功能材料

羧甲基壳聚糖-蓖麻油基聚氨酯农药 缓释微球的制备及性能

范燕香,周红军,周新华,黄 雪*

(仲恺农业工程学院 化学化工学院,广东 广州 510225)

摘要: 以羧甲基壳聚糖(CMCS)、蓖麻油(CO)和异佛尔酮二异氰酸酯(IPDI)为原料,通过自乳化法制备了 羧甲基壳聚糖-蓖麻油基聚氨酯微球(CO-CMCS-PU),通过分子自组装法负载阿维菌素(AVM)得到载药微球 (CO-CMCS-PU@AVM)。采用 FTIR、¹HNMR、SEM、TGA 对产品结构及形貌进行了表征,并探究了不同药 量载药微球的包封率、缓释性能、抗紫外性能、叶面接触角和黏附性能。结果表明,相比 AVM 分散液,紫外 光照射后载药微球中 AVM 的保留率提高到 43%以上,说明 CO-CMCS-PU 载体的抗紫外性能良好;载药微球溶 液比 AVM 分散液在黄瓜叶面上的接触角降低了 21%以上,滞留量提高了 40%以上,说明其在叶面上有较好的 黏附性和润湿性;载药微球包封率可达 82%以上,具有良好的缓释和 pH 响应释放性能,释药行为符合 First-order 动力学模型和 Korsmeyer Peppas 模型,药物释放受 Fickian 扩散控制。 关键词: 羧甲基壳聚糖;蓖麻油;聚氨酯;缓释;pH 响应;功能材料

中图分类号: O636.1; TQ450.6 文献标识码: A 文章编号: 1003-5214 (2024) 01-0091-09

Preparation and properties of carboxymethyl chitosan-castor oil-based polyurethane pesticide sustained-release microspheres

FAN Yanxiang, ZHOU Hongjun, ZHOU Xinhua, HUANG Xue*

(College of Chemistry and Chemical Engineering, Zhongkai University of Agriculture and Engineering, Guangzhou 510225, Guangdong, China)

Abstract: Carboxymethyl chitosan (CMCS)-castor oil (CO)-based polyurethane (PU) microspheres (CO-CMCS-PU) were prepared from self-emulsification of CMCS, CO and isophorone diisocyanate (IPDI), and avermectin (AVM) drug-loaded microspheres (CO-CMCS-PU@AVM) were obtained by molecular self-assembly. The structure and morphology of the products obtained were characterized by FTIR, ¹HNMR, SEM and TGA, while the encapsulation efficiency, slow-release performance, anti-ultraviolet performance, leaf contact angle and adhesion performance of drug-loaded microspheres with different drug doasage were explored. The results showed that, compared with AVM dispersion, AVM-loaded microspheres solutions exhibited good ultraviolet resistance with an increased AVM retention rate of over 43% after ultraviolet irradiation, good adhesion and wettability on cucumber leaves with a decrease in the contact angle on cucumber leave by >21% and an increase in retention capacity by >40%, and good slow-release and pH-responsive release performance with the encapsulation efficiency >82%. The drug release behavior conformed to the First-order kinetic model and Korsmeyer Peppas model, while the drug release was controlled by Fickian diffusion.

Key words: carboxymethyl chitosan; castor oil; polyurethane; sustained release; pH response; functional materials

收稿日期: 2023-04-26; 定用日期: 2023-07-07; DOI: 10.13550/j.jxhg.20230351

基金项目:广东省普通高校重点领域专项(2021ZDZX2056);广州市科技计划项目(201904010087);大学生创新创业项目(202111347022、 X202211347363、X202211347376)

作者简介:范燕香(1999—),女,硕士生,E-mail: 1966170312@qq.com。**联系人:**黄 雪(1982—),女,博士,副教授,硕士生导师,E-mail: huangxue0206@126.com。

农药是农产品生长过程中的有力保障,在一 定程度上可减少作物受到生物和非生物的侵害, 但农药使用不当又会产生如下问题:(1)农药易流 失进入土壤、空气和水中造成环境污染;(2)在植 物中存在潜在的化学残留造成食品安全问题,从而 对人畜产生危害;(3)对非靶标生物造成危害^[1-3], 从而破坏生态环境。阿维菌素(AVM)是一种疏 水性生物农药,具有低毒、高效、广谱和高选择 性等优点,但不溶于水、自然环境下易光解氧化、 对温度和微生物较为敏感^[4-5]。载药技术可增加疏 水性药物的溶解度,减少有机溶剂的使用,延缓 有效成分的释放,为农药的活性成分提供屏障作 用^[6-7]。

聚氨基甲酸酯(简称聚氨酯,PU)是指在分子 主链段上含有大量重复氨基甲酸酯基团(一NH— COO—)的一种高分子聚合物,主要由多异氰酸酯、 小分子扩链剂组成的硬段和多元羟基化合物组成的 软段共同形成,具有低毒、成膜性好、柔软等优点^[8]。 蓖麻油(CO)是一种以含羟基酸为主的可再生植物 油,可直接参与聚氨酯的合成,蓖麻油基聚氨酯在 胶黏剂、涂料和织物涂层等领域研究广泛^[9]。以绿 色、环保、廉价可再生的植物油代替紧缺的石油资 源是目前工业生产主要探索的方向之一^[10],而用羧 甲基壳聚糖(CMCS)制备缓释载体的最大优点是其 具有生物降解性、水溶性、生物相容性、特殊的海绵 状结构和膨胀性^[11]。ZHANG等^[12]合成了一种蓖麻油 基聚氨酯乳液用于负载 AVM,乳液喷洒在叶面上会 形成一层薄膜,增加药物在叶面上的黏附性能。 ARÉVALO-ALQUICHIRE 等^[13]将壳聚糖(CS)和 CO引入到多元醇聚氨酯中,合成的聚合物具有较好 的溶解度和生物相容性,且细胞活性实验表明,聚 合物无细胞毒性。ZHANG 等^[14]利用含有苯环结构 的木质素磺酸钠对蓖麻油基聚氨酯进行改性,通过 改变木质素磺酸钠的添加量来提高蓖麻油基聚氨酯 对紫外光的吸收能力,但其酸碱敏感性不高。蓖麻油 基聚氨酯作为农药载体材料具有较好的应用前景, 但存在抗紫外照射能力弱,对 pH 敏感度不高,特 别是对 AVM 等易光解的疏水性药物的保护作用不 强等问题。

