-1195 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

Code-B-1 for Stress/Strain Calculation for TRISO Fuel Particle (Contract Research)

Jun AIHARA, Shohei UETA, Taiju SHIBATA and Kazuhiro SAWA

Division of Fuels and Material Engineering, Nuclear Science and Engineering Directorate,

Japan Atomic Energy Agency,

Oarai-machi, Higashiibaraki-gun, Ibaraki-ken

(Received October 20, 2011)

We have developed Code-B-1 for the prediction of the failure probabilities of the coated fuel particles for the high temperature gas-cooled reactors (HTGRs) under operation by modification of an existing code. A finite element method (FEM) is employed for the stress calculation part and Code-B-1 can treat the plastic deformation of the coating layer of the coated fuel particles which the existing code cannot treat.

KEYWORDS: High Temperature Gas-cooled Reactor, Coated Fuel Particle, Silicon Carbide, Zirconium Carbide, Pyrolytic Carbon, Plastic Deformation, Irradiation Swelling, Irradiation Induced Creep, Pressure Vessel Failure

Present study is the result of "Research and development for advanced high temperature gas cooled reactor and graphite components" entrusted to the Japan atomic Energy Agency by the Ministry of Education, Culture, Science, and technology of Japan (MEXT).

TRISO燃料粒子の応力/歪計算のためのCode-B-1 (受託研究)

日本原子力研究開発機構 原子力基礎工学研究部門 燃料・材料工学ユニット 相原 純、植田 祥平、柴田 大受、沢 和弘

(2011年10月20日 受理)

高温ガス炉(HTGR)用の被覆燃料粒子の運転時破損率予測のため、既存のコードを改良して Code-B-1 を開発した。Code-B-1 においては、応力計算部に有限要素法(FEM)を適用し、既存のコードでは取り扱えなかった塑性変形を取り使えるようになった。

本報告は、文部科学省からの平成 20 年度エネルギー対策特別会計委託事業により独立行政法人日本原子力研究開発機構が実施した「革新的高温ガス炉燃料・黒鉛に関する技術開発」の成果です。 大洗研究開発センター:〒311-1393 茨城県東茨城郡大洗町成田町 4002

JAEA-Data/Code 2011-016

Contents

Intro	oduction ·····	1
Deta	tils of Code-B-1 · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	1
2.1	Temperature calculation part · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	1
2.2	Internal pressure calculation part	1
2.3	Stress/strain calculation part · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	3
An e	xample of calculation with Code-B-1	3
		4
knowl	edgements · · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	4
ferenc	es ·····	5
	目次	
序論		1
Code	e-B-1 の詳細 ·····	1
2.1	温度計算部 ·····	1
2.2	内圧計算部 ·····	1
2.3	応力/歪計算部 ・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	3
Code	e-B-1 による計算の例 ·····	3
結論		4
辛 ••		4
考文献	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	5
	Deta 2.1 2.2 2.3 An e Conc knowl ference F 論 Code 2.1 2.2 2.3 Code 結論 辛 ··	2.2 Internal pressure calculation part 2.3 Stress/strain calculation part An example of calculation with Code-B-1 Conclusion knowledgements ferences 目次 字論 Code-B-1 の詳細 2.1 温度計算部 2.2 内圧計算部 2.2 内圧計算部 2.3 応力/歪計算部 Code-B-1 による計算の例 結論 辞書

Table list

Table 1 Calculation conditions.

Figure list

- Fig. 1 SiC-TRISO coated fuel particle.
- Fig. 2 Flow chart of Code-B-1.
- Fig. 3 Assumed burnup and fast neutron fluence histories
- Fig. 4 Assumed PyC irradiation swelling strain rates.
- Fig. 5 Assumed stress-strain curve of the 3rd layer.
- Fig. 6 Calculated stress histories.

