## 不同类型金属有机骨架材料合成及载雷公藤红素工艺研究

陈功森1,林龙飞1,刘宇灵1,石国琳1,杨安辉2,3,李 慧1,2,3\*

- 1. 中国中医科学院中药研究所,北京 100700
- 2. 中国中医科学院中医药健康产业研究所, 江西 南昌 330006
- 3. 江西中医药健康产业研究院, 江西 南昌 330000

**摘 要:目的** 不同类型金属有机骨架材料(metal organic frameworks, MOFs)制备工艺优化及筛选,用于负载抗肿瘤单体成分雷公藤红素(celastrol, Cel),从而改善其生物利用度并增强抗肿瘤药效。方法 以粒径大小为指标,单因素考察结合 正交试验优化 MOFs 制备工艺,选择最佳 MOFs;吸附法负载雷公藤红素,单因素优化载药工艺,CCK-8 法初步评价其抗肿 瘤细胞药效。结果 UIO-66 最佳工艺为苯甲酸为调节剂,投料比1:1,溶剂 60 mL,溶剂热法反应 24 h,粒径(172.3±3.0) nm,多分散指数(polydispersity index, PDI)为0.166±0.023; ZIF-8 最佳工艺为投料比1:50,水10 mL,室温密闭搅拌 30 min,粒径(154.0±1.4) nm, PDI为0.245±0.060; MIL-101(Fe)最佳工艺为投料比1:1,溶剂10 mL,溶剂热法反应 24 h,粒径(553.5±36.2) nm,PDI为0.642±0.109;选择ZIF-8 进行雷公藤红素的包载,最佳载药工艺为ZIF-8 与雷公藤 红素比例 2:1,载药时间 24 h,药物质量浓度为1 mg/mL,制得 ZIF-8 @Cel 粒径为(164.9±8.0) nm,PDI为0.297±0.029,载药量为(23.47±0.26)%;实验剂量下 ZIF-8 对 HepG2 细胞无毒,雷公藤红素处理 HepG2 细胞 24 h 的半数致死浓度(half-inhibitory concentration, ICs0)为3.821 μg/mL, ZIF-8@Cel 的 ICs0 值为3.289 μg/mL(以雷公藤红素含量计)。结论 优选的 ZIF-8 材料制备及载药工艺稳定可行,粒子形状规则,晶型良好,分布均匀,载药量高,生物安全性好,载药后可明显增强药物药效,为雷公藤红素抗肿瘤纳米制剂的研究提供了基础。

关键词:金属有机骨架材料;雷公藤红素;正交试验设计;纳米;载药量;肝癌 中图分类号:R283.6 文献标志码:A 文章编号:0253-2670(2022)18-5673-09 DOI:10.7501/j.issn.0253-2670.2022.18.010

# Study on synthesis of different types of metal organic frameworks and technology of celastrol loading

CHEN Gong-sen<sup>1</sup>, LIN Long-fei<sup>1</sup>, LIU Yu-ling<sup>1</sup>, SHI Guo-lin<sup>1</sup>, YANG An-hui<sup>2, 3</sup>, LI Hui<sup>1, 2, 3</sup>

- 1. Institute of Chinese Materia Medica, China Academy of Chinese Medical Sciences, Beijing 100700, China
- 2. Institute of Traditional Chinese Medicine Health Industry, China Academy of Chinese Medical Sciences, Nanchang 330006, China
- 3. Jiangxi Health Industry Institute of Traditional Chinese Medicine, Nanchang 330000, China

**Abstract: Objective** The preparation process optimization and screening of different types of metal organic frameworks (MOFs), which are used to load the antitumor monomer celastrol (Cel), so as to improve its bioavailability and enhance the antitumor efficacy. **Methods** Taking the particle size as the index, the preparation process of MOFs was optimized by single factor investigation and orthogonal test, and then the best MOFs was selected. Celastrol was loaded by adsorption method, and the drug loading process was optimized by single factor experiment. The anti-tumor effect was preliminarily evaluated by CCK-8 method. **Results** The optimum process of UIO-66 is as follows: benzoic acid as regulator, feed ratio 1:1, solvent 60 mL, solvothermal reaction for 24 h, particle size (172.3  $\pm$  3.0) nm, PDI 0.166  $\pm$  0.023. The optimum process of ZIF-8 is as follows: feed ratio 1:50, water 10 mL, airtight stirring at

收稿日期: 2022-04-02

基金项目:中央级公益性科研院所基本科研业务费专项资金资助(ZXKT21012);中央级公益性科研院所基本科研业务费专项资金资助(ZZ13-035-08);中央级公益性科研院所基本科研业务费专项资金资助(CI2021A04301);中央级公益性科研院所基本科研业务费专项资金资助(ZZ13-YQ-059)

作者简介: 陈功森,博士研究生,研究方向为中药新制剂与新剂型。E-mail: gongsenchen@163.com

<sup>\*</sup>通信作者: 李 慧,研究员,博士生导师,主要从事中药新剂型与新药开发研究。E-mail: lihuiyiren@163.com

room temperature for 30 min, particle size  $(154.0 \pm 1.4)$  nm and PDI  $0.245 \pm 0.060$ . The optimum process of MIL-101(Fe) is as follows: the feed ratio is 1:1, the solvent is 10 mL, the solvothermal reaction is 24 h, the particle size is  $(553.5 \pm 36.2)$  nm, and the PDI is  $0.642 \pm 0.109$ . ZIF-8 was selected for the encapsulation of celastrol. The optimal drug loading process was that the ratio of ZIF-8 to celastrol was 2:1, the drug loading time was 24 h, and the drug concentration was 1 mg/mL. The particle size of ZIF-8@Cel was  $(164.9 \pm 8.0)$  nm, the PDI was  $0.297 \pm 0.029$ , and the drug loading was  $(23.47 \pm 0.26)$ %. ZIF-8 was non-toxic to HepG2 cells at the experimental dose. The IC<sub>50</sub> value of HepG2 cells treated with celastrol for 24 h was  $3.821 \mu g/mL$ , and the IC<sub>50</sub> value of ZIF-8@Cel was  $3.289 \mu g/mL$  (calculated by celastrol content). **Conclusion** The optimized ZIF-8 material has stable and feasible preparation and drug loading process, regular particle shape, good crystal form, uniform distribution, high drug loading and good biosafety. ZIF-8@Cel can significantly enhance the drug cell efficacy, which provides a basis for the research of celastrol antitumor nano preparation.