本文以异佛尔酮二异氰酸酯(IPDI)为硬段、 CO和CMCS为软段,2,2-二羟甲基丙酸(DMPA) 为大分子亲水扩链剂,1,4-丁二醇(BDO)为小分 子扩链剂,月桂酸二丁基锡(DBTDL)为催化剂, 三乙胺(TEA)为中和剂,通过自乳化法制备具有 pH响应型羧甲基壳聚糖-蓖麻油基聚氨酯(CO-CMCS-PU)缓释微球,负载疏水性农药AVM得到载 药微球 CO-CMCS-PU@AVM,CO-CMCS-PU@AVM 的合成示意图如下所示。考察不同药量载药微球的 形貌、包封率、叶面黏附性、抗紫外性能及 pH 缓 释性能。CO-CMCS-PU 载体具有酸碱敏感性和紫外 吸色基团(一OH、一COOH、—NH₂),既可实现 pH响应释放,又可进一步提高蓖麻油基聚氨酯载体 的抗紫外性能,有利于农药载体在农业和作物保护 方面开辟新的应用领域。



1 实验部分

1.1 材料、试剂与仪器

CO、CMCS(取代度≥80%,相对分子质量 2.01×10⁴)、IPDI(质量分数99%)、DMPA(质量分 数98%)、BDO(质量分数98%)、DBTDL(质量分 数95%),上海麦克林生化科技有限公司;TEA,天 津市永大化学试剂有限公司;乙酸乙酯(EA),天 津市富宇精细化工有限公司;AVM原药(质量分数 95%)、AVM 乳油(质量分数5%),河北威远生物 化工有限公司;无水乙醇,天津市大茂化学试剂有 限公司。除 AVM 为工业品外,其余试剂均为分析纯。 Spectrum-100 型傅里叶变换红外光谱仪,美国 赛默飞世尔科技公司;TGA2 型同步热分析仪,美 国梅特勒-托利多仪器公司;90Plus 型激光粒度仪, 美国布鲁克海文公司;Evo18 型扫描电子显微镜, 德国卡尔蔡司股份公司;Theta 型光学接触角仪,瑞 典百欧林科技有限公司;UV-1800 型紫外-可见分光 光度计,日本岛津公司;DS-GHX-V 型光化学反应 器,上海杜斯仪器有限公司;Avance NEO 600 型核 磁共振波谱仪,瑞士布鲁克公司。

1.2 CO-CMCS-PU 的制备

首先,将 CO、DMPA 和 CMCS 放在 80 ℃烘 箱中脱水 2 h,称取 2.00 g (2.14 mmol) CO、4.50 g (20.24 mmol) IPDI 和 0.78 g (0.039 mmol) CMCS 加 入装有搅拌桨、冷凝回流管的烧瓶中,添加 3~5 mL 的乙酸乙酯,滴加 1 滴 DBTDL,氮气保护、油浴 80 ℃、搅拌速度 600 r/min 下反应 2 h;降温至 60 ℃ 加入 0.69 g (5.14 mmol) DMPA 反应 1 h; 接着加入 0.369 g (4.10 mmol) BDO 反应 30 min; 随后将温度 降至 40 ℃加入 0.55 g (5.40 mmol) TEA 中和 30 min; 最后加入 90~100 mL 去离子水,在 30 ℃、 1000 r/min 下乳化 2 h, 所得乳液旋蒸除去溶剂后冷 冻 (-64.5 ℃) 干燥 48 h 得到 CO-CMCS-PU 微球。 合成路线如下所示。



1.3 CO-CMCS-PU@AVM 的制备

称取 0.25 g AVM 溶解在 25 mL 无水乙醇中, 配 制成质量浓度为 10 g/L 的 AVM 乙醇溶液。称取 0.2 g 冻干的 CO-CMCS-PU样品溶解在 90 mL 去离子水 中,分别加入 3、4 和 5 mL 上述 AVM 乙醇溶液并 用离子水定容至 100 mL。在水分散液中具有疏水性 的 AVM 与 CO-CMCS-PU 的疏水链段相互吸引, 室 温搅拌 1 h 后, AVM 因氢键和疏水作用进入到 CO-CMCS- PU 微球, 通过分子自组装法得到不同药 量 的 CO- CMCS-PU 载药微球,分别标记为 CO-CMCS- PU@AVM-3、CO-CMCS-PU@AVM-4 和 CO-CMCS- PU@AVM-5。

1.4 结构表征与性能测试

1.4.1 结构表征

利用傅里叶变换红外光谱仪(FTIR)分析样品的结构,采用溴化钾压片法在4000~400 cm⁻¹范围内进行扫描;采用核磁共振波谱仪(¹HNMR)分析样品的化学结构,在400 MHz下测试样品在氘代二甲

