

研究論文・技術論文・速報原稿の書き方

坂東太郎*, 筑紫二郎, 四国三郎

全ページとも、用紙
の天地左右に 25 mm
以上の余白

各ページ下部中央に
ページ番号を記入

Guidelines for preparing manuscripts of the original article, technical report, and rapid communications

Taro BANDO^{1*}, Jiro CHIKUSHI¹ and Saburo SHIKOKU²

¹; The Society of Rubber Industry, Japan,
1-5-26 Motoakasaka, Minato-ku, Tokyo 107-0051, Japan

²; Department of Chemistry, Nippon Rubber University,
1-23-4, Mukashimukashi, Arutokoro 987-0101, Japan

代表著者のメールアドレス

t-bando@srij.or.jp

Abstract

文字は 12 ポイント

An English abstract page must be added. It includes the English title, authors' names (full name), official name of institution (or company), mailing address, zip code, and e-mail of the corresponding author followed by abstract of 200 words maximum and key words of 8 words maximum. The abstract should be written in concise English. It should include the purpose and scope of the paper, followed by a brief summary of the work. Leave a blank line between abstract and key words. The page must be typed in double space on an A4 size paper with 25 mm margins at least.

Key Words : Title, Address, Full-name, 200 Words, Text, Double Space

1. 緒言

本文 (末尾に References) , Figure Caption, Figure, Table を含め, 14,000 字以内 (組上り 6 ページ) で収まるようにお願いします。この場合, Figure および Table は目安として 1 段組は 360 字 (40 字×9 行) , 2 段組は 720 字 (40 字×18 行) 換算とします。上記の規定を超えた場合 には原則として書き直しをお願いします。

2. 実験

論文では商品名および会社名は試験結果を正確に記述するのに必要な場合を除いて使用することはできません。

3. 結果

4. 考察

Figure もしくは Table は本文右余白または行間に挿入位置を指定してください。例えば

<<Figure 1>>

といった感じです。本文中に記載するのは図表番号のみで, 図や表の本体は別紙に書いてください。

← Fig.1

5. まとめ

References

<雑誌>

- 1) 甲野武弘；乙山裕之 *日本ゴム協会誌* 1996, 69, 123.
- 2) Kono, T.; Otsuyama, H.; Heino, S.; Tei, I.; Momono, K.; Tuchi-
da, J.; et al. *Macromolecules* 2002, 35, 123.

(注) 著者名は「姓」, 「名の頭文字」の順で, 全員記載してください。著者が10名を超える場合は10番目以降の著者を省略し, セミコロン後に “et al.” を付けてください。雑誌名はイタリック体で記載し, 空白を入れた後に年号を太字で, カンマの後に巻数を斜体で, さらにカンマに続けてページ番号を記載してください。ページ番号は “xxx-yyy” のように, 最初と最後のページを表記しても結構です。ただし, 最後のページも示すか否かは, 一つの論文中すべての参考文献について統一してください。

- 3) Kono, T.; Otsuyama, H. *Rubber Chem. Technol.* 1997, 70, 456.
- 5) Kono, T.; Otsuyama, H.; Heino, S. *Macromolecules* [Online early access] DOI: 10.1021/acs.macromol.7b00122. Published Online: Dec 8, 2004. <http://pubs.acs.org/cgi-bin/asap.cgi/jacsat/asap/html/7b00122.html> (accessed Dec 8, 2014) .

(注) ウェブ上で早期公開されている記事は [Online early access] に続けて DOI と公開日, および URL と最終アクセス日を記入してください。ゲラ校正の時点で再度確認し, ページ番号などの書誌情報が決まっていれば, 出版年, 巻, ページ番号に基づいた, 通常の書式に修正してください。

<編者のいない単行本>

- 6) 甲野武弘 *ゴム材料の基礎科学*, 第2版; ゴム科学技術出版: 東京, 2010; pp 32-47.
- 7) Ferry, J. D. *Viscoelastic Properties of Polymers*, 3rd ed.; John Wiley & Sons: New York, 1980; pp 503.
- 8) ハイイツ, アルフレッド *分かりやすいゴム弾性論*; 東京ゴム書房: 東京, 2012; pp 104-107; 乙山裕之 訳.