Key words: metal organic frameworks; celastrol; orthogonal experimental design; nanometer; drug loading; liver cancer

雷公藤红素 (celastrol, Cel) 是从雷公藤根皮 中分离得到的五环三萜类活性化合物,分子式为 C<sub>29</sub>H<sub>38</sub>O<sub>4</sub>。现代药理研究表明, 雷公藤红素具有抗 肿瘤、抗炎、抗肥胖、免疫抑制及镇痛等药理活性, Cell 杂志将其列为最有可能发展为药物的五种天然 产物之一[1-5]。近年来,其抗肿瘤研究逐渐增多,雷 公藤红素对前列腺癌、肺癌、肝癌、白血病、结肠 癌、卵巢癌、乳腺癌等肿瘤细胞具有明显的抑制作 用<sup>[6-10]</sup>。然而,在生物药剂学分类系统(BCS)中, 雷公藤红素属于 BCS Ⅱ 类,其难溶于水,溶出慢, 生物利用度低及大剂量下的肝肾毒性限制了其临床 应用[11-12]。近年来纳米载体的发展为雷公藤红素的 应用提供了新方向。An 等[13]制备了聚合物胶束用 于雷公藤红素的递送以改善其水溶性,延长半衰期。 Jin 等<sup>[14]</sup>使用介孔二氧化硅装载雷公藤红素,制得 的纳米粒子可改善其溶解度和生物利用度。

传统无机多孔材料如介孔二氧化硅、石墨烯等, 其作为药物载体载药量高,但是存在体内不易降解 等不足;有机材料如纳米脂质体、胶束等可体内降 解完全,但载药量相对较低。金属有机骨架材料 (metal organic frameworks, MOFs)作为一类新兴 的多孔材料,近年来在药物载体领域发展迅速。其 是由金属离子或金属团簇与有机配体通过配位键, 辅助以范德华力或氢键等相互作用,自组装形成的 一类具有无限周期性网络结构的聚合物材料。 MOFs 具有种类多样性、孔径可调、可表面修饰及 大比表面积等优势,可兼顾载药量与体内可降解性。 目前,研究较多的主要有 IRMOFs 系列(isoreticular metal organic frameworks)、MILs 系列(material institute lavoisier frameworks)、ZIFs 系列(zeoliticim idazolate frameworks)、ZIFs 系列(ceoliticim idazolate frameworks)、UIOs 系列(porous coordination networks)、UIOs 系列(university of oslo)以及 CPLs 系列(coordinational pillared layers), 见表 1。

本研究选择在药物载体领域最常用的 3 种 MOFs: UIO-66、ZIF-8 与 MIL-101 (Fe),以粒径 大小为指标,对其制备工艺进行正交优选,并对制 备 MOFs 的晶体性质、形貌特征进行表征。筛选适 宜 MOFs,考察其对雷公藤红素的载药性能,同时 对载药材料对 HepG2 细胞的细胞药效进行了初步 评价,为后续体内外研究提供基础。

## 1 仪器与材料

Mettler Toledo XP105 型电子分析天平,梅特勒-托利多集团; DHG-9030A 型鼓风干燥箱,上海一恒科学仪器有限公司; 聚四氟乙烯内衬不锈钢反应釜,上海予申仪器有限公司; 真空干燥箱,上海

表 1 常见 MOFs 介绍 Table 1 Introduction of several common MOFs

名称	出现时间	主要发明人	金	属离	子		结构	代表	特点
IRMOFs	1999年	美国密歇根大学 Yaghi 课题组	二价锌				立方体网状	MOF-5 (IRMOF-1)	比表面积大,孔道结构规则,孔容积较大
MILs <sup>[15]</sup>	2005年	法国凡尔赛大学 Férey 小组	三价铬、	钒、	铝、	铁	菱形孔道结构	MIL-101 (Fe)	多级分孔,部分具有呼吸现象
ZIFs <sup>[16]</sup>	2006年	美国密歇根大学 Yaghi 课题组	二价锌、	钴			类沸石三维网络结构	ZIF-8	具有肿瘤酸效应
PCNs <sup>[17]</sup>	2006年	美国德克萨斯 A&M 大学 Zhou 课题组	二价铜				孔笼和三维正交孔道结构	PCN-14	比表面积大,孔隙率高
UIOs <sup>[18]</sup>	2008年	挪威奥斯陆大学 Cavka JH 小组	四价锆				三维孔笼结构	UIO-66	结构稳定
CPLs <sup>[19]</sup>	1999年	日本京都大学 Kitagawa 研究组	二价铜				层状结构	CPL-1	具有"开孔"现象

一恒科学仪器有限公司; S3400 扫描电子显微镜 (SEM),日本日立公司; Zetasizer Nano S90 马尔文 纳米粒径仪,英国马尔文公司; Rigaku Ultima IV X 射线衍射仪(XRD),日本理学公司; LC-20AT 型 高效液相色谱仪,日本岛津公司; F7000 型荧光光 谱仪,日本日立公司。

HepG2 细胞购买于广州吉妮欧生物科技有限 公司;四氯化锆,批号 C11495248,质量分数>98%, 上海麦克林生化科技有限公司;对苯二甲酸、三氯 化铁,分析纯,天津福晨化学试剂有限公司;*N,N*-二甲基甲酰胺(DMF),冰醋酸、盐酸、磷酸、六 水和硝酸锌,分析纯,国药集团化学试剂有限公司; 苯甲酸、二甲基咪唑,分析纯,天津光复科技发展 有限公司;雷公藤红素,批号 YRL0094201022,质 量分数>98%,宝鸡翊瑞生物科技有限公司;DMEM 高糖培养基、胎牛血清、青链霉素混合液、CCK8 染色液,北京素莱宝科技有限公司;甲醇,色谱纯, 赛默飞世尔科技有限公司;水为娃哈哈纯净水。

## 2 方法与结果

## 2.1 UIO-66 制备工艺考察

2.1.1 溶剂热法合成 UIO-66 分别精密称定适量 四氯化锆和对苯二甲酸,加入一定体积 DMF 充分 溶解,加适量调节剂。将反应液转移至 50 mL 聚四 氟乙烯内衬的不锈钢反应釜内,在干燥箱内升温至 120 ℃,恒温反应,反应结束后取出产物。12 000 r/min 离心(离心半径 75 mm)5 min,收集,沉淀 分别依次用 DMF 和甲醇洗涤 3 次,置于真空干燥 箱内室温干燥 24 h。

