DOI:10. 13475/j. fzxb. 20200202407

聚丙烯腈/氯化钴纳米纤维比色湿度传感器的 制备及其性能

孙倩¹,阚燕¹,李晓强^{1,2},高德康²

(1. 江南大学 纺织科学与工程学院, 江苏 无锡 214122; 2. 波司登股份有限公司, 江苏 常熟 215532)

摘 要 为获得具有比色效果的纳米纤维湿度传感器,以聚丙烯腈(PAN)和氯化钴(CoCl₂)为原料,采用静电纺丝 技术制备了 PAN/CoCl₂ 复合纳米纤维膜,并组装成纳米纤维比色湿度传感器。借助扫描电子显微镜、傅里叶红外 光谱仪、能量色散 X 射线光谱仪对纳米纤维膜的微观结构和表面形态进行表征和分析,利用紫外-可见分光光度计 分析纤维在不同湿度下以及不同有机溶剂饱和蒸汽氛围下的反射光谱,并采用电化学工作站测试传感器在不同湿 度环境下的响应和恢复能力。结果表明:在相对湿度由 11% 增加至 98%时,PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜可由蓝色变至 粉色,且该颜色变化过程可逆,响应和恢复速度快;在 11%~75%的相对湿度环境下,PAN/CoCl₂ 纳米纤维比色湿度 传感器的电流在 12 s 内可达 1 023 nA 左右;当相对湿度降至 11%时,2 s 内电流可从 2 187 nA 降至 10 nA,具有快 速的响应和恢复能力。

Preparation and performance of colorimetric humidity sensor using polyacrylonitrile/CoCl₂ nanofibers

SUN Qian¹, KAN Yan¹, LI Xiaoqiang^{1,2}, GAO Dekang²

College of Textile Science and Engineering, Jiangnan University, Wuxi, Jiangsu 214122, China;
 Bosideng International Holding Co., Ltd., Changshu, Jiangsu 215532, China)

Abstract Polyacrylonitrile (PAN)/CoCl₂ composite nanofibers were prepared by electrospinning for colorimetric detection of ambient humidity. Scanning electron microscopy, Fourier infrared spectrometer and energy dispersive X-ray spectrometer were used to characterize and analyze the microstructure and surface morphology of the PAN/CoCl₂ nanofibers. Ultraviolet-visible spectrophotometer was used to analyze the reflection spectra of the fiber under different humidity and saturated vapor atmosphere with different organic solvents, and the electrochemical workstation was used to test the response and recovery capacity of the sensor under different humidity environment. The results show that PAN/CoCl₂ nanofibers are able to maintain their structural stability in strong acid and strong base solutions. The nanofibers change their color from blue to pink, when relative humidity changes from 11% to 98%. Furthermore, the color change process is reversible and the response and recovery speed is fast. Under the humidity is decreased to 11%, the electric current drops from 2 187 nA to 10 nA within 2 s, which has the ability of rapid response and recovery.

Keywords colorimetric humidity sensor; nanofiber; cobalt chloride; polyacrylonitrile; reflection spectrum

湿度在气象观测、农业、生物化学等领域具有重要的作用^[1-3],也可通过监测呼吸频率来评价人体

健康状况^[4-6],因此,环境湿度的测量对于人们的生产和生活是必不可少的,研制能够监测湿度变化的

收稿日期:2020-02-13 修回日期:2020-08-08

基金项目:国家博士后基金项目(2017M611696);江苏省博士后科学基金项目(1701012B)

第一作者:孙倩(1997—),女,硕士生。主要研究方向为功能纤维。

通信作者:李晓强(1983—),男,副教授,博士。主要研究方向为功能纤维。E-mail: lixiaoqiang@jiangnan.edu.cn。

传感器具有一定的现实意义。目前,国内外已有大量研究采用电阻、电容、场效应晶体管来实现相对湿度传感的目的,但以上方法都需要专用的监测仪器将湿度转换为电信号。为更加直接地检测湿度变化,许多研究者开发了可肉眼直接观察相对湿度变化的比色传感器。比色传感材料可根据被测物质的浓度变化而发生相应的颜色变化,因其制作简单、可肉眼检测等优点引起了人们的广泛关注^[7-9]。国内最初有研究采用紫甘薯花青素作为变色剂制备相对湿度响应的比色传感材料^[10],变色效果明显,但以吸水纸为载体使此比色传感材料的性质不够稳定,还需要进一步改进。

近年来,纳米纤维因其稳定的物理化学性质而受 到广泛关注^[11-13]。纳米纤维膜具有高的比表面积和 纳米级孔隙结构,被认为是一种极具应用潜力的相对 湿度传感材料^[14-15]。这是因为纳米纤维的高比表面 积有利于水分子的吸附;而被吸附的水分子的电子转 移到纳米纤维上可引起电阻、电容、振动频率等变化。 李佩雯^[16]利用(Na_{0.5}Bi_{0.5})_{0.94}TiO₃-Ba_{0.06}TiO₃(NBT-BT₆)纳米纤维制作的相对湿度传感器其阻抗变化超 过5个数量级,阻抗变化具有很好的线性度;贺媛^[17] 以传统钙钛矿型纳米复合金属氧化物钛酸 钡(BaTiO₃)为敏感材料,研究了基于此材料的电阻型 湿度传感器,响应速度很快。