基亚砜中的核磁氢谱;利用动态光散射技术(DLS) 在 90°的散射角下测量样品粒径,重复测量 3 次取 平均值;使用扫描电子显微镜(SEM)观察样品的 表面形貌,样品表面喷金,在 5 kV 的加速电压下测 试;利用同步热分析仪(TGA)测试样品热稳定性, 测试条件为氮气作保护气,流速为 20 mL/min,温 度为 40~600 ℃,升温速率为 10 ℃/min。

1.4.2 叶面接触角测试

分别取 3、4 和 5 mL 质量浓度为 10 g/L 的 AVM 乙醇溶液,用去离子水定容至 100 mL,配制不同质 量浓度(0.3~0.5 g/L)的 AVM 分散液。研究 AVM 分 散液、CO-CMCS-PU@AVM-3、CO-CMCS-PU@AVM-4 和 CO-CMCS-PU@AVM-5 溶液在干燥黄瓜叶片表 面的静态接触角,以表征农药对叶片的润湿性。具 体步骤:新鲜黄瓜叶片用去离子水洗净后在室温下 干燥 20 min,将干燥的黄瓜叶片固定在载玻片上, 用微量注射器将 7 μL 不同溶液滴在黄瓜叶片表面, 使用光学接触角仪记录液滴在叶面上的接触角,每 个样品在黄瓜叶片的不同位置测试 3 次。

1.4.3 叶面黏附性能

用圆形打孔器将冲洗晾干的黄瓜叶片制成半径为1 cm 的圆形,将其完全浸泡在样品分散液或溶液中 30 s 后,用镊子垂直提起直至没有液滴滴落,放 至分析天平称重,每组样品重复3次。根据式(1) 计算叶面滞留量(LHC, mg/cm²)。

$$LHC = \frac{m_1 - m_0}{2S} \tag{1}$$

式中: m_0 和 m_1 分别为浸泡前后的叶片质量,mg;S 代表叶子的面积, cm²。

1.4.4 抗紫外性能测试

参照 1.4.2 节配制分散液的方法,分别配制与 CO-CMCS-PU@AVM-3、CO-CMCS-PU@AVM-4 和 CO-CMCS-PU@AVM-5 相同质量浓度的 AVM 分散 液、AVM 乳油分散液作为对照组(分别取 0.6、0.8 和 1.0 g AVM 乳油用去离子水定容至 100 mL,得到 AVM 乳油分散液)。各取 50 mL 样品于试管中,放 入光化学反应器中,每个样品距离汞灯(300 W, 最大辐射波长 365 nm)5 cm 处照射。定时取 0.5 mL 样品于棕色容量瓶中,并用无水乙醇定容至 10 mL, 在 245 nm 处使用紫外-可见分光光度计测定吸光度 *A*。根据式(2)计算不同照射时间各样品中 AVM 的保留率(*R_i*,%)。

$$R_j / \% = \frac{A_t}{A_0} \times 100$$
 (2)

式中: A_t 为照射不同时间后样品中 AVM 的吸光度; A_0 为照射前样品中 AVM 的吸光度。

1.4.5 包封率测试

各取 4 mL CO-CMCS-PU@AVM-3、CO-CMCS-PU@AVM-4 和 CO-CMCS-PU@AVM-5 溶液于离心 管中,在 10000 r/min 下离心 10 min。取 1 mL 上清 液放入棕色容量瓶中用无水乙醇定容至 10 mL。使 用紫外-可见分光光度计在 245 nm 波长下测试 AVM 的吸光度 A_{\circ} 根据标准曲线 $A=28.99\rho-0.0007647(R^2=$ 0.9994; ρ 为 AVM 的质量浓度, mg/L)计算游离的 AVM 质量,根据式(3)计算包封率(EE,%)。

$$EE/\% = \frac{m_{\text{total},\text{AVM}} - m_{\text{free},\text{AVM}}}{m_{\text{total},\text{AVM}}} \times 100 \qquad (3)$$

式中: *m*total,AVM 为体系中 AVM 的总质量, mg; *m*free,AVM 代表体系中游离的 AVM 质量, mg。 1.4.6 缓释性能测试

各取 5 mL CO-CMCS-PU@AVM-3、CO-CMCS-PU@AVM-4 和 CO-CMCS-PU@AVM-5 溶液置于截 留相对分子质量为 2000 的透析袋中,分别加入 45 mL 乙醇水溶液(体积分数 40%)作为缓冲液,其 中不同 pH 的缓冲液用盐酸或氢氧化钠进行调节, 在 25 ℃水浴下振荡,每隔一段时间取 1 mL 缓释液 并用无水乙醇定容至 10 mL,在 245 nm 处测定吸光 度,同时向体系中补加相应体积的缓冲液,按照标 准曲线 $A=28.99\rho-0.0007647(R^2=0.9994)$ 计算 AVM 质量浓度,并按式(4)计算 AVM 的累积释放量(R_i ,%)。

$$R_{i} = \begin{cases} \rho_{i} \times 0.05 / m_{AVM} (i = 1) \\ \rho_{i} \times \frac{0.05}{m_{AVM}} + \sum_{i=1}^{i-1} \frac{\rho_{i} \times 0.001}{m_{AVM}} (i > 1) \end{cases}$$
(4)

式中: ρ_i 为样品不同时间下 AVM 的质量浓度,mg/L; m_{AVM} 代表加入到透析袋中的 AVM 总质量,mg。

2 结果与讨论

2.1 FTIR 分析

CO、CMCS、CO-CMCS-PU和 CO-CMCS-PU@ AVM-4(以下表征均用此样)的红外光谱见图 1。



图 1 CMCS、CO、CO-CMCS-PU 和 CO-CMCS-PU@AVM 的 FTIR 谱图(a)和局部放大图(b)