2.1.2 调节剂种类单因素考察 比较不同种类调节 剂乙酸、盐酸与苯甲酸对 UIO-66 的影响,其余制 备条件一致。使用纳米粒径仪分别测定其粒径分布 和多分散指数(polydispersity index, PDI)。表 2 结 果表明,使用苯甲酸作为调节剂时,粒径较小且 PDI 值小于 0.3,表明粒子分布较均匀。

2.1.3 UIO-66 制备正交试验考察 以粒径大小为 指标,苯甲酸作为调节剂,采用 3 因素 3 水平正交

表 2 UIO-66 粒径分布 ( $\bar{x} \pm s, n = 3$ ) Table 2 Particle size distribution of UIO-66 ( $\bar{x} \pm s, n = 3$ )

		,
调节剂种类	粒径/nm	PDI
乙酸	885.2±23.2	$0.594 \pm 0.126$
盐酸	$1\ 684.0\pm 26.8$	$0.312 \pm 0.098$
苯甲酸	$240.9 \pm 5.7$	$0.144 \pm 0.022$

实验设计,考察投料比(A)、溶剂量(B)、反应时间(C)对UIO-66粒径大小的影响。正交试验的因素水平、实验设计与结果以及直观分析见表 3,方差分析见表 4。

表 3 UIO-66 正交试验因素水平、实验设计与结果 Table 3 Factors level, experimental design and result of orthogonal test of UIO-66

序号	А	B/mL	C/h	D(误差)	粒径/nm
1	1:1(1)	20(1)	12 (1)	(1)	248.9
2	1:1(1)	40 (2)	24 (2)	(2)	221.4
3	1:1(1)	60 (3)	36 (3)	(3)	215.1
4	1:2(2)	20(1)	24 (2)	(3)	384.6
5	1:2(2)	40 (2)	36 (3)	(1)	286.5
6	1:2(2)	60 (3)	12 (1)	(2)	218.4
7	1:4(3)	20(1)	36 (3)	(2)	456.4
8	1:4(3)	40 (2)	12 (1)	(3)	893.8
9	1:4(3)	60 (3)	24 (2)	(1)	275.2
$K_1$	685.4	1 089.9	1 361.1	810.6	
$K_2$	889.5	1 401.7	881.2	896.2	
<i>K</i> <sub>3</sub>	1 625.4	708.7	958.0	1 493.5	
R	940.0	693.0	479.9	682.9	

表 4 UIO-66 合成正交试验方差分析结果

 Table 4 Analysis results of variance of UIO-66

误差来源	离差平方和	自由度	方差	<i>F</i> 值	<i>P</i> 值
А	162 978.402 2	2	81 489.201 1	1.766 3	0.361 5
В	80 309.075 6	2	40 154.537 8	0.8704	0.534 7
С	44 299.095 6	2	22 149.547 8	0.480 1	0.675 6
D(误差)	92 271.895 6	2	46 135.947 8		

方差分析结果表明,3 因素各水平无显著性差 异。由直观分析可知,各因素对实验结果的影响依 次为 A>B>C,表明投料比对粒径影响较大。因素 水平分析(K值分析)A为 $K_3>K_2>K_1$ ,A<sub>1</sub>粒径最 小,即投料比四氯化锆-对苯二甲酸为1:1;B为  $K_2>K_1>K_3$ ,B<sub>3</sub>粒径最小,即溶剂量60 mL;C为  $K_1>K_3>K_2$ ,C<sub>2</sub>粒径最小,即反应时间24 h。故 UIO-66合成素最佳条件为A<sub>1</sub>B<sub>3</sub>C<sub>2</sub>,即投料比1:1, 溶剂60 mL,反应24 h,此时制得UIO-66粒径最小。 对 A<sub>1</sub>B<sub>3</sub>C<sub>2</sub>进行3 批验证,结果见表5。

3 批验证结果表明,UIO-66 合成工艺稳定可行, 平均粒径为 172.3 nm,分散性良好。

### 2.2 ZIF-8 制备工艺考察

2.2.1 室温搅拌法合成 ZIF-8 精密称取 2-甲基咪 唑溶解于一定体积溶剂中,精密称取六水硝酸锌溶

表 5 UIO-66 合成最优结果 3 批验证 Table 5 Verification of UIO-66 synthesis results

	l l	
试验号	粒径/nm	PDI
1	169.4	0.176
2	172.1	0.140
3	175.4	0.182

解于少量溶剂中。在室温搅拌下,将六水硝酸锌溶 液逐滴滴加至 2-甲基咪唑溶液中,密闭搅拌一段时 间,ZIF-8 纳米粒自发形成,得到白色混悬液。12 000 r/min 离心(离心半径 75 mm)5 min,得到白色沉 淀,甲醇洗涤 3 次,室温下真空干燥。

2.2.2 溶剂种类比较 ZIF-8 合成常用溶剂有水、 甲醇、氨水及 DMF,其余条件保持一致,比较分别 使用 4 种溶剂制备 ZIF-8 粒径差异,结果见表 6。 水为溶剂合成 ZIF-8 粒径在 200 nm 左右,甲醇为溶 剂合成 ZIF-8 粒径在 600 nm 左右,PDI 均较低,分 散均匀。12%氨水为溶剂合成 ZIF-8 粒径在 250 nm 左右,PDI 较高,而 DMF 为溶剂室温下无明显产 物出现,推测可能因为 DMF 常用于溶剂热法合成 ZIF-8,室温合成法不适用。经比较,初步选择水作 为合成溶剂制备 ZIF-8。

表 6 ZIF-8 粒径分布 ( $\bar{x} \pm s, n = 3$ ) Table 6 Particle size distribution of ZIF-8 ( $\bar{x} \pm s, n = 3$ )

溶剂	粒径/nm	PDI
水	$195.0 \pm 6.5$	$0.108 \pm 0.009$
甲醇	597.8±12.6	$0.099 \pm 0.011$
氨水	$248.5 \pm 2.8$	$0.384 \pm 0.006$
DMF	—	—