1. Introduction

K. Sawa et al. has developed a pressure vessel failure fraction calculation code for the SiC TRISO coated fuel particles^{1,2)} (**Fig. 1**). The time needed for calculation is short in this existing code^{1,2)} because rigid SiC model³⁾ is employed in the stress calculation part, however, rigid SiC model is an approximate calculation method. Then we have modified the existing code^{1,2)} to a code system, named as Code-B-1, in which a finite element method (FEM) code is employed for the stress/strain calculation. Code-B-1 can treat the cases that the 3rd. layer deforms plastically, as well as the cases which can be treated with the existing code^{1,2)}.

In this paper, we report on the development of Code-B-1.

2. Details of Code-B-1

Code-B-1 is modified based on the existing code^{1,2)}. Code-B-1 basically consists of temperature calculation part, internal pressure calculation part and stress calculation part. Code-B-1 does not have "failure fraction calculation part". The original purpose of the development of Code-B-1 is to treat the ZrC layer^{4,5)}. On the other hand, there is little knowledge on the failure of the ZrC layer. We think it is reasonable that the failure fraction calculation part is added after the accumulation of the knowledge related to the failure of the ZrC layer. In addition, it is easy to calculate the failure fraction in the same way as the existing code^{1,2)}, with some spreadsheet application. **Fig.2** shows the flow chart of Code-B-1.

2.1 Temperature calculation part

The temperature distribution in the fuel particle is calculated for each time step with the one dimensional steady state heat equation in the spherically symmetric system, under the following conditions.

- ✓ The temperature on the outer surface of the OPyC layer is given in the input data file for each time step.
- ✓ The heat generation density is uniform in the fuel kernel, and is given in the
 input data file for each time step.

The heat generation density is set to be 0, when the stresses are calculated under the condition that the temperature is uniform in the fuel particle.

2.2 Internal pressure calculation part

Internal gas pressure calculation part consists of (1) fission gases and CO gas generation part and (2) internal pressure part.

(1) Fission gases and CO gas generation^{1,2)}

The mole of the gas atoms or molecules released to the buffer layer is calculated in the same way as the existing code^{1,2)}.

The internal pressure is generated from stable gaseous fission products and CO gas due to excess oxygen by UO₂ fission.

$$n(\tau) = n_{FP}(\tau) + n_0(\tau) \tag{1}$$

where τ [s] is the time, $n(\tau)$ [mol] is the total number of stable FP noble gas and CO gas molecules released into the buffer layer at time τ , $n_{FP}(\tau)$ [mol] is the number of stable FP noble gases molecules released into the buffer layer at the time τ and $n_0(\tau)$ [mol] is the number of CO gas molecules released into the buffer layer at the time τ .

The number of stable noble gases is calculated by the following equations:

$$n_{FP}(\tau) = 0.31 \cdot F(\tau) \cdot F_R(\tau) \tag{2}$$

$$F_{R}(\tau) = 1 - \frac{6}{D' \cdot \tau} \cdot \sum_{n=1}^{\infty} \frac{1 - \exp[-n^{2} \cdot \pi^{2} \cdot D' \cdot \tau]}{n^{4} \cdot \pi^{4}}$$
 (3)

where $F(\tau)$ [mol] is the integral fission number at the time τ , $F_R(\tau)$ is the release ratio of the stable fission products noble gas from the fuel kernel at the time τ and D' [/s] is the diffusion coefficient of stable fission product noble gas in the fuel kernel.

The following diffusion coefficient is employed:

$$D' = 2.1 \times 10^{-5} \cdot \exp[-15200/T]$$
 (4)

where T [K] is the fuel kernel temperature.

The number of free oxygen atoms is calculated by the experimentally obtained equation:

$$n_o(\tau) = F(\tau) \cdot \min \left[t_d^2 \cdot 10^{-21-8500/T}, fo_U \cdot f_U + fo_{Pu} \cdot f_{Pu} \right]$$
 (5)

where, τ_d [days] = $\tau/(3600 \text{x} 24)$ is the time, $fo_U = 0.4$ is formation rate of free oxygen from UO₂, $f_U = 0.6$ is fission ratio of U to the total fissions, $fo_{Pu} = 0.85$ is formation rate of free oxygen from PuO₂ and $f_{Pu} = 0.4$ is fission ratio of U to the total fissions.