由此可见,纳米纤维在高性能湿度传感器领域 具有很大的应用潜力。然而,以上传感器制作过程 较为复杂,需要利用外部仪器将其转化为电信号输 出,基于日常生产生活来说制作困难,成本较高,因 此,开发一种既具有快速响应和恢复性能,又能进行 肉眼观测的可视化比色湿度传感器具有重要意义。 本文采用静电纺丝法制备了聚丙烯腈(PAN)/CoCl₂ 纳米纤维膜,利用在不同相对湿度条件下 CoCl₂ 可 吸附水分子使其颜色由蓝色变为粉红色的特征,构 建了比色湿度传感器,并系统地研究了该比色湿度 传感器的湿敏特性。

1 实验部分

1.1 实验材料与仪器

材料:聚丙烯腈(PAN,相对分子质量为 $3 \times 10^4 \sim 5 \times 10^4$),上海金山石化公司。氯化钴(CoCl₂)、 N,N-二甲基甲酰胺(DMF)、氯化锂(LiCl)、氯化 镁(MgCl₂)、溴化钠(NaBr)、氯化钠(NaCl)、硫酸 钾(K₂SO₄)、乙酸、丙酮、苯、氯仿、乙醇、甲苯、二甲 基亚砜(DMSO)、甲醛,分析纯,国药集团化学试剂 有限公司;聚酯(PET)膜、导电胶带,市购。 仪器:SU1510型扫描电子显微镜(SEM),日本日立公司;Nicolet iS10型傅里叶红外光谱分析仪,赛默飞世尔科技公司;UV-2600型紫外分光光度计,日本岛津公司;C17800型电脑测配色仪,天祥集团;CompactStat型电化学工作站,荷兰 IVIUM公司。

1.2 PAN 和 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜制备

将 3.0 g 的 PAN 和 0.45 g 的 CoCl₂·6H₂O 溶于 20.0 mL 的 DMF 中,在 60 ℃条件下搅拌 10 h,制得 均相静电纺丝液;然后装入 20 号金属针塑料注射 器,使用高压电源在针头处施加 15 kV 的静电压,注 射泵以 1 mL/h 的流速推进纺丝液。采用静电纺纺 丝机进行纺丝并收集在距离为 20 cm 的旋转金属圆 筒上。纺丝环境湿度为(45±5)%,温度为(25±2) ℃。 同时按照上述方法配制质量分数为 15% 的 PAN 溶 液制备静电纺 PAN 纳米纤维膜。

1.3 纳米纤维比色湿度传感器制备

基于 PAN/CoCl₂ 纳米纤维的湿度传感器主要 由 3 部分组成,其制备过程如图 1 所示。首先采用 1 个 15 mm×20 mm 的 PET 膜作为基材,将导电胶粘 在 PET 膜两侧,2 个平行的双面导电胶带之间留有 2 mm 的空间;将粘有导电胶带的 PET 膜粘贴在 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜上,然后将其撕下使部分纳 米纤维粘在导电胶表面,制备得到相对湿度传 感器。



1.4 相对湿度环境的配置

采用饱和盐溶液的方法配置所需的环境相对湿度。分别配制饱和的LiCl、MgCl₂、NaBr、NaCl和K₂SO₄溶液,并将其放置于密闭容器中,恒温静置30 min,以使密闭容器中的盐、盐溶液及上部空气达到三相平衡,分别得到相对湿度为11%、33%、59%、75%和98%的环境。

1.5 不同有机溶剂蒸汽环境的配置

将一定量的乙酸、丙酮、苯、氯仿、DMF、乙醇、甲苯、DMSO、甲醛9种常见的有机溶剂分别置于不同的密封锥形瓶中恒温静置30min,营造不同的饱和 有机溶剂蒸汽氛围。

1.6 性能表征

1.6.1 形貌观察及元素测试

将 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜裁剪成规格为1 cm× 1 cm 的正方形,用导电胶粘贴在扫描电子显微镜 (SEM)台上,经干燥和喷金处理后,观察其表面形 貌,同时采用 X 射线能谱分析仪(EDS)对样品进行 元素分析。

1.6.2 表面官能团测试

采用傅里叶红外光谱分析仪测试 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜表面的官能团,扫描范围为4000~ 500 cm⁻¹。测试条件:分辨率为4 cm⁻¹,扫描次数 为32。

1.6.3 紫外光吸收性能测试

采用紫外分光光度计对质量浓度均为 10 mg/L 的 CoCl₂/蒸馏水和 CoCl₂/DMF 溶液进行测试,测试 波长范围为 400~700 nm。

1.6.4 可见光反射光谱测试

将 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜置于不同相对湿度 的饱和盐溶液中,利用电脑测配色仪测量其反射光 谱,并记录用来表征颜色的色度坐标值(x,y)(x为 与红色有关的相对量值,y为与绿色有关的相对量 值),再利用 CIE 1931 软件描绘出色度坐标;并拍摄 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜在相对湿度为 11% 和 98% 环境下的实物照片。测试反射光谱的波长范围为 400~700 nm。

