

《影像科学与光化学》稿件修改细则

一.全文格式及要求

稿件全文各要素顺序:

- | |
|---|
| <ol style="list-style-type: none">1. 中文题目2. 作者姓名
(作者所在单位全称, 所在省市及邮编)3. 中文摘要(200—300 字)4. 中文关键词(4—7 个)5. 文章编号 (由编辑部填写)6. 第一页页脚处: 收稿日期和录用日期(由编辑部填写)、基金项目、
通讯作者的 E-mail 地址7. 正文8. 参考文献 (参照本刊参考文献格式)9. 英文的题目、作者、单位、摘要、关键词 (与中文对应) |
|---|

分项说明如下:

1. 文章题目——应简明、具体、确切。一般应在 20 个汉字以内。

2. 作者姓名及所在单位——若为多人合写, 全部作者的姓名、排名顺序, 必须由承担单位正式认定。各作者姓名之间, 用逗号“, ”隔开。每位作者应分别注明其工作单位全称(大专院校准确到系)、所在省市名称和邮政编码, 不同工作单位的作者应在姓名右上角加注不同的阿拉伯数字序号, 并在其工作单位名称前加与作者姓名序号相同的数字。多个作者工作单位之间用分号“; ”隔开, 整个数据项用圆括号括起。通讯作者用“*”在其姓名的右上角标出。例如:

徐冬梅¹, 张可达¹, 宁春花², 朱秀林^{1*}

(1. 苏州大学 化学化工学院, 江苏 苏州 215006; 2. 常熟理工学院 化学化工系, 江苏常熟 215500)

3. 摘要——请用第三人称的语气(不要用“我们...”), 直陈你研究工作的目的、方法、结果、结论, 及重要数据。摘要应能独立成文。要采用规范化的名词术语; 商品名称应加注学名; 缩略语、简称、代号, 在首次出现时, 应加以说明。

本刊已被美国《化学文摘》(CA)、Scopus 数据库、英国《Imaging Abstracts》、俄罗斯《文摘杂志》(AJ)、美国《剑桥科学文摘》、中国《Chinese Science Abstracts》、《中国学术期刊文摘》等检索系统收录。***写好中、英文摘要，意义重大，请高度重视。**

4.关键词——是反映文章最主要内容的术语，对文献检索有重要作用。每篇文章一般可选4—7个关键词，可按GB/T 3860的原则和方法，参照各种词表和工具书选取。关键词应按其重要性依序排列。多个关键词之间用分号分隔。此栏的最后，不加标点符号。格式如下：
关键词：紫外光固化；树枝状大分子；丙烯酸酯

5.文章编号——在中文关键词下面写上名称即可，内容由编辑部填写。

6.基金项目——获得基金资助产出的文章，应注明基金项目名称，并在圆括号内注明该项目批准文号。基金项目必须由承担单位正式认可，多项基金资助项目应依次逐一列出。例如：国家自然科学基金资助项目(30160083)、国家重点基础研究发展规划973项目(G20000781000)资助
收稿和录用日期(编辑部填写)、基金项目、通讯作者的E-mail——置于第一页页脚处。

7. 正文

应首先明确你的文章的体裁，不要把研究报告与综述揉在一起写。

研究论文类应首先用500字左右讲清楚您报道领域全球最前沿的技术开发现状及存在问题是什么？你研究工作的切入点或新意在哪里？该研究工作的意义何在？对推动该领域技术进步有何作用？文章结论应客观公正，并多引用些参考文献以便读者了解这方面研究的状况。数据必须完整、真实，要让读者可以重复验证你的结论。在前言后用1实验部分、2结果与讨论、3结论，3个一级标题（四号黑体）。

综述类应阐述清楚该领域国内外研究情况、最新成果、未来发展趋势、国内现状等问题，并结合本人的工作成果提出自己的见解。引用文献应新、准、全，不要把文摘文献当全文原件引用。文献综述原则上应由在该领域的研究有一定成果的学者或由该领域学科带头人亲自撰写。各级标题一般根据文章内容作者自定。