(2) Internal pressure

The free volume of gas is calculated as following.

$$V = \left(1 - \rho_b / \rho_{PyC}^{th}\right) \cdot V_b \quad (6)$$

where V is free volume of the gas in the buffer layer, V_b is volume of the buffer layer,

 ρ_b is density of the buffer layer and $\rho_{PyC}^{th}=2.2$ [g/cm³] is theoretical density of the buffer layer.

The internal pressure $P(\tau)$ can be calculated by the ideal gas formula or the van der Waals formula. The temperature distribution in the buffer layer can also be taken into consideration with the ideal gas formula.

2.3 Stress/strain calculation part

Stress/strain of the IPyC, the 3rd and the OPyC layers are calculated by FEM code ABAQUS. Elastic deformation, plastic deformation (for the 3rd layer), irradiation induced creep (for the IPyC and the OPyC layers), irradiation swelling (for the IPyC and the OPyC layers) and thermal expansion are considered. Irradiation creep strain rate is assumed to be proportional to the first power of the stress. In addition,

- ✓ The detachment of the boundaries of the coating layers can be treated.

 The detachment stress is given for the IPyC/the 3rd layer and the 3rd layer/the OPyC boundaries, respectively in the input file. The boundary detaches completely, when the radial stress on the boundary become larger than the detachment stress.
- ✓ The IPyC or the OPyC layers can be failed before the 3rd layer is failed.

The failure stress is given in the input file. The coating layer is failed, when the maximum tangential stress of the coating layer become larger than the failure stress. The failed coating layer is treated as the vanished layer, in the stress calculation.

In the existing code, the IPyC and the OPyC layers are assumed not to fail unless the SiC layer is failed, because it is assumed that the IPyC and the OPyC layers are supported by the SiC layer which is much stronger than the PyC layer¹⁾. In Code-B-1, the detachment of the boundaries of the coating layer can be treated. After the detachment, the 3rd layer can not support the PyC layers. Therefore, in Code-B-1, the IPyC or the OPyC layers can be failed before the 3rd layer is failed.

✓ The dependence of the stress/strain curve of each layer on the fast neutron fluence and the irradiation temperature can be treated.

3. An example of the calculation with Code-B-1

Table 1 (including **Figs. 3-5**) shows the calculation conditions in this section. It should be noted that material properties shown in **Table 1** are not based on the real ones. **Fig. 6** shows

the stress histories calculated with Code-B-1.

The radial stress at the outer surface of the IPyC layer (the stress between the IPyC and the 3rd layer) reaches 10 MPa, which is the detachment stress (see **Table 1**), between the effective full power days (EFPD) of 42.5 and 45 days. Then the radial stresses become zero at the outer surface of the IPyC layer and the inner surface of the 3rd layer.

The IPyC layer fails when the maximum tangential stress of the IPyC layer reaches 170 MPa, which is the failure stress of PyC (see **Table 1**), between the EFPD of 650 and 653 days. Then the radial stress at the inner surface of the 3rd layer becomes equal to the inner pressure of the fuel particle.

The equivalent stress at the inner surface of the 3rd layer reaches 280 MPa, that is, the inner surface of the 3rd layer reaches the perfect plastic deformation region (see **Fig. 6**), at the EFPD of about 1010 days. Then the equivalent stress at the inner surface of the 3rd layer becomes constant nevertheless the inner pressure increases after 1010 days.

Thus it should be concluded that Code-B-1 can treat the elastic deformation of each layer, the plastic deformation of the 3rd layer, detachment and failure of the coating layers.

4. Conclusion

We modified the existing code for the calculation of the pressure vessel failure fraction of the HTGR fuel particles into Code-B-1. FEM was employed for the stress/strain calculation part of Code-B-1.