Fig. 1 FTIR spectra (a) and partial enlargement (b) of CMCS, CO, CO-CMCS-PU and CO-CMCS-PU@AVM

如图 1a 所示,除 CMCS 外,其他曲线在 2852~2942 cm⁻¹处均出现 CO 中—CH₃、—CH₂—的 C—H 键伸缩振动峰,说明 CO 成功参与反应;2240~ 2280 cm⁻¹处未出现异氰酸酯基团(—N=C=O)的 特征吸收峰^[15],说明 IPDI 完全参与反应;CO-CMCS-PU 在 1044 cm⁻¹出现脂肪族醚键(C—O—C)的振 动吸收峰,说明 CMCS 成功接在聚氨酯中;1711 cm⁻¹

为氨基甲酸酯脂肪族的羰基—C==O 特征吸收峰, 1540 和 3343 cm⁻¹分别为聚氨酯中 N—H 键的变形振 动和伸缩振动峰^[16]。局部放大如图 1b 所示,与 CO-CMCS-PU 相比, CO-CMCS-PU@AVM 在 3343 cm⁻¹ 处的吸收峰变宽,可能是 AVM 中甲氧基与 CO-CMCS-PU 中 N—H 键之间存在氢键作用所致^[17]。

2.2 ¹HNMR 分析

CO、CMCS 和 CO-CMCS-PU 的 ¹HNMR 谱图 见图 2。由图 2 可知, δ 0.80~3.00 对应 CO 脂肪族 长链上—CH—、—CH₂—和—CH₃ 的质子信号, δ 5.23~5.49 为 CO 中碳碳双键两侧氢原子的质子信 号, CO-CMCS-PU 中也存在碳碳双键的化学位移(δ 5.32~5.37)^[18]。 δ 2.67 为 CMCS 中—NH₂的化学位 移, CO-CMCS-PU 中—NH₂的化学位移为 δ 2.71, CO-CMCS-PU 中—NH₂峰强度变大且化学位移有所 偏移,可能是受到碱性中和剂 TEA 的影响, δ 0.80~ 3.37 区域是 CMCS 骨架上氢原子的质子信号^[19], 且 由于 CO 脂肪族长链与 CMCS 骨架的质子峰重叠, 导致 CO-CMCS-PU 在 δ 0.80~4.25 出现多重峰且峰 强度变大。综上所述, CO 和 CMCS 都参与了 CO-CMCS-PU 的合成。



图 2 CMCS、CO、CO-CMCS-PU的¹HNMR 谱图 Fig. 2 ¹HNMR spectra of CMCS, CO and CO-CMCS-PU

2.3 TGA-DTG 分析

CO、CMCS、CO-CMCS-PU和 CO-CMCS-PU@ AVM的 TGA和 DTG曲线见图 3。由图 3a可知, CMCS 初始分解阶段在 50~232 ℃,主要是 CMCS 中结晶水和结合水的失去^[20],在 232~313 ℃的失重 率为 24.24%,主要归因于碳骨架的分解; CO 初始 分解温度为 265 ℃,归因于酯键断裂,在最大分解 阶段 265~477 ℃的失重率为 98.97%,这是由主碳链 完全分解所致。结合图 3b DTG 曲线可知, CO-CMCS-PU和 CO-CMCS-PU@AVM(以 CO-CMCS-PU@AVM-4 为例)可分为 3 个分解阶段:第一阶段 (195~268 ℃)是小分子扩链剂、残余挥发物和 CMCS 的分解,失重率分别为 20.82%和 20.78%; 第二阶段(268~362 ℃)是氨基甲酸酯键的分解, 失重率分别为 39.72%和 44.96%,此阶段失重峰较 明显,这是由于 CO-CMCS-PU 中氢键和疏水作用遭 到破坏引起的交换缔结^[21];第三阶段(362~491 ℃) 是软段 CO 长链的分解,失重率分别为 24.80%和 19.73%。结果表明,由于 CO 本身具有较高的耐热 性^[22-24],将其代替传统多元醇合成的 CO-CMCS-PU 载体具有较好的热稳定性。



- 图 3 CMCS、CO、CO-CMCS-PU 和 CO-CMCS-PU@AVM 的 TGA 曲线(a)和 DTG 曲线(b)
- Fig. 3 TGA curves (a) and DTG curves (b) of CMCS, CO, CO-CMCS-PU and CO-CMCS-PU@AVM

2.4 SEM、粒径和 Zeta 电位分析

CO-CMCS-PU和 CO-CMCS-PU@AVM 的 SEM 图见图 4。由图 4a 可知,未载药的 CO-CMCS-PU 为规则的球形,这是由于在高速剪切的作用力下, CO-CMCS-PU 内部氢键的相互作用和网络结构使 得聚合物蜷缩形成球形^[25]。由图 4b~d 可知,载药 后 CO-CMCS-PU@AVM 为椭球形,这是聚氨酯中 的疏水长链将 AVM 包裹所致。表 1 为 CO-CMCS-PU 和 CO-CMCS-PU@AVM 的粒径和 Zeta 电位。由表 1 可知, CO-CMCS-PU 的粒径为(4.116±1.64) µm, CO-CMCS-PU@AVM 粒径在 1~2 µm 之间,且随着 载药量的增加,CO-CMCS-PU@AVM 粒径逐渐减 小,这可能是因为 AVM 的进入使得 CO-CMCS-PU 微球疏水作用增强,粒子紧缩形成更小的椭球颗粒, 因此粒径减小,这与 SEM 图中载药颗粒粒径大小结 果相吻合。随着载药量的增加,Zeta 电位的绝对值 也相应增大,说明 CO-CMCS-PU@AVM 在水中的 稳定性有所增加。