正文部分要求：

- ①正文中使用的一级标题的序号为1、2、3……；二级标题的序号为1.1、1.2……，2.1、2.2……；三级标题的序号为1.1.1、1.1.2……，2.1.1、2.1.2……。
- ②文字叙述中尽量不用化学结构式来代替化学物质的名称，以利排版。
- ③文中的图、表，应以阿拉伯数目字为序，图序(或表序)后不加逗号、圆点，空出一个字直接写出图题(或表题)即可。如：“表1□×××××”、“图1□×××××”。表要用三线表，表注

写在表下面。图注应在图题下方。中文图题、图注、表题、表注之下，必须附上对应的英译，以利对外交流。

插图中的曲线(或直线、折线等)若为实验结果，应使用“●”、“○”、“▲”等符号逐个标出你的实验点。实验点太少，则不应画成曲线，可用折线、表格来表达。插图的宽度，一般以 10 cm 为宜，图中的数字、线条、符号必须清晰，以便加工排版。

插图若为照片图或比较复杂，应提供原始的 bmp、jpg 等格式文件。

8. 参考文献

只能引用公开出版的书籍、期刊及学位论文。内部资料、产品或公司简介等读者无法查找的**非正式出版物不得引用**。引用“待发表”的文献，必须注明何刊何卷何期待发表，这个刊物还必须是正式出版物，才可引用。参考文献按在正文中出现的先后次序列于文后；其序号左顶格，用方括号加数字表示，如 [1]， [2]，，先后顺序应与正文中标示的序号一致。参照 ISO 690 及 ISO 690-2，每一参考文献条目的最后均以“.”结束。参考文献应尽可能新，尽可能全。

根据 GB 3469—83 规定，本刊以单字母方式标识各种参考文献，以便于用计算机进行期刊论文引文分析和统计评价。各类参考文献的标识字母为：

参考文献类型								
	专著	论文集	报纸文章	期刊文章	学位论文	报告	标准	专利
标识	M	C	N	J	D	R	S	P

注意：

1. 各类参考文献请列出**全部**作者姓名。
2. 作者姓名格式：姓在前，第一字母大写，其余小写；名在后，只取每个字的第一个字母并大写，如：Ronda C H, Zhang Y H 等。
3. 中文参考文献请在中文下加对应的英译。
4. 刊名、书名等文献名称请写全称，不要缩写。

9. 英文题目、摘要及关键词

作者姓名按国家标准 GB / T 16159 的有关规定，参照 ISO 690，用汉语拼音拼写，姓前名后，中间为 1 个空格；单姓或复姓的全部汉语拼音字母均应大写，姓氏与名均不缩写。如：ZHANG Tong, LU Mingli, ZHUGE Kongming 。

英文摘要内容必须与中文摘要内容对应，不要另搞一套；译文应通顺、规范，不要自编中国式英文。英文关键词应与中文对应，用分号隔开。

二.必须使用法定计量单位

请参阅国家标准 GB 2586—91; GB 3100~3102—93。一些常用法定计量单位的国际符号为:长度用 nm、 μm 、mm、cm、m、km(不用 mile、yd 等);质量用 μg 、mg、g、kg、t(不用 lb、qr、oz 等);力用 N(不用 kgf、tf、dyn 等);压力用 Pa(不用 atm、mmHg、mmH₂O 等);能量用 J(不用 Cal、erg 等);功率用 W(不用 hp 等);时间用 s、min、h、d、a;物质的量用 mol(不用克分子等);物质的量浓度用 mol/L、mol/m³ (不能使用克分子浓度 M、当量浓度 N、缩写 ppm、ppb 等)。组合单位中,用 r/min 代替 rpm 等也应注意。计量单位的国际符号要大胆使用。

关于化学物质的质量分数、浓度、质量浓度等的定义及表述方法如下:

化学物质之间的质量比应表示为: $m(\text{A}) : m(\text{B}) = 2 : 1$ ($\text{A} : \text{B} = 2 : 1$ 是错误的); 化学物质之间的体积比应表示为: $V(\text{A}) : V(\text{B}) = 2 : 1$; 化学物质之间的量比(或摩尔比, 粒子数比)应表示为: $n(\text{A}) : n(\text{B}) = 2 : 1$; 括号内的 A、B 应为化学物质的分子式或名称。化学物质 A 的质量分数应表示为: $w(\text{A}) = 20\%$ ($\text{A} = 20\%$ 是错误的); 化学物质的体积分数应表示为: $\varphi(\text{A}) = 20\%$; 化学物质的摩尔分数应表示为: $x(\text{A}) = 20\%$ 。要强调的是, 只有物质的量浓度才能简称为浓度, 单位为 mol/L(或 mol/m³), 可表述为: $c(\text{A}) = 3 \text{ mol/L}$, 或 $c_{\text{A}} = 3 \text{ mol/L}$ 。质量浓度可表述为: $\rho(\text{A}) = 3 \text{ g/L}$, 但不得简称“浓度”。**将某物质的质量分数、体积分数、摩尔分数均称为“浓度”是错误的。**