Acknowledgements

The present study includes the result of "Development for Advanced High Temperature Gas Cooled Reactor Fuel and Graphite Components" entrusted to the Japan Atomic Energy Agency (JAEA) by the Ministry of Education, Culture, Sports, Science and Technology of Japan (MEXT).

References

- ¹⁾K. Sawa, S. Shiozawa, K. Minato and K. Fukuda, "Development of a Coated Fuel Particle Failure Model under High Burnup Irradiation", *J. Nucl. Sci. Technol.*, **33**, 712-720 (1996). ²⁾K. Sawa, J. Sumita and T. Watanabe, *Fuel Failure and Fission Gas Release Analysis Code in HTGR*, JAERI-DATA/Code 99-034, Japan Atomic Energy Agency (JAEA) (1999). [in Japanese]
- ³⁾K. Bongartz, *Status of the Fuel Stress and Failure Rate Calculations at KFA*, Juel-1686, Institut fuer Resktorwerkstoffe (1980).
- ⁴⁾A. Yasuda, S. Ueta, J. Aihara, H. Takeuchi and K. Sawa, *Development of Production Technology of ZrC-coated Particle (No. 1)*, JAEA-Technology 2008-073, Japan Atomic Energy Agency (JAEA) (2008). [in Japanese]
- ⁵⁾A. Yasuda, S. Ueta, J. Aihara, H. Ishibashi and K. Sawa, *Development of Production Technology of ZrC-coated Particle (No. 2)*, JAEA-Technology 2008-083, Japan Atomic Energy Agency (JAEA) (2008). [in Japanese]
- ⁶⁾S. Ueta, M. Umeda, K. Sawa, S. Sozawa, M. Shimizu, Y. Ishigaki and H. Obata, "Preliminary Test Results for Post Irradiation Examination on the HTTR Fuel", *J. Nucl. Sci. Technol.*, **44** 1081-1088 (2007).

Table 1 Calculation conditions.

Kernel diameter	μт	550	
Buffer thickness	μm	140	
IPyC thickness	μm	25	
SiC thickness	μm	40	
OPyC thickness	μm	25	
Kernel density	g/cm ³	10.8	
Buffer density	g/cm ³	1.15	
Irradiation duration	EFPD	1100	
burnup	%FIMA	see Fig. 3	
E. A. N. A. G.	10^{25}n/m^2	Ti' 0	
Fast Neutron fluence	E>0.18MeV	see Fig. 3	
T 1: -4: 4	K	1439.2	
Irradiation temperature	K	Uniform in the fuel particle	
PyC swelling rate	(dL/L)/(10 ²⁵ n/m ²),	See Fig. 4	
PyC swelling rate	E>0.18MeV	See Fig. 4	
Dr.C anson as fficient	/MPa/(10 ²⁵ n/m ²),	0.00 10-4	
PyC creep coefficient	E>0.18MeV	2.23 x 10 ⁻⁴	
PyC Posisson's ratio in creep		0.5	
PyC fracture stress	MPa	170	
modulus of elasticity ot the 3 rd layer	MPa	4.60×10^5	
Poisson's ratio in elasticity of the 3 rd		0.01	
layer		0.21	
Stress/strain curve of the 3 rd layer		See Fig. 5	
Failure stress of the 3rs. layer	MPa	1000	
Detachment stress between IPyC/the	MDo	10	
3 rd . layer	MPa	10	
Detachment stress between the	MPa	10	
3 ^{rd.} /OPyC layer	MILS	10	