(注) 外国図書を和訳したものは, 和訳図書に従って著者名を日本語表記してください。

参考文献

<編者のいる単行本>

- 9) 甲野武弘；乙山裕之 第2章 ガスバリア材料. In *用途別ゴム材料の選定法*, 第3版；丙野伸介, 丁勇, 編；浪速科学出版: 大阪, 1998；pp 15-20.
- 10) Tooser, J. Chemical Properties of Polyisoprene. In *Chemistry of rubber*；Treosi, J., Ed.; Science Publisher: New York, 1982; pp 37-66; translated by B. V. Windows.

<要旨集等>

- 11) 甲野武弘；乙山裕之 日本ゴム協会年次大会要旨集, 2002；発表番号 A-5.

(注) 要旨集を引用する場合は学会名等を表記してください。

- 12) 甲野武弘 日本ゴム協会エラストマー討論会要旨集, 2002；発表番号 P-5.
- 13) Kono, T. Preprint of the 143rd Meeting of the Rubber Division, American Chemical Society, 1993; Paper G-88.

<特許>

- 14) Sheem, S. K. U.S. Patent 6738537, 2004.

(注) 特許の発明者を記載してください。

- 15) Tokai, J.; Kono, T. U.S. Patent A.P. 2004-0654321, 2004.
- 16) 東海二郎；甲野太郎；乙山花子 公開特許公報1987-8141, 1987.

(注) 公報の番号が「特開昭62-xxxxx」や「特公平08-yyyyy」の場合、年号を西暦で表記し、番号を続けてください。具体的には「1987-xxxxx (1987)」や「1996-yyyyy (1996)」等。

- 17) 甲野太郎；乙山花子 特許公報8567567, 2004.

(注) 登録された特許公報は本例に従ってください。

<ウェブサイト>

- 18) 日本ゴム協会ホームページ. <http://www.srij.or.jp/> (accessed Jul 29, 2017) .

(注) 投稿の時点で対応するウェブサイトが存在することを必ずご確認ください。アクセス不可能な情報を引用することは避けてください。

Figure caption

Figure 1 ^1H NMR spectra of α,ω -difunctionalized PMMAs before (a) and after (b) transformation reaction.

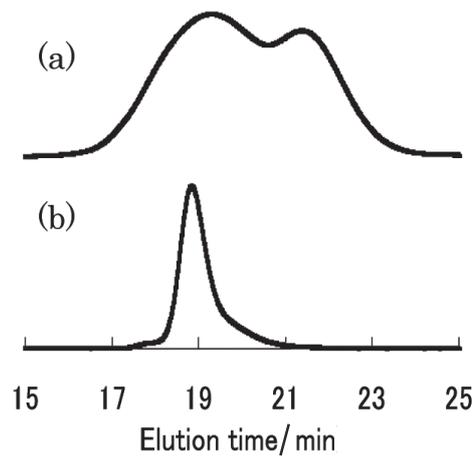
Figure 2 Stress-strain curve of 1: propylene-butadiene alternating copolymer; 2: natural rubber; 3: synthetic *cis*-1,4-polyisoprene.

Figure 3 Copolymerization composition curve of M1 and M2. Broken line indicates the theoretical line where monomer reactivity ratios r_1 and r_2 are equal to 0.

Figure 4 SEM photographs of (a) a typical PE polymer prepared by a PP-OH-supported catalyst (run 2 in Table 2) (100 \times) and (b) a PE polymer prepared by net PP-supported catalyst (run 3 in Table 2) (100 \times).

– n –

Figure



←—————→
図の横幅は 16 cm 以内

Figure caption のページを作らず、各図の下に caption を書いてもよい。

Figure 5 Size exclusion chromatograms of (a) PSt-poly(SA1Bd) and (b) PSt-poly(SA4Bd)

Figure caption のページがあり、各図の下に caption を書かない場合は、ここに図番号を書く。

- n -

Figure 5

Table

Table 1 Compound formulation (phr)			
Sample No.	No.1	No.2	No.3
SBR	100	100	100
Silica	75	75	75
CB (N330)	5	5	5
Process Oil	12	12	12
TESPD	6		
MPTES		6	
OTES			6
ZnO	2	2	2
Antioxidant	2	2	2
Stearic acid	2	2	2
DPG ^{*1}	2.3	2.3	2.3
CBS ^{*2}	1.8	1.8	1.8
Sulfur	2.1	2.1	2.1

* 1 diphenylguanidine
 * 2 N-cyclohexyl-2-benzothiazyl sulfenamide

縦や斜めの罫線は通常は使用しない。