- 图 4 CO-CMCS-PU (a)、CO-CMCS-PU@AVM-3 (b)、 CO-CMCS-PU@AVM-4 (c)和 CO-CMCS-PU@ AVM-5 (d)的 SEM 图
- Fig. 4 SEM images of CO-CMCS-PU (a), CO-CMCS-PU@AVM-3 (b), CO-CMCS-PU@AVM-4 (c) and CO-CMCS-PU@AVM-5 (d)
- 表 1 CO-CMCS-PU@AVM 和 CO-CMCS-PU 的粒径和 Zeta 电位
- Table 1
 Particle size and Zeta potential of CO-CMCS-PU@

 AVM and CO-CMCS-PU

| 样品 | 粒径/µm | Zeta 电位/mV |
|------------------|------------------|-------------------|
| CO-CMCS-PU | 4.116±1.64 | -38.26 ± 0.45 |
| CO-CMCS-PU@AVM-3 | 1.964 ± 0.31 | -38.41 ± 0.18 |
| CO-CMCS-PU@AVM-4 | 1.427 ± 0.97 | $-38.46{\pm}0.09$ |
| CO-CMCS-PU@AVM-5 | 1.077±0.76 | $-38.54{\pm}0.05$ |

2.5 叶面接触角和滞留量性能分析

润湿性是评判农药药效的指标之一。通过不同 样品分散液或溶液在黄瓜叶片上的接触角和叶面滞 留量来表征农药的润湿性。AVM 分散液和 CO-CMCS-PU@AVM 溶液在黄瓜叶面上的接触角和滞 留量见图 5。由图 5a 可知,与对照组 AVM 分散液相 比,相应质量浓度的 CO-CMCS-PU@AVM 在黄瓜叶 面上的接触角分别降低了 21.16%、23.97%、21.49%, 均降低了 21%以上,其中 CO-CMCS-PU@AVM-4 的接触角最小,为 59.37°±0.58°,明显小于 AVM 分 散液。可见,CO-CMCS-PU@AVM 样品溶液的润湿 性优于 AVM 分散液,这是因为 CO-CMCS-PU 的加 入降低了溶液的表面张力,利于溶液在叶面上的铺 展,有效提高了 AVM 在叶面的润湿性。

以滞留量考察农药在黄瓜叶片表面的黏附性能,结果见图 5b。由图 5b可知,与对照的 AVM 分散液相比,相应质量浓度的 CO-CMCS-PU@AVM 在黄瓜叶面上的滞留量分别增加了 46.73%、54.03%、

40.61%,均增加了 40%以上,这说明 CO-CMCS-PU@ AVM 具有良好的黏附性能。这是因为 CO-CMCS-PU 载体中的—NH₂、—COO—基团与黄瓜叶面上的— OH、—COOH、—CHO 基团通过氢键和静电作用, 增加了液滴与叶面之间的黏附力^[26],由于 CMCS 含有 的亲水基团可以降低液滴在叶面上的表面张力^[13], 减小接触角,增加叶面滞留量。当 AVM 的负载量 较少时,可能会因为 CO-CMCS-PU@AVM 粒径较 大造成农药滚落;当 AVM 负载量较大时,部分游 离的 AVM 会增加载药样品与叶面的疏水性,不利 于 CO-CMCS-PU@AVM 的铺展。由此可知,样品 CO-CMCS-PU@AVM-4 载体材料有助于降低接触 角,增加叶面滞留量,提高农药在叶片上的润湿性, 起到对农药的增效作用。



- 图 5 AVM 分散液和 CO-CMCS-PU@AVM 溶液在黄瓜叶 面上的接触角(a)和滞留量(b)
- Fig. 5 Contact angle (a) and retention (b) of AVM dispersion and CO-CMCS-PU@AVM solutions on cucumber leaves surface

2.6 抗紫外性能分析

不同质量浓度的 AVM 分散液、AVM 乳油分散 液和 CO-CMCS-PU@AVM 中 AVM 的抗紫外性能见 图 6。



图 6 不同质量浓度 AVM 分散液、AVM 乳油分散液和 CO-CMCS-PU@AVM 在紫外照射下 AVM 的保留率

Fig. 6 Different mass concentrations of AVM dispersions, AVM emulsion dispersions, and CO-CMCS-PU@ AVM retention rates of AVM under ultraviolet irradiation

由图 6 可知,在紫外灯照射 2 h 后,CO-CMCS-PU@AVM-3、CO-CMCS-PU@AVM-4 和 CO-CMCS-PU@AVM-5 保留率分别为 43.75%±0.52%、46.55%± 0.37%和 48.39%±0.20%,均提高到 43%以上。与相同 质量浓度的 AVM 分散液和 AVM 乳油分散液相比,分 解速率明显降低。AVM 分散液的半衰期在 36~40 min,AVM 乳油分散液的半衰期在 46~49 min, CO-CMCS- PU@AVM-3、CO-CMCS-PU@AVM-4、 CO-CMCS- PU@AVM-5 的半衰期分别为 77.75、 91.10、92.47 min。结果表明,AVM 直接暴露在光照 条件下易光解,添加各种表面活性剂的 AVM 乳油 虽然对 AVM 具有一定的保护作用,但是效果并不明 显,利用改性后的 CO-CMCS-PU 包覆 AVM 后,药 物的半衰期明显延长。因此,CMCS 改性后的蓖麻 油基聚氨酯对紫外线具有一定的屏蔽作用,这是由 CMCS 中的氨基和羟基等发色基团的吸收作用所 致,这与 GAO 等^[27]合成的壳聚糖基聚氨酯得出的 结论一致。抗光解性能的提高减弱了 AVM 在紫外 光光照下的分解,从而延长了 CO-CMCS-PU@AVM 微球的使用寿命。