2.2.3 ZIF-8 合成正交试验考察 以粒径大小为指标,水为合成溶剂,采用3因素3水平正交试验设计,考察投料比(A)、溶剂量(B)、反应时间(C)对 ZIF-8 粒径大小的影响。因素水平表、实验设计与结果以及直观分析见表7,方差分析见表8。

方差分析结果表明,A因素投料比与B因素溶剂量有显著性差异,C因素反应时间无统计学差异; 由直观分析表可知,ZIF-8合成最优工艺为A<sub>3</sub>B<sub>1</sub>C<sub>2</sub>,即投料比1:50,溶剂10mL,反应30min。对 A<sub>3</sub>B<sub>1</sub>C<sub>2</sub>进行3批验证,结果见表9。

3 批验证结果表明,ZIF-8 合成工艺稳定可行, 粒径均在 154 nm 左右,分散性良好。

## 2.3 MIL-101 (Fe) 合成正交试验考察

2.3.1 溶剂热法合成 MIL-101 (Fe) 分别精密称

表 7 ZIF-8 正交试验因素水平、实验设计与结果 Table 7 Factors level, experimental design and result of orthogonal test of ZIF-8

序号	А	B/mL	C/min	D(误差)	粒径/nm
1	1:10(1)	10(1)	10(1)	(1)	666.2
2	1:10(1)	15 (2)	30 (2)	(2)	650.9
3	1:10(1)	20 (3)	60 (3)	(3)	737.7
4	1:30(2)	10(1)	30 (2)	(3)	149.3
5	1:30(2)	15 (2)	60 (3)	(1)	191.2
6	1:30(2)	20 (3)	10(1)	(2)	271.2
7	1:50(3)	10(1)	60 (3)	(2)	151.7
8	1:50(3)	15 (2)	10(1)	(3)	144.0
9	1:50(3)	20 (3)	30 (2)	(1)	177.4
$K_1$	2 054.8	967.2	1 081.4	1 034.8	
$K_2$	611.7	986.1	977.6	1 073.8	
$K_3$	473.1	1 186.3	1 080.6	1 031.0	
R	1 581.7	219.1	103.8	42.8	

表 8 ZIF-8 合成正交试验方差分析结果 Table 8 Analysis results of variance of ZIF-8

误差来源	离差平方和	自由度	方差	F 值	<i>P</i> 值
А	511 502.495 6	2	255 751.247 8	1 367.133 8	0.000 7
В	9 826.895 6	2	4 913.447 8	26.265 1	0.036 7
С	2 376.008 9	2	1 188.004 4	6.350 5	0.136 0
D(误差)	374.142 2	2	187.071 1		

#### 表9 ZIF-8 合成最优结果3 批验证

Table 9 Verification of ZIF-8 synthesis results

试验号	粒径/nm	PDI
1	155.3	0.178
2	154.1	0.296
3	152.6	0.260

定适量三氯化铁和对苯二甲酸,加入一定体积 DMF充分溶解,加适量调节剂。将反应液转移至 50 mL聚四氟乙烯内衬的不锈钢反应釜内,在干燥 箱内升温至110 ℃,恒温反应,反应结束后取出产 物。12 000 r/min 离心(离心半径 75 mm) 5 min 收 集,沉淀分别依次用 DMF 和甲醇洗涤 3 次,置于 真空干燥箱内室温干燥 24 h。

2.3.2 MIL-101(Fe)合成正交试验 以粒径大小 为指标,采用3因素3水平正交试验设计,考察投 料比(A)、溶剂量(B)、反应时间(C)对MIL-101 (Fe)粒径大小的影响。因素水平表、实验设计与结 果以及直观分析见表10,方差分析见表11。 表 10 MIL-101 (Fe) 正交因素水平、实验设计与结果 Table 10 Factors level, experimental design and result of orthogonal test of MIL-101 (Fe)

序号	А	B/mL	C/min	D(误差)	粒径/nm
1	1:1(1)	10(1)	12 (1)	(1)	398.1
2	1:1(1)	20 (2)	24 (2)	(2)	526.1
3	1:1(1)	30 (3)	36 (3)	(3)	497.2
4	1:2(2)	10(1)	24 (2)	(3)	494.3
5	1:2(2)	20 (2)	36 (3)	(1)	689.9
6	1:2(2)	30 (3)	12 (1)	(2)	933.5
7	1:3(3)	10(1)	36 (3)	(2)	584.8
8	1:3(3)	20 (2)	12 (1)	(3)	941.3
9	1:3(3)	30 (3)	24 (2)	(1)	609.1
$K_1$	1 421.4	1 477.2	2 272.9	1 697.1	
$K_2$	2 117.7	2 157.3	1 629.5	2 044.4	
$K_3$	2 135.2	2 039.8	1 771.9	1 932.8	
R	7 13.8	680.1	643.4	347.3	

表 11 MIL-101 (Fe) 合成正交试验方差分析结果 Table 11 Analysis results of variance of MIL-101 (Fe)

误差来源	离差平方和	自由度	方差	<i>F</i> 值	<i>P</i> 值
А	110 516.708 9	2	55 258.354 4	5.273 1	0.159 4
В	88 095.668 9	2	44 047.834 4	4.203 3	0.192 2
С	76 138.035 6	2	38 069.017 8	3.632 8	0.215 9
D(误差)	20 958.482 2	2	10 479.241 1		

方差分析结果表明,3 因素均无显著性差异; 由直观分析表可知,MIL-101 (Fe)合成最优工艺 为A<sub>1</sub>B<sub>1</sub>C<sub>2</sub>,即投料比1:1,溶剂10 mL,反应24 h。 对A<sub>1</sub>B<sub>1</sub>C<sub>2</sub>进行3批验证,结果见表12。

表 12 MIL-101 (Fe) 合成最优结果 3 批验证 Table 12 Verification of MIL-101(Fe) synthesis results

	( )	
试验号	粒径/nm	PDI
1	559.0	0.535
2	586.7	0.753
3	514.9	0.638

3 批 MIL-101 (Fe) 粒径均在 550 nm 左右,工 艺较稳定。但粒子 PDI 均较大,分布不均匀。

## 2.4 3种 MOFs 粒子的表征

使用 SEM 和 XRD 分别对上述合成的 3 种 MOFs 粒子的形貌大小和晶体特征进行表征。

2.4.1 SEM 取粉末样品各微量,甲醇超声分散 后,滴1滴于空白玻片表面,室温挥干溶剂,在样 品表面喷金2.5 min 后,进行 SEM 观察,记录 SEM 图谱,观察晶体形貌大小。3 种材料的 SEM 形貌如 图1所示。UIO-66 粒子呈类球形多面体形状,粒子 大小均匀,形状规则;ZIF-8 呈六面体形状,分散 均匀,粒径较小;MIL-101 (Fe)呈八面体形,形 状规则,但粒子大小有差异,均匀性较差。