按国际纯粹与应用化学联合会(IUPAC)给出的新定义: $\delta = 10^6(v - v_0)/v_0$, 显然把旧定义中的 10^{-6} 抵消了, 因此, 核磁共振分析中的化学位移(δ), 只需将 ppm 删去即可, 不应再乘以 10^{-6} 。

常见标准化量名称与废弃名称的对照, 见表 1

常见的单位符号大小写混淆示例, 见表 2

表 1 常见标准化量名称与废弃名称的对照表

标准化名称	废弃的名称	说明
质量	重量	在科学技术中,重量表达的是力的概念,其单位为 N,而质量的单位为 kg,二者不可混淆。只在人民生活和贸易中,质量习惯称为重量,但国家标准不赞成这种习惯
体积质量,密度	比重	历史上“比重”有多种含义:当其单位为 kg/m^3 时,应称为体积质量;当其单位为 1,即表示在相同条件下,某一物质的体积质量与另一参考物质的体积质量之比时,应称为相对体积质量
相对体积质量,相对密度		
电流	电流强度	单位为 A
相对原子质量	原子量	单位为 1
相对分子质量	分子量	单位为 1 如:蛋白质相对分子质量 5×10^6
分子质量		单位为 kg,常用原子质量单位 u 如:蛋白质分子质量 $5 \times 10^6 \text{ u}$
物质的量	摩尔数,克当量,克原子数,克分子数,克离子数	单位为 mol。 “摩尔数”是在量的单位名称“摩尔”后加上“数”字组成的量名称,这类做法是错误的。使用 mol 时必须指明基本单元
质量分数 ω	重量百分数,重量百分浓度,质量百分比浓度,浓度。 % (w/w)	单位为 1,是某物质的质量与混合物的质量之比: %, kg/kg
体积分数 φ	体积百分比浓度,体积百分含量,浓度。 %(v/v)	单位为 1,是某物质的体积与混合物的体积比:%, m^3/m^3 , L/L 注意:ppm、ppb 不能使用,如:“空气中某毒气含量 10ppm”是错的,应说“空气中某毒气的体积分数为 10×10^{-6} ”或“空气中含有某毒气 $10\text{mL}/\text{m}^3$ ”。
摩尔分数 x	摩尔百分数 mol%	%, mol/mol
质量浓度 ρ	浓度 % (W/V)	单位为 kg/m^3 , g/100mL, g/L,是某物质的质量除以混合物的体积
浓度,物质的量浓度	摩尔浓度,当量浓度,体积克分子浓度	单位为 mol/m^3 , 常用 mol/L。 是某物质的物质的量除以混合物的体积.如: HCl 浓度 3 mol/L(不说盐酸浓度 3 mol/L)
粒子注量	粒子剂量	单位为 m^{-2} 。通常粒子一词用所指粒子的名称代替,如质子注量、中子注量等

表 2 常见的单位符号大小写混淆示例

单位名称	错误符号	正确符号
米	M	m
秒	S	s
吨	t	T
千克	Kg	kg
摩[尔]	Mol	mol
帕[斯卡]	pa	Pa
摄氏度	°c	°C
电子伏	ev	eV
赫[兹]	HZ	Hz
分	m	min
秒	sec	s
[小]时	hr	h
酸碱度	PH	pH
升	l	L
浓度	Mol/l	mol/L

三.外文

外文字母要分清文种、分清大小写，易混淆的：如希文 α 与数目字 2、英文 a；希文 γ 与英文 r；希文 μ 与英文 m 或 u；英文 l 与罗马数字 I，上下角标也应注清并与小写区分，如 T_g ，不是 Tg 。