2.7 包封率和缓释性能

不同药量 CO-CMCS-PU@AVM 的包封率见表 2。 由表 2 可知, CO-CMCS-PU 对 AVM 的包封率均高 于 82%,具有较好的包封效果,这是由于载体材料 中 CO 的疏水长链对疏水性的 AVM 起到较好的束缚 作用。CO-CMCS-PU@AVM-3 的包封率达 92.40%± 0.33%,而 CO-CMCS-PU@AVM-4 的包封率为 82.31%±0.18%,可知包封率与药量之间无正相关关 系。原因是 AVM 与 CO-CMCS-PU之间是通过疏水 作用结合,CO-CMCS-PU@AVM-3 药量较低,包封 效果最佳;与 CO-CMCS-PU@AVM-4 相比,CO-CMCS-PU@AVM-5 的药量过大,定量载体中的疏水 基团并不能将药物全部包覆,导致部分 AVM 暴露 在载体表面发生聚集现象,致使包封率增大。

表 2 CO-CMCS-PU@AVM 的包封率

| Table 2 | Encanculation | rate of | CO-CMCS | |
|---------|---------------|---------|-----------|---------------------|
| | Encapsulation | | CO-CIVICS | $-1 \cup (u) A v W$ |

| 样品 | EE/% |
|------------------|------------|
| CO-CMCS-PU@AVM-3 | 92.40±0.33 |
| CO-CMCS-PU@AVM-4 | 82.31±0.18 |
| CO-CMCS-PU@AVM-5 | 87.78±0.14 |

药物释放的影响因素主要有药物及载体自身的 化学性质、药物与载体之间的相互作用以及外界释 放介质的影响^[28]。包封 AVM 后的载药微球越稳定, 越有利于 AVM 的持续释放。在 25 ℃、pH=7、乙 醇水溶液(体积分数 40%)条件下,负载不同药量 CO-CMCS-PU@AVM 的累积释放量见图 7。





由图 7 可知, 在释放初期的前 50 h, 3 种载药 体系的释放过程为突释过程, 主要是未封装的 AVM

释放。持续释放 200 h 后, AVM 的释放呈现稳定趋势,这是包覆在微球内部的 AVM 受到缓冲液的影响而缓慢溶出。释放 270 h 后, CO-CMCS-PU@ AVM-3、CO-CMCS-PU@AVM-4 和 CO-CMCS-PU@ AVM-5 的累积释放量分别为 72.39%±0.71%、80.48%± 0.44%、53.94%±1.26%。包封率与释放量之间存在 差异是因为载体与药量的比例对药物释放速率有影 响,包封率较低时, AVM 由于浓度差进行扩散,累 积释放量较高;而添加药量过高时,未被包覆的 AVM 由于范德华力容易聚集,CO-CMCS-PU@AVM 与 AVM 形成的氢键作用增强,阻碍了药物释放, 因此降低了 AVM 的释放速率^[29]。

2.8 pH 响应性能及释放机理分析

图 8 为 CO-CMCS-PU@AVM-4 在不同 pH下的 AVM 释放曲线。将 CO-CMCS-PU@AVM-4 样品放 在 25 ℃, pH 分别为 3.0、5.0、7.0 和 9.0 的缓冲液 下振荡 155 h,得到 AVM 的累积释放量分别为 83.84%±0.52%、72.58%±0.47%、69.64%±0.06%、 55.88%±1.27%。可见 pH 越高,AVM 的释放速率越 慢,AVM 在酸性条件比在碱性条件下释放速率更 快,原因是酸性条件下氨基会转换成 NH⁺₃,羧酸盐 基团质子化使得 CO-CMCS-PU 微球表面电荷发生 变化,静电相互作用减弱,疏水作用增强,聚合物 长链部分松散促使 AVM 释放^[30-31]。



图 8 CO-CMCS-PU@AVM-4 在不同 pH下 AVM 释放曲线 Fig. 8 Release curves of CO-CMCS-PU@AVM-4 AVM at different pH

为进一步验证 CO-CMCS-PU@AVM 的 pH 敏感 释药机理,使用 Zero-order、First-order、Higuchi、 Korsmeyer Peppas 和 Hixson Crowell 模型^[32-33]对 CO-CMCS-PU@AVM-4 中 AVM 的释放曲线进行拟 合,结果见表 3。由表 3 可以看出,在不同 pH 缓冲 液下,CO-CMCS-PU@AVM-4 释放曲线与 First-order 和 Korsmeyer Peppas 模型的拟合度较高(0.94< R^2 <0.99),释放指数 *b*<0.5,结合 Fickian 第一定律 可知^[34],药物释放机制为 Fickian 扩散,AVM 主要 以扩散的方式释放。pH 响应释放可根据不同 pH 的 缓冲液达到精准释放,例如:植物体内的弱酸性组 织、土壤的酸碱性以及昆虫的碱性胃液^[35]等,实现 防止病虫害,CO-CMCS-PU@AVM 在酸性条件下具 有良好的响应性,因此可以有效地调控农药释放速 率和释放周期。