图 1 UIO-66 (A)、ZIF-8 (B)、MIL-101 (Fe) (C) 的 SEM 图 Fig. 1 SEM images of UIO-66 (A), ZIF-8 (B), MIL-101 (Fe) (C)

**2.4.2** XRD 取样品粉末各 10 mg 左右,在 Cu-Kα (λ=1.541 nm),高压 40 kV,管流 40 mA,扫描速度 2°/min 的条件下进行 X 射线衍射,得到衍射图谱(图 2),测定样品的结晶度和纯度。UIO-66 在 2θ 7.54°、8.70°、25.90°、30.90°等处的衍射峰与文献报道一致<sup>[20]</sup>,且无其他材料衍射峰出现。ZIF-8 衍射峰在 2θ 7.50°、10.54°、12.90°、16.62°及 18.20°,均符合文献已报道的 ZIF-8 衍射峰<sup>[21]</sup>。MIL-101(Fe)在 2θ 5.44°、8.70°、9.30°、10.52°及 16.68°处均出现明显的吸收峰,与已报道的 MIL-101 型的标准 XRD

特征峰一致[22]。

综合上述合成及表征结果, ZIF-8 制备简便, 粒径小, 分布均匀, 工艺稳定, 较符合药物载体要 求选择 ZIF-8 进行后续载药实验。

## 2.5 ZIF-8 装载雷公藤红素制备纳米粒(ZIF-8@ Cel)的性能研究

2.5.1 ZIF-8 装载雷公藤红素工艺 采用吸附法进行载药。将适量 ZIF-8 粉末置于雷公藤红素甲醇溶液中,室温密闭搅拌一定时间,12 000 r/min 离心(离心半径 75 mm) 5 min,甲醇多次洗涤,室温下真空



Fig. 2 XRD images of UIO-66 (A), ZIF-8 (B), and MIL-101 (Fe) (C)

干燥,即得 ZIF-8@Cel 载药纳米粒。

2.5.2 载药量测定

(1) 雷公藤红素色谱条件: 色谱柱为 Agilent Zorbax Eclipse plus C<sub>18</sub> 柱 (250 mm×4.6 mm, 5 µm); 流动相为乙腈-0.1%磷酸水水溶液 (80:20), 等度洗脱; 体积流量 1.0 mL/min; 柱温 35 ℃; 检 测波长 244 nm; 进样量 10 µL。

(2) 对照品溶液的制备:精密称取雷公藤红素 5 mg 于 10 mL 量瓶中,加甲醇溶解并稀释至刻度, 作为储备液。精确量取储备液 2 mL 于 5 mL 量瓶中, 加甲醇稀释至刻度,即得含雷公藤红素 0.2 mg/mL 的对照品溶液。

(3)供试品溶液的制备:取 ZIF-8@Cel 约 5 mg, 精密称定,加1 mL 冰醋酸,加适量甲醇超声处理 (功率 150 W、频率 40 kHz) 20 min,定容至 10 mL 量瓶中,摇匀,即得。

(4) 阴性供试品溶液的制备: 取空白材料约 5 mg, 精密称定, 按照 "2.5.2 (2)" 项方法制成阴性 供试品溶液。

(5) 专属性考察:分别吸取对照品溶液、供试品溶液和阴性供试品溶液各1mL,经微孔滤膜滤过后,按照"2.5.2 (1)"项下色谱条件,进高效液相检测,色谱图见图3。

(6) 线性关系考察: 精密称取雷公藤红素对照品 5.0 mg 置于 10 mL 量瓶中,甲醇定容至刻度,配制成质量浓度为 0.5 mg/mL 的对照品母液。精密吸取母液适量,依次用甲醇稀释,得到质量浓度分别为 0.2、0.1、0.05、0.02、0.01、0.005 mg/mL 系列对照品溶液。按"2.5.2(1)"项下方法检测,以峰面积为纵坐标(Y),质量浓度为横坐标(X),绘制标准曲线并进行线性回归,得雷公藤红素的回归方程为 Y=12 125 696.90 X+14 234.01, R<sup>2</sup>=1.000 0,表明雷公藤红素在 0.005~0.5 mg/mL 线性关系良好。



图 3 ZIF-8 (A)、雷公藤红素对照品 (B) 及 ZIF-8@Cel (C) 的 HPLC 图

Fig. 3 HPLC of ZIF-8 (A), celastrol reference substance (B) and ZIF-8@Cel (C)

(7) 检测限与定量限:精确吸取 "2.5.2 (2)" 项中对照品溶液,甲醇稀释,按照 "2.5.2 (1)"项 色谱条件进行测定。样品峰高为仪器噪声高度 3 倍时的样品质量浓度即为样品的检出限,样品峰高为 仪器噪声高度 10 倍时的样品质量浓度即为样品的 定量限。结果显示,雷公藤红素的检测限为 0.06 μg/mL,定量限为 0.20 μg/mL。

(8) 精密度试验:精密吸取质量浓度为 0.2 mg/mL 的雷公藤红素对照品溶液 1 mL,按照"2.5.2 (1)"项下色谱条件每天连续进样 6 次,连续进样 3 d,记录峰面积,计算 RSD 值。结果日内精密度 RSD 为 1.62%,日间精密度 RSD 为 0.32%,表明其精密 度良好。

(9) 稳定性试验:精密移取 ZIF-8@Cel 供试品 溶液 1 mL,按照 "2.5.2 (1)"项下色谱条件,分别 在 0、2、4、8、12、24 h 进样,记录峰面积,计算 RSD 值,测得峰面积的 RSD 值为 0.37%,表明供试 品溶液在 24 h 内稳定。