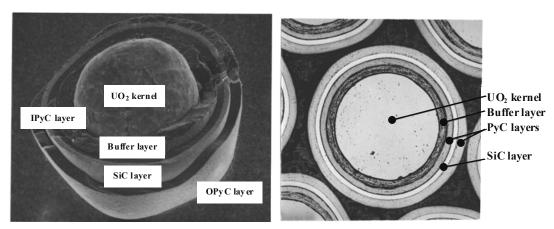


Fig. 1 SiC-TRISO coated fuel particle⁶⁾

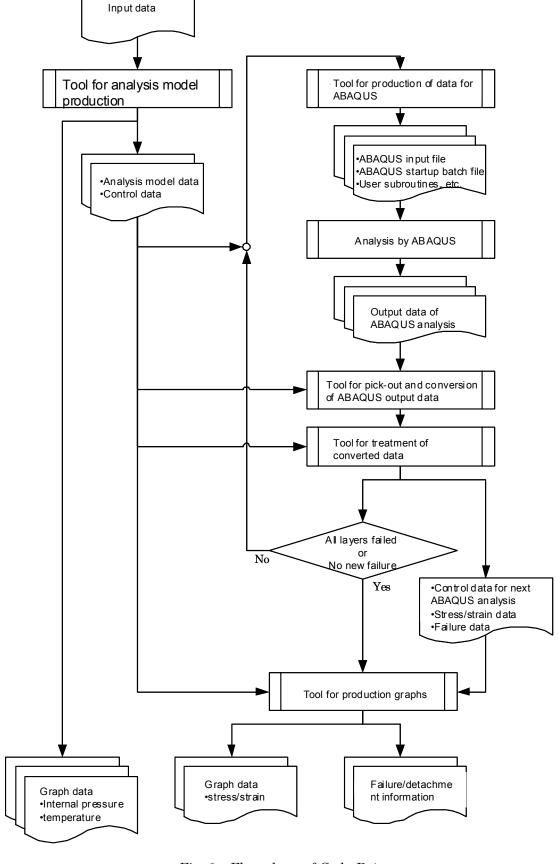


Fig. 2 Flow chart of Code-B-1.

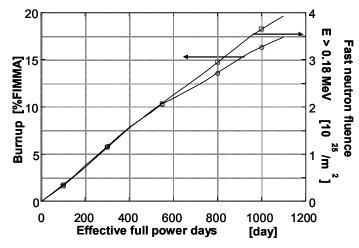


Fig. 3 Assumed burnup and fast neutron fluence histories.

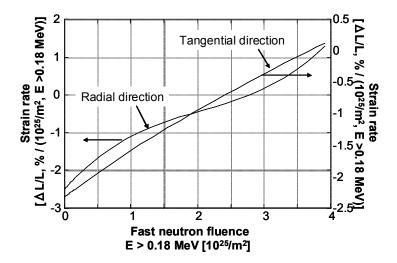


Fig. 4 Assumed PyC irradiation swelling strain rates.

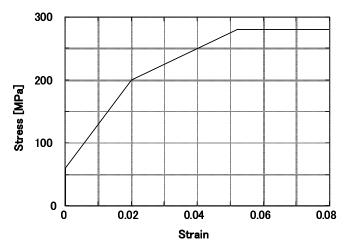


Fig. 5 Assumed stress-strain curve of the 3rd layer.

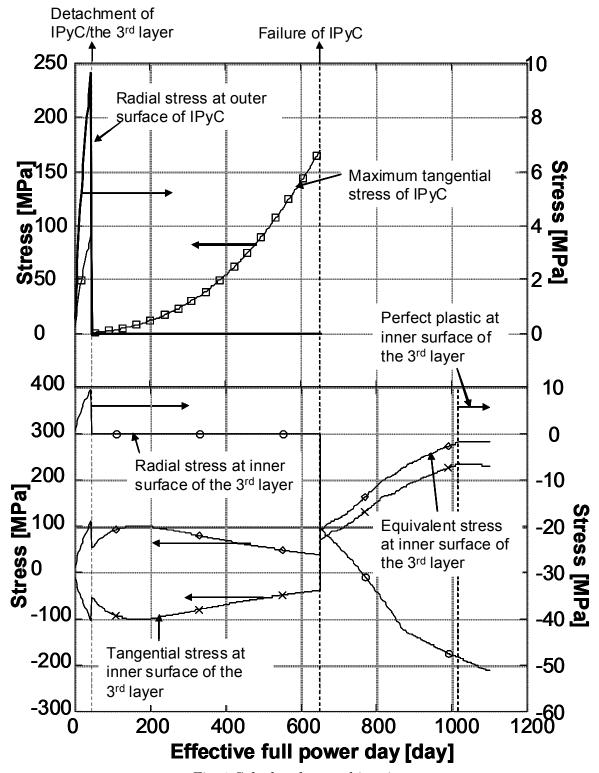


Fig. 6 Calculated stress histories.