表 3 不同 pH下 CO-CMCS-PU@AVM-4 中 AVM 释放曲 线拟合结果

Table 3 AVM release curve fitting results in CO-CMCS-PU@AVM-4 at different pH

| 拟合模型 | pН | 拟合公式 | а | b | R^2 |
|---------------------|----|------------------|--------|---------|--------|
| Zero-order | 3 | y=ax | 0.7801 | — | 0.8798 |
| | 5 | | 0.6523 | — | 0.8917 |
| | 7 | | 0.6274 | — | 0.9020 |
| | 9 | | 0.5109 | | 0.8914 |
| First-order | 3 | $y=a(1-e^{-bx})$ | 82.55 | 0.0354 | 0.9866 |
| | 5 | | 70.08 | 0.0321 | 0.9748 |
| | 7 | | 69.94 | 0.0274 | 0.9877 |
| | 9 | | 55.10 | 0.0318 | 0.9908 |
| Higuchi | 3 | $y=ax^{0.5}$ | 5.373 | — | 0.8155 |
| | 5 | | 5.815 | — | 0.8977 |
| | 7 | | 6.459 | — | 0.9445 |
| | 9 | | 3.911 | — | 0.8785 |
| Korsmeyer Peppas | 3 | $y=ax^b$ | 13.11 | 0.3912 | 0.9481 |
| | 5 | | 10.25 | 0.4053 | 0.9654 |
| | 7 | | 8.35 | 0.4418 | 0.9539 |
| | 9 | | 7.51 | 0.4204 | 0.9486 |
| Hixson Crowell | 3 | $y=(a-bx)^3$ | 3.312 | -0.0088 | 0.6985 |
| | 5 | | 3.085 | -0.0087 | 0.7415 |
| | 7 | | 2.988 | -0.0091 | 0.7311 |
| | 9 | | 2.824 | -0.0081 | 0.7075 |

注: *a* 和 *b* 代表药物的溶出常数 (h⁻¹), 其中 Korsmeyer Peppas 模型中 *b* 为药物的释放指数; "—"表示无数据。

3 结论

(1)利用分子自组装法将 CO-CMCS-PU 负载 AVM 制备了具有 pH 响应、叶面亲和性的 CO-CMCS-PU@AVM 载药微球。通过 FTIR、¹HNMR 和 TGA-DTG 分析,表明 CO 与 CMCS 参与合成了 CO-CMCS-PU,且制得的载体材料具有良好的热 稳定性。

(2) CO-CMCS-PU 负载 AVM 后, CO-CMCS-PU@AVM-4 与黄瓜叶片的接触角下降至 59.37°±0.58°,叶面滞留量相对于 AVM 分散液提升了 54.03%,可有效屏蔽紫外光对 AVM 的降解,延长半衰期,提高载药体系中 AVM 的保留率。该缓释微球的药物释放曲线较符合 First-order 模型,受 Fickian 扩散控制,释放具有 pH 响应,能通过调节 pH 调控药物

的释放,当 pH=3 时释放速率最快。

综上所述,本研究使用简单、低成本且高效的 合成方法开发了一种 pH 响应缓释农药聚氨酯微球 载体,该特殊的农药输送体系在现代农业中可能具 有广阔的应用前景。

参考文献:

- JIANG Q H, PENG M, YIN M Z, et al. Nanocarrier-loaded imidaclothiz promotes plant uptake and decreases pesticide residue [J]. International Journal of Molecular Sciences, 2022, 23(12): 6651.
- [2] SUN Y, LIANG J, TANG L, et al. Nano-pesticides: A great challenge for biodiversity?[J]. Nano Today, 2019, 28: 100757.
- [3] AGATHOKLEOUS E, FENG Z, IAVICOLI I, et al. Nanopesticides: A great challenge for biodiversity? The need for a broader perspective[J]. Nano Today, 2020, 30: 100808.
- [4] ZHAO M, LI P Q, ZHOU H J, et al. pH/redox dual responsive from natural polymer-based nanoparticles for on-demand delivery of pesticides[J]. Chemical Engineering Journal, 2022, 435(1): 134861.
- [5] DU P Q, WU X H, XU J, et al. Different residue behaviors of four pesticides in mushroom using two different application methods[J]. Environmental Science and Pollution Research, 2018, 25(9): 8377-8387.
- [6] ATHANASSIOU C G, KAVALLIERATOS N G, BENELLI G, et al. Nanoparticles for pest control: Current status and future perspectives[J]. Journal of Pest Science, 2018, 91(1): 1-15.
- [7] XIANG Y B, LU X, YUE J T, et al. Stimuli-responsive hydrogel as carrier for controlling the release and leaching behavior of hydrophilic pesticide[J]. Science of the Total Environment, 2020, 722: 137811.
- [8] LIU K, MIAO S D, SU Z G, et al. Castor oil-based waterborne polyurethanes with tunable properties and excellent biocompatibility [J]. European Journal of Lipid Science and Technology, 2016, 118(10): 1512-1520.
- [9] SHI M Q, YANG J, WANG X W. Preparation castor oil-modified high bio-based waterborne polyurethane and its application[J]. Journal of Polymer Research, 2021, 28(9): 351.
- [10] ZHANG C Q, LIANG H Y, LIANG D S, et al. Renewable castoroil-based waterborne polyurethane networks: simultaneously showing high strength, self-healing, processability and tunable multishape memory[J]. Angewandte Chemie, 2020, 133(8): 4335-4345.
- [11] XU C L, CAO L D, BILAL M, et al. Multifunctional manganesebased carboxymethyl chitosan hydrogels for pH-triggered pesticide release and enhanced fungicidal activity[J]. Carbohydrate Polymers, 2021, 262: 117933.
- [12] ZHANG H, QIN H, LI L X, et al. Preparation and characterization of controlled-release avermectin/castor oil-based polyurethane nanoemulsions[J]. Journal of Agricultural and Food Chemistry, 2018, 66(26): 6552-6560.
- [13] ARÉVALO-ALQUICHIRE S, RAMÍREZ C, ANDRADE L, et al. Polyurethanes from modified castor oil and chitosan[J]. Journal of Elastomers and Plastics, 2018, 50(5): 419-434.
- [14] ZHANG W B, ZHANG Y, LIANG H Y, et al. High bio-content castor oil based waterborne polyurethane/sodium lignosulfonate composites for environmental friendly UV absorption application[J]. Industrial Crops and Products, 2019, 142: 111836.
- [15] HUJG(胡继广), ZHOUDJ(周登健), YANGJJ(杨建军), et al. Synthesis and antibacterial properties of UV-curable modified castor oil-based waterborne polyurethane UV[J]. Fine Chemicals (精细化 工), 2021, 38(12): 2478-2484, 2538.
- [16] REZAEI H S, PARSAPOUR A, NOURI K S, et al. Wound dressing application of castor oil- and CAPA-based polyurethane membranes [J]. Polymer Bulletin, 2020, 77(6): 2945-2964.