(10) 重复性试验: 重复制备 6 份 ZIF-8@Cel 供试品溶液,分别精密吸取上述供试品溶液各 1 mL,按照"2.5.2 (1)"项下色谱条件进样测定。结 果 ZIF-8@Cel 样品中雷公藤红素的平均载药量为 23.36%,其 RSD 值为 1.15%,表明测定方法的重复 性良好。 (11)加样回收率试验:精密称定 ZIF-8@Cel 样品 2.5 mg,加入 0.5 mg/mL 对照品溶液 1 mL,按 照 "2.5.2 (3)"项下方法制备加样回收供试品溶液 6 份,测得加样回收率为 97.77%, RSD 小于 5%, 表明该方法回收率符合要求。

2.5.3 ZIF-8@CEL 载药工艺单因素考察

(1) ZIF-8 与雷公藤红素质量比考察:根据文 献调研及预实验结果,设置 ZIF-8 与雷公藤红素质 量比分别为1:2、1:1、2:1、3:1,药液质量浓 度 5 mg/mL,载药时间 24 h,比较载药粒子粒径大 小及载药量。结果(表 13)表明,随着 ZIF-8 比例 的增大,粒径呈减小趋势,变化幅度逐渐减小,比 例为2:1 与3:1 粒径接近;载药量随着 ZIF-8 比 例的增大而减小。综合粒径与载药量结果,选择 ZIF-8 与 CEL 比例2:1 进行后续实验。

表 13 ZIF-8 与雷公藤红素质量比单因素考察结果 ( $\bar{x} \pm s$ , n = 3)

Table 13 Results of single factor investigation of the ratio of ZIF-8 to CEL ( $\bar{x} \pm s, n = 3$ )

ZIF-8 与雷公	粒径/nm	PDI	载药量/%	
藤红素质量比	<u> </u>	I DI		
1:2	$451.8 \pm 4.5$	$0.347 \!\pm\! 0.025$	$41.32 \pm 2.34$	
1:1	$272.6 \pm 2.3$	$0.296 \!\pm\! 0.036$	$32.17 \pm 2.15$	
2:1	$176.4 \pm 2.5$	$0.211 \!\pm\! 0.019$	$24.58 \pm 1.98$	
3:1	$174.0 \pm 1.9$	$0.205 \pm 0.026$	$20.65 \pm 1.69$	

(2) 载药时间考察:载药时间的长短也对载药 行为影响较大。暂定 ZIF-8 与 CEL 比例 2:1,药液 质量浓度 5 mg/mL,设置载药时间 24、12、6 h 进 行考察。结果(表 14)表明,时间越短粒子粒径越 小,载药量越低,最终确定载药时间 24 h。

(3) 药液质量浓度考察:固定 ZIF-8 与 CEL 比例 2:1,载药时间 24 h,比较药液质量浓度 1、2、5、10、20 mg/mL 的影响。结果(表 15)表明,药物质量浓度为 1 mg/mL 时,粒径相对较小,同时载药量较高。

综合上述单因素结果,确定最佳载药工艺为 表 14 载药时间单因素考察结果 ( $\bar{x} \pm s, n = 3$ )

Table 14 Results of single factor investigation of drug loading time ( $\bar{x} \pm s, n = 3$ )

<i>t</i> /h	粒径/nm	PDI	载药量/%
24	176.4±2.5	$0.211 \!\pm\! 0.019$	$24.58 \pm 1.98$
12	$162.5 \pm 1.6$	$0.288 \!\pm\! 0.055$	$20.59 \pm 1.56$
6	$162.3 \pm 1.5$	$0.255 \pm 0.046$	$15.31 \pm 1.45$

表 15 药物质量浓度单因素考察结果  $(\bar{x} \pm s, n = 3)$ Table 15 Results of single factor investigation of drug concentration  $(\bar{x} \pm s, n = 3)$ 

质量浓度/		וכות	<b>盐</b> 龙旱/0/
$(mg \cdot mL^{-1})$	水业7至/nm	PDI	¥约里/%
1	$162.9 \pm 2.4$	$0.296 \!\pm\! 0.034$	$23.82 \pm 1.88$
2	$188.3 \pm 2.7$	$0.355 \!\pm\! 0.059$	$21.09 \pm 1.98$
5	$179.1 \pm 3.5$	$0.308 \pm 0.045$	$22.72 \pm 1.66$
10	$189.2 \pm 4.6$	$0.351 \!\pm\! 0.056$	$22.19 \pm 1.75$
20	$174.5 \pm 1.9$	$0.276 \!\pm\! 0.029$	$22.01 \pm 1.77$

ZIF-8 与 CEL 质量比 2:1,载药时间 24 h,药物质 量浓度为 1 mg/mL。进行 3 批最佳工艺验证,结果 ZIF-8@CEL 的平均粒径为(164.9±8.0)nm,PDI 为 0.297±0.029,载药量为(23.47±0.26)%,工 艺稳定可行。

## 2.6 细胞水平药效评价

HepG2细胞在含有10%胎牛血清和抗生素(100 µg/mL 青霉素和100 µg/mL 链霉素)的DMEM 高 糖培养基中,在37 ℃、5% CO<sub>2</sub>下培养2~3 d。

在比较游离 CEL 和 ZIF-8@CEL 的细胞毒性作 用之前,采用 CCK-8 法检测空白 ZIF-8 对 HepG2 细胞的体外细胞毒性。当细胞覆盖培养瓶底部的 80%以上面积时,用胰蛋白酶消化收集细胞,并在 新鲜培养基中重悬。细胞接种于96孔板,接种密度 为100 µL/孔,接种数量为6000 个/孔,培养过夜。 然后用不同质量浓度的 ZIF-8 处理细胞 24 h,弃上 清液,每孔加入含 10% CCK-8 的 100 μL 培养基溶 液,37 ℃避光孵育3h。用酶标仪测定了在450nm 波长处的吸光度(A)值。根据表 16,不同质量浓 度的 ZIF-8(0、10、20、30、40 µg/mL) 孵育 24 h 后,细胞存活率无显著降低,说明 ZIF-8 在实验剂 量下是无毒的。接着,CCK-8 法比较了游离雷公藤 红素和 ZIF-8@CEL 对 HepG2 细胞的毒性。结果(表 17) 显示随着质量浓度升高, 细胞存活率逐渐降低, 具有明显质量浓度相关性。雷公藤红素的半数致死 浓度 (half-inhibitory concentration, IC<sub>50</sub>) 值为 3.821 µg/mL, ZIF-8@CEL 的 IC<sub>50</sub>值为 3.289 µg/mL(以 雷公藤红素计)。含相同质量浓度雷公藤红素条件 下, ZIF-8@CEL 对 HepG2 细胞抑制效果更强, IC50 值更小。