国際単位系(SI)

表 1. SI 基本単位

基本量	SI 基本i	単位
本半里	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	A
熱力学温度	ケルビン	K
物質量	モル	mol
光 度	カンデラ	cd

表2. 基本単位を用いて表されるSI組立単位の例

組立量	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 毎メートル	m ⁻¹
密度, 質量密	度キログラム毎立方メートル	kg/m ³
面 積 密	度キログラム毎平方メートル	kg/m ²
比 体	積 立方メートル毎キログラム	m³/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 ^(a) ,濃	度 モル毎立方メートル	mol/m ³
質 量 濃	度キログラム毎立法メートル	kg/m ³
輝	度 カンデラ毎平方メートル	cd/m ²
屈 折 率	(b) (数字の) 1	1
比 透 磁 率	(b) (数字の) 1	1

- (a) 量濃度 (amount concentration) は臨床化学の分野では物質濃度
- (albatine concentration) ともよばれる。 (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

組立量	衣 3.	固有の名称と記さ	アじ衣さ		
Y				SI 組立単位	
平 面 角 ラジアン ^(b) rad 1 (b) m/m m²m² m²	組立量	夕新	和品	他のSI単位による	SI基本単位による
立 体 角 ステラジアン(b) sr ^(c) Hz			記り	表し方	表し方
周 波 数				1 (в)	
カ			sr ^(c)	1 ^(b)	
正 カ , 応 カ パスカル	周 波 数	ヘルツ ^(d)	Hz		s^{-1}
エネルギー, 仕事、熱量ジュール	力	ニュートン	N		m kg s ⁻²
仕事率,工率,放射東ワット で C	圧 力 , 応 力	パスカル	Pa	N/m ²	m ⁻¹ kg s ⁻²
電 荷 ,電 気 量 クーロン	エネルギー, 仕事, 熱量	ジュール	J	N m	m ² kg s ⁻²
電位差(電圧),起電力ボルト	仕事率, 工率, 放射束	ワット	W	J/s	m ² kg s ⁻³
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 $m^2 kg s^3 A^2$ $m^2 kg s^2 A^1$ $m^2 kg s^2 A^2$ $m^2 kg s^2$	電 荷 , 電 気 量	クーロン	C		s A
電 気 抵 抗 オーム Ω V/A $m^2 kg s^3 A^2$ $m^2 kg s^2 A^{1}$ $m^2 kg s^2 A^{2}$ $m^2 $	電位差(電圧),起電力	ボルト	V	W/A	m ² kg s ⁻³ A ⁻¹
コ ン ダ ク タ ン ス ジーメンス	静 電 容 量	ファラド	F	C/V	$m^{-2} kg^{-1} s^4 A^2$
磁 東 ウエーバ Wb Vs $m^2 \log s^2 A^{-1}$		オーム	Ω	V/A	m ² kg s ⁻³ A ⁻²
磁 東 密 度テスラ T Wb/m² $kg s^2 A^{ 1}$ $A 2 2 4 2 2$	コンダクタンス	ジーメンス	s	A/V	$m^{-2} kg^{-1} s^3 A^2$
イ ン ダ ク タ ン ス へンリー せ ル シ ウ ス 温 度 セルシウス度 $^{(e)}$ し $^{(e)}$ に	磁東	ウエーバ	Wb	Vs	m ² kg s ⁻² A ⁻¹
セルシウス度 ^(c)		テスラ	Т	Wb/m ²	$kg s^{-2} A^{-1}$
光 東ルーメン lm lx cd sr(c) lm/m² cd m² cd sr(c) lm/m² 照 ルクス lx lm/m² lm² cd sr(c) lm/m² s² cd		1 * /		Wb/A	m ² kg s ⁻² A ⁻²
照 度 ルクス lx lm/m² m² cd s¹ wクレル (d) Bq lm/m² graght http://www.scales.com/s² cd s¹ wow.scales.com/s² cd s¹ wow.scales.com/s² cd s¹ wow.scales.com/s² cd s² wow.scales.com/s²		セルシウス度 ^(e)	$^{\circ}$ C		K
放射性核種の放射能 (f) ペクレル (d) Bq g収線量, 比エネルギー分与, カーマ ab By B B III 線長 H B III k B II k B			lm	cd sr ^(c)	
吸収線量, 比エネルギー分与, カーマ 幼島半場長 周河線最半長 五頃			lx	lm/m ²	
吸収線量, 比エネルギー分与, カーマ 場景平景 周辺線景平景 五頃	放射性核種の放射能 (f)	ベクレル ^(d)	Bq		s^{-1}
組長半長 国辺線長半長 大向		ガレイ	Gv	.I/kα	m ² a ⁻²
線量当量,周辺線量当量,方向 2 2 2		, ,	Gy	o/kg	III 8
	線量当量, 周辺線量当量, 方向	シーベルト ^(g)	Sv	J/kg	m ² s ⁻²
性線量当量,個人線量当量 ジーベルト *** SV J/Rg m s	性線量当量,個人線量当量	シーベルト、。	۵V	o/Kg	m s
酸素 活性 カタール kat s ⁻¹ mol mol mol mol mol mol mol mol mol		-			