- [17] FORTES A C, BEZZON V D N, DE ARAÚJO G L B, et al. Preparation and physicochemical characterization of drug loaded in castor oil-based polyurethane[J]. Journal of Thermal Analysis and Calorimetry, 2020, 139(3): 1949-1957.
- [18] CHEN Q, GAO Z H, BAI L, et al. Water-dispersible isocyanate modified using plant-based castor oil: Synthesis and application as crosslinking agent[J]. Industrial Crops and Products, 2021, 171: 113845.
- [19] QI X L, QIN J Y, FAN Y C, et al. Carboxymethyl chitosan-modified polyamidoamine dendrimer enables progressive drug targeting of tumors via pH-sensitive charge inversion[J]. Journal of Biomedical Nanotechnology, 2016, 12(4): 667-678.
- [20] ZHAO M, ZHOU H J, CHEN L, et al. Carboxymethyl chitosan grafted trisiloxane surfactant nanoparticles with pH sensitivity for sustained release of pesticide[J]. Carbohydrate Polymers, 2020, 243: 116433.
- [21] NARINE S S, KONG X H, BOUZIDI L, *et al.* Physical properties of polyurethanes produced from polyols from seed oils: I. Elastomers [J]. Journal of the American Oil Chemists' Society, 2007, 84(1): 55-63.
- [22] LYU Z, YI Y, ZHANG C, *et al.* Synthesis of castor oil-based cationic waterborne polyurethane emulsion and its application[J]. Journal of Wuhan University of Technology: Materials Science Edition, 2020, 35(4): 832-840.
- [23] XIA Y, LAROCK R C. Castor-oil-based waterborne polyurethane dispersions cured with an aziridine-based crosslinker[J]. Macromolecular Materials and Engineering, 2011, 296(8): 703-709.
- [24] GURUNATHAN T, MOHANTY S, NAYAK S K. Isocyanate terminated castor oil-based polyurethane prepolymer: Synthesis and characterization[J]. Progress in Organic Coatings, 2015, 80: 39-48.
- [25] CAO Y L, DING Y Y, ZHANG L P, et al. Preparation of surface-modified, micrometer-sized carboxymethyl chitosan drug-loaded microspheres [J]. Journal of Applied Polymer Science, 2018, 135(4): 45731.
- [26] YU M L, YAO J W, LIANG J, et al. Development of functionalized abamectin poly(lactic acid) nanoparticles with regulatable adhesion to enhance foliar retention[J]. RSC Advances, 2017, 7(19): 11271-11280.
- [27] GAO Y, GENG X Y, WANG X J, et al. Synthesis and characterization of microencapsulated phase change materials with chitosan-based polyurethane shell[J]. Carbohydrate Polymers, 2021, 273: 118629.
- [28] VON HAARTMAN E, LINDBERG D, PRABHAKAR N, et al. On the intracellular release mechanism of hydrophobic cargo and its relation to the biodegradation behavior of mesoporous silica nanocarriers[J]. European Journal of Pharmaceutical Sciences, 2016, 95: 17-27.
- [29] FUNDUEANU G, CONSTANTIN M, ASCENZI P. Preparation and characterization of pH- and temperature-sensitive pullulan microspheres for controlled release of drugs[J]. Biomaterials, 2008, 29(18): 2767-2775.
- [30] SONG Y F, CHAI Y, XU K, et al. Functional polyurethane nanomicelle with pH-responsive drug delivery property[J]. e-Polymers, 2018, 18(5): 409-417.
- [31] XIE M, SHI H, MA K, et al. Hybrid nanoparticles for drug delivery and bioimaging: Mesoporous silica nanoparticles functionalized with carboxyl groups and a near-infrared fluorescent dye[J]. Journal of Colloid and Interface Science, 2013, 395: 306-314.
- [32] AKBARI A, WU J. Ovomucin nanoparticles: Promising carriers for mucosal delivery of drugs and bioactive compounds[J]. Drug Delivery and Translational Research, 2017, 7(4): 598-607.
- [33] KHAN M U A, RAZAQ S I A, MEHBOOB H, et al. Antibacterial and hemocompatible pH-responsive hydrogel for skin wound healing application: *In vitro* drug release[J]. Polymers, 2021, 13(21): 3703.
- [34] GULMEZ F, YERCAN A, KOCAAGA B, et al. pH-sensitive castor oil/PEG-based polyurethane films for drug delivery[J]. Journal of Drug Delivery Science and Technology, 2020, 61(5): 102160.
- [35] GAO Y H, ZHANG Y H, HE S, *et al.* Fabrication of a hollow mesoporous silica hybrid to improve the targeting of a pesticide[J]. Chemical Engineering Journal, 2019, 364: 361-369.