### 3 讨论

MOFs 结合了有机材料的可降解性及无机材料 的高载药量的优势。其是由金属配位键、范德华力 表 16 不同质量浓度 ZIF-8 作用 24 h 后 HepG2 细胞的存活 率 (x ± s, n = 4)

Table 16 Survival rate of HepG2 cells after different concentrations of ZIF-8 for 24 h ( $\overline{x} \pm s$ , n = 4)

质量浓度/(µg·mL <sup>-1</sup> )	细胞存活率/%	
0	$100.00 \pm 0.00$	
10	$101.87 \pm 4.14$	
20	$103.13 \pm 5.00$	
30	$105.44 \pm 3.16$	
40	$105.88 \pm 4.41$	

表 17 雷公藤红素与 ZIF-8@CEL 对 HepG2 细胞毒性 CCK8 结果 (*x*±*s*, *n* = 4)

Table 17 CCK8 results of CEL and ZIF-8@CEL on HepG2 cytotoxicity ( $\bar{x} \pm s, n = 4$ )

质量浓度/(µg·mL <sup>-1</sup> )	细胞存活率/%	
(以雷公藤红素计)	雷公藤红素	ZIF-8@Cel
空白对照	$100.00 \pm 0.00$	$100.00 \pm 0.00$
0.5	$92.03 \pm 4.45^{*}$	$89.70 \pm 5.30^*$
1	$72.13 \pm 3.65^*$	$77.04 \pm 1.91^*$
2	$42.04 \pm 3.98^{*}$	$46.09 \pm 2.76^{*}$
4	$36.72 \pm 3.53^*$	$40.02 \pm 3.89^*$
8	$19.12\pm2.16^{*}$	$25.92 \pm 2.56^*$

与空白对照比较: \*P<0.05

\*P < 0.05 vs control group

等作用力结合,其相对较弱的结合力会在体内被逐渐解离,变为小分子有机物及金属离子,小分子可 直接被代谢,金属离子为体内存在的锌、铁等离子, 可被吸收代谢,具有良好的安全性<sup>[23]</sup>。Baati 等<sup>[24]</sup> 制备了 MIL88B、MIL88A 及 MIL100 等多种铁基 MOFs,并静脉注射到大鼠体内,发现其在体内会 被肝脏和脾脏分解成铁离子和有机配体,并通过尿 液和粪便排除,基本不存在代谢毒性。

本实验选择的 3 类 MOFs 分别属于 UIOs 系列、 ZIFs 系列与 MILs 系列。文献研究表明,这 3 类 MOFs 在生物医药领域的应用较多。UIO-66、ZIF-8 与 MIL-101 (Fe)分别为 3 类 MOFs 中的代表,其 金属中心依次为四价锆、二价锌及三价铁,包括了 不同金属类型及价位,且 3 类材料具有不同的晶体 结构,具有良好的代表性。目前,这 3 种 MOFs 作 为药物载体的研究受到较多关注<sup>[25-26]</sup>。Haddad 等<sup>[27]</sup> 使用 UIO-66 负载抗肿瘤药物二氯乙酸,同时修饰 了定位于线粒体的三苯基膦,具有良好的抗肿瘤效 果和靶向性。Zhang 等<sup>[28]</sup>使用 ZIF-8 负载抗肿瘤前 药,进一步使用透明质酸功能化修饰,制备的纳米 粒子具有良好的抗肿瘤效果。Cai 等<sup>[29]</sup>将叶酸和 5-羧酸荧光素用于修饰 MIL-101(Fe)以构建功能化 纳米平台,同时递送抗肿瘤药物雷公藤甲素,具有 优异的荧光成像和协同靶向抗癌活性。本实验通过 单因素考察结合正交试验分别对 3 类 MOFs 的合成 工艺进行了优化,得到最佳制备工艺。经比较,ZIF-8 粒径在 154 nm 左右,形状规则,晶型良好,分布 均匀,适宜作为药物载体用于后续实验。

对于 CEL 的包载,常用方法有"一步法"与吸 附法。"一步法"为药物与合成原料同时加入,在材 料合成的同时,将药物分子包裹在材料孔隙内;吸 附法为先合成空白材料,再将材料置于一定质量浓 度药液中密闭搅拌一定时间,依靠材料吸附性进行 药物装载。前期预试验发现,"一步法"制备的载药 粒子载药量均较低,增加药物浓度以提高载药量的 同时,粒径也急剧增大,载药量 5%左右时粒径接 近 900 nm。经分析可能是由于雷公藤红素中含有羧 基基团,其在二甲基咪唑形成的碱性溶液里与金属 离子配位结合产生络合物,导致形成的 ZIF-8 金属 中心数量少, 粒子粒径大, 同时载药量较低。因此 最终采用吸附法进行载药,通过单因素试验,考察 影响吸附法载药的3个因素载体药物比、载药时间 与药物浓度,最终确定载药工艺为 ZIF-8 与雷公藤 红素比例 2:1,载药时间 24 h,药物质量浓度为 1 mg/mL,得到 ZIF-8@CEL 粒径为 165 nm 左右,分 散均匀,载药量约23%,工艺稳定可行。

最后, CCK-8 细胞毒性试验评价了 ZIF-8、CEL 及 ZIF-8@CEL 对 HepG2 细胞的抑制作用,结果表明 ZIF-8 在实验剂量下安全性良好, ZIF-8@CEL 相较于雷公藤红素抑制效果更强, IC50 值更小。后续细胞毒性机制及体内抗肿瘤试验将进一步验证纳米载体的优势。

利益冲突 所有作者均声明不存在利益冲突

#### 参考文献

- Kashyap D, Sharma A, Tuli H S, *et al.* Molecular targets of celastrol in cancer: Recent trends and advancements
   [J]. *Crit Rev Oncol*, 2018, 128: 70-81.
- [2] You D, Jeong Y, Yoon S Y, *et al.* Celastrol attenuates the inflammatory response by inhibiting IL-1β expression in triple-negative breast cancer cells [J]. *Oncol Rep*, 2021, 45(6): 89.
- [3] Abdelmoneem M A, Abd Elwakil M M, Khattab S N, et

*al.* Lactoferrin-dual drug nanoconjugate: Synergistic antitumor efficacy of docetaxel and the NF- $\kappa$ B inhibitor celastrol [J]. *Mater Sci Eng C Mater Biol Appl*, 2021, 118: 111422.