- 酸素活性|カタール kat | s¹mol (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コ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。
 (e) 池外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) へルソは周頻現象についてのみ、ペクレルは放射性接種の統計的過程についてのみ使用される。(d) セルシウス度はケルビンの特別な名称で、セルシウス温度を表すために使用される。セルシウス度と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。セルシウス度とケルビンの単位の大きなは同である。したがって、温度差や温度間隔を表す数値はとちらの単位で表しても同じである。(f) 放射性核種の放射能(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 単位の由に固有の名称と記号を含むSI組立単位の例

表 4 . 単位 0)中に固有の名称と記号を含		立の例
	S	I 組立単位	
組立量	名称	記号	SI 基本単位による 表し方
粘 度	パスカル秒	Pa s	m ⁻¹ kg s ⁻¹
力のモーメント	ニュートンメートル	N m	m ² kg s ⁻²
表 面 張 力	ニュートン毎メートル	N/m	kg s ⁻²
角 速 度	ラジアン毎秒	rad/s	m m ⁻¹ s ⁻¹ =s ⁻¹
角 加 速 度	ラジアン毎秒毎秒	rad/s^2	m m ⁻¹ s ⁻² =s ⁻²
熱流密度,放射照度	ワット毎平方メートル	W/m ²	kg s ⁻³
熱容量,エントロピー		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 ⁻³ K ⁻¹
体積エネルギー	ジュール毎立方メートル	J/m ³	m ⁻¹ kg s ⁻²
電界の強さ	ボルト毎メートル	V/m	m kg s ⁻³ A ⁻¹
	クーロン毎立方メートル	C/m ³	m ⁻³ sA
	クーロン毎平方メートル	C/m ²	m ⁻² sA
電 束 密 度 , 電 気 変 位	クーロン毎平方メートル	C/m ²	m ⁻² 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	ヘンリー毎メートル	H/m	m kg s ⁻² A ⁻²
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⁻¹sA
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
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 ² m ⁻² kg s ⁻³ =kg s ⁻³
酵素活性濃度	カタール毎立方メートル	kat/m ³	m ⁻³ s ⁻¹ mol