- [4] 梁柳春,杨亚玺,郭夫江. 雷公藤红素药理作用及结构 修饰研究进展 [J]. 中国药物化学杂志, 2020, 30(10): 622-635.
- [5] Sanna V, Chamcheu J C, Pala N, et al. Nanoencapsulation of natural triterpenoid celastrol for prostate cancer treatment [J]. Int J Nanomedicine, 2015, 10: 6835-6846.
- [6] 林凯莉,邓秋狄,雷雪萍. 雷公藤红素抑制非小细胞肺 癌迁移和侵袭的作用及其分子机制研究 [J]. 上海中医 药大学学报, 2022, 36(2): 43-48.
- [7] 徐佳,伍春莲.雷公藤红素抑制食管癌细胞转移及其 机制 [J]. 生理学报,2015,67(3):341-347.
- [8] Lim H Y, Ong P S, Wang L Z, et al. Celastrol in cancer therapy: Recent developments, challenges and prospects [J]. Cancer Lett, 2021, 521: 252-267.
- [9] Zhang R, Chen Z, Wu S S, *et al.* Celastrol enhances the anti-liver cancer activity of sorafenib [J]. *Med Sci Monit*, 2019, 25: 4068-4075.
- [10] 李忠孝,金百冶.荷载雷公藤红素的甘氨脱氧胆酸钠 /DSPE-mPEG 2000 仿生混合胶束体内外抗前列腺肿瘤 研究 [J].中药材,2018,41(6):1423-1429.
- [11] Guo Z H, Shi L Q, Feng H Y, et al. Reduction-sensitive nanomicelles: Delivery celastrol for retinoblastoma cells effective apoptosis [J]. Chin Chem Lett, 2021, 32(3): 1046-1050.
- [12] Shi J F, Li J X, Xu Z Y, *et al.* Celastrol: A review of useful strategies overcoming its limitation in anticancer application [J]. *Front Pharmacol*, 2020, 11: 558741.
- [13] An L M, Li Z R, Shi L Q, *et al.* Inflammation-targeted celastrol nanodrug attenuates collagen-induced arthritis through NF-κB and Notch1 pathways [J]. *Nano Lett*, 2020, 20(10): 7728-7736.
- [14] Jin T, Wu D, Liu X M, et al. Intra-articular delivery of celastrol by hollow mesoporous silica nanoparticles for pH-sensitive anti-inflammatory therapy against knee osteoarthritis [J]. J Nanobiotechnol, 2020, 18(1): 94.
- [15] Férey G, Mellot-Draznieks C, Serre C, et al. A chromium terephthalate-based solid with unusually large pore volumes and surface area [J]. Science, 2005, 309(5743): 2040-2042.
- [16] Park K S, Ni Z, Côté A P, *et al.* Exceptional chemical and thermal stability of zeolitic imidazolate frameworks [J]. *Proc Natl Acad Sci USA*, 2006, 103(27): 10186-10191.

- [17] Ma S Q, Zhou H C. A metal-organic framework with entatic metal centers exhibiting high gas adsorption affinity [J]. J Am Chem Soc, 2006, 128(36): 11734-11735.
- [18] Cavka J H, Jakobsen S, Olsbye U, et al. A new zirconium inorganic building brick forming metal organic frameworks with exceptional stability [J]. J Am Chem Soc, 2008, 130(42): 13850-13851.
- [19] Kondo M, Okubo T, Asami A, *et al.* Rational synthesis of stable channel-like cavities with methane gas adsorption properties: [{Cu<sub>2</sub>(pzdc)<sub>2</sub>(L)}<sub>n</sub>] (pzdc=pyrazine-2,3-dicarboxylate; L=a pillar ligand) [J]. *Angewandte Chemie Int Ed*, 1999, 38(1/2): 140-143.
- [20] 罗小莉,朱陈斌,蓝丹,等.金属-有机多孔材料 UiO-66 负载黄酮苷类药物负载率的研究 [J]. 化学研 究与应用, 2021, 33(7): 1266-1271.
- [21] 何江,高飞,张峰,等. ZIF-8 负载柠檬酸包覆纳米零价 铁复合物的制备及其对 U(VI)的吸附性能研究 [J]. 核 技术, 2021, 44(4): 37-46.
- [22] 蒋实,黄芳,林晓宇,等. MIL-101(Fe)对草甘膦的吸附 行为研究 [J]. 武汉科技大学学报,2019,42(2): 121-128.
- [23] Kumar P, Anand B, Tsang Y F, et al. Regeneration, degradation, and toxicity effect of MOFs: Opportunities and challenges [J]. Environ Res, 2019, 176: 108488.
- [24] Baati T, Njim L, Neffati F, *et al.* In depth analysis of the *in vivo* toxicity of nanoparticles of porous iron (III) metalorganic frameworks [J]. *Chem Sci*, 2013, 4(4): 1597.
- [25] Wu M X, Yang Y W. Metal-organic framework (MOF)based drug/cargo delivery and cancer therapy [J]. Adv Mater, 2017, 29(23): 1606134.
- [26] Banerjee S, Lollar C T, Xiao Z F, et al. Biomedical integration of metal-organic frameworks [J]. Trends Chem, 2020, 2(5): 467-479.
- [27] Haddad S, Abánades Lázaro I, Fantham M, et al. Design of a functionalized metal-organic framework system for enhanced targeted delivery to mitochondria [J]. J Am Chem Soc, 2020, 142(14): 6661-6674.
- [28] Zhang H Y, Li Q, Liu R L, et al. A versatile prodrug strategy to in situ encapsulate drugs in MOF nanocarriers: A case of cytarabine-IR820 prodrug encapsulated ZIF-8 toward chemo-photothermal therapy [J]. Adv Funct Mater, 2018, 28(35): 1802830.
- [29] Cai M, Zeng Y, Liu M, et al. Construction of a multifunctional nano-scale metal-organic frameworkbased drug delivery system for targeted cancer therapy [J]. Pharmaceutics, 2021, 13(11): 1945.

[责任编辑 郑礼胜]