	表 5. SI 接頭語									
ľ	乗数	接頭語	記号	乗数	接頭語	記号				
	10^{24}	ヨ タ	Y	10 ⁻¹	デ シ	d				
	10^{21}	ゼタ	Z	10 ⁻²	センチ	c				
	10^{18}	エクサ	E	10 ⁻³	₹ <i>リ</i>	m				
	10^{15}	ペタ	P	10 ⁻⁶	マイクロ	μ				
	10^{12}	テラ	Т	10-9	ナーノ	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}	丰 口	k	10 ⁻¹⁸	アト	a				
	10^{2}	ヘクト	h	10 ⁻²¹	ゼプト	z				
	10^1	デカ	da	10^{-24}	ヨクト	у				

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				
目	d	1 d=24 h=86 400 s				
度	۰	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 ² =10 ⁴ m ²				
リットル	L, l	1L=11=1dm ³ =10 ³ cm ³ =10 ⁻³ m ³				
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

	名	称		記号	SI 単位で表される数値					
電	子 オ	ベル	ト	eV	1eV=1.602 176 53(14)×10 ⁻¹⁹ J					
ダ	ル	卜	ン	Da	1Da=1.660 538 86(28)×10 ⁻²⁷ kg					
統一原子質量単位				u	1u=1 Da					
天	文	単	位	ua	1ua=1.495 978 706 91(6)×10 ¹¹ m					

表8. SIに属さないが、SIと併用されるその他の単位 記号 SI 単位で表される数値 名称 1 bar=0.1MPa=100kPa=10⁵Pa bar 水銀柱ミリメートル nmHg 1mmHg=133.322Pa オングストローム $1 \text{ Å=0.1nm=100pm=10}^{-10} \text{m}$ Å 海 里 1 M=1852m Μ $1 b=100 \text{fm}^2=(10^{-12} \text{cm})2=10^{-28} \text{m}^2$ バ b kn 1 kn=(1852/3600)m/s ネ Np SI単位との数値的な関係は、 対数量の定義に依存。 11 В 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 ⁻⁷ J
ダ イ ン	dyn	1 dyn=10 ⁻⁵ N
ポアズ	P	1 P=1 dyn s cm ⁻² =0.1Pa s
ストークス	St	1 St =1cm ² s ⁻¹ =10 ⁻⁴ m ² s ⁻¹
スチルブ	sb	1 sb =1cd cm ⁻² =10 ⁴ cd m ⁻²
フ ォ ト	ph	1 ph=1cd sr cm ⁻² 10 ⁴ lx
ガル	Gal	1 Gal =1cm s ⁻² =10 ⁻² ms ⁻²
マクスウェル	Mx	1 Mx = 1G cm ² =10 ⁻⁸ Wb
ガ ウ ス	G	1 G =1Mx cm ⁻² =10 ⁻⁴ T
エルステッド ^(c)	Oe	1 Oe ≙ (10³/4π)A m ⁻¹

(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に届さないその他の単位の例

	表10. 81に属さないその他の単位の例									
	2	名利	ķ		記号	SI 単位で表される数値				
牛	ユ		IJ	ĺ	Ci	1 Ci=3.7×10 ¹⁰ Bq				
ν	ン	卜	ゲ	ン	R	$1 \text{ R} = 2.58 \times 10^{-4} \text{C/kg}$				
ラ				ド	rad	1 rad=1cGy=10 ⁻² Gy				
ν				ム	rem	1 rem=1 cSv=10 ⁻² Sv				
ガンマ				7	γ	1 γ =1 nT=10-9T				
フ	x		ル	3		1フェルミ=1 fm=10-15m				
メー	ートル	系	カラ:	ット		1メートル系カラット = 200 mg = 2×10-4kg				
卜				ル	Torr	1 Torr = (101 325/760) Pa				
標	準	大	気	圧	atm	1 atm = 101 325 Pa				
力	口		IJ	ı	cal	1cal=4.1858J(「15℃」カロリー),4.1868J (「IT」カロリー)4.184J(「熱化学」カロリー)				
3	ク		U	ン		1 u =1um=10 ⁻⁶ m				