1.6.5 颜色可逆性和热稳定性测试

RGB 距离由样本所处的颜色坐标点与参考坐标原点之间的欧氏距离进行计算,计算公式为

$$L = \sqrt{x^2 + y^2}$$

式中: *L* 为 RGB 距离; *x* 和 *y* 分别为 PAN/CoCl₂ 纳米 纤维在不同相对湿度下的 CIE 1931 色度值。

将 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜分别依次置于 11%、33%、59%、75%和 98%的相对湿度环境下 10 min,然后测量其 RGB 距离,绘出 RGB 距离变 化图探究其颜色可逆性;将 PAN/CoCl₂ 纳米纤维 膜分别依次置于 60 ℃干燥环境中 10 min,98%的 相对湿度环境中 30 min,如此循环并测量绘制 RGB 距离变化曲线。

1.6.6 有机溶剂抗干扰测试

将 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜置于饱和有机溶剂 蒸汽氛围下 30 min,然后利用电脑配色仪拍摄其显 色照片,依据 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜颜色的变化判 断其是否抗干扰。

1.6.7 动态响应和恢复测试

将 PAN/CoCl₂ 纳米纤维比色相对湿度传感器 置于 11% 的相对湿度环境下脱湿 5 min,再置于 33%的相对湿度环境中加湿 5 min,如此循环 3 次, 利用电化学工作站测量电流随时间的变化以表征传 感器在不同相对湿度下加湿和脱湿状态下的动态响 应和恢复性能。用同样的方法测试传感器在 11%—59%—11%、11%—75%—11% 和 11%— 98%—11%环境下电流随时间变化的曲线。

2 结果与讨论

2.1 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜结构分析

图 2 示出 PAN 纳米纤维膜和 PAN/CoCl₂ 纳米 纤维膜的 SEM 照片。可知,在 15 kV 的静电压下, PAN 纳米纤维随机取向,形成了含有大量微孔的非 织造布毡。多孔结构有利于从环境中吸收水分,使 纤维膜具有高相对湿度敏感性^[5,18];在相同电压条 件下,PAN/CoCl₂ 纳米纤维与 PAN 纳米纤维形态相 似,直径均分布在 100~500 nm 的范围内,且未出现 CoCl₂ 颗粒,这说明 PAN 与 CoCl₂ 均匀地融合在 DMF 溶液中,保证了纤维膜可在不同相对湿度环境 下变色均匀。



图 2 PAN 纳米纤维膜和 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜的 扫描电镜照片(×10 000) Fig. 2 SEM images of PAN (a) and PAN/CoCl₂(b)

nanofiber membranes(×10 000)

2.2 $PAN/CoCl_2$ 纳米纤维膜元素分析

图 3 示出随机选取 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜的 一部分所测试的 EDS 图谱和元素分布图。可见,在 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜中均匀存在着 Cl 元素和 Co 元素,与图 2 中 SEM 照片相吻合,进一步说明 PAN 和 CoCl₂ 可均匀地融合在 DMF 溶液中。

2.3 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜表面官能团分析

图 4 示出 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜在相对湿度 为 11%和 98%环境下的红外光谱。可以看出,2 条 曲线在 3 376 cm⁻¹ 处均有一个很宽的吸收峰,但高 相对湿度环境下曲线的峰强明显大于低相对湿度环 境下的,这是由于 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜吸收水生 成了羟基,形成伸缩振动峰;同时 2 条曲线在 900~ 500 cm⁻¹ 处存在着 C—Cl 键的伸缩振动峰。



图 3 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜的 EDS 图谱和元素分布图 Fig. 3 EDS spectrua (a) and element distribution (b)

of PAN/CoCl, nanofiber membrane



humidity states

2.4 变色机制分析

图 5 示出 CoCl₂ 在蒸馏水溶液和 DMF 溶液中 的照片及其可见光吸收光谱。由图 5(a)可知, CoCl₂/DMF 溶液的颜色是蓝色的,CoCl₂/蒸馏水溶 液的颜色为粉红色。由图 5(b)可知,2 种溶液的 吸收峰出现的位置不同,说明当 CoCl₂分别溶于蒸 馏水和 DMF 溶液中时,产生了不同的物质。 CoCl₂/蒸馏水溶液的吸收峰出现在 450~550 nm 的范围内;而当 CoCl₂ 溶于 DMF 时,450~550 nm 处的吸收峰消失,出现在 560~700 nm 范围内。这 是由于 CoCl₂ 水溶液存在着一种平衡^[19],当 CoCl₂ 溶于水后,[CoCl₄]²⁻与水分子结合产生 [Co(H₂O)₆]²⁺从而溶液变成红色,而随着水分子 的减少,即相对湿度的减小,[Co(H₂O)₆]²⁺丢失了 结晶水而使溶液变为蓝色。由此可推断, PAN/CoCl₂纳米纤维膜也是由于CoCl₂的这一特性而产生的颜色变化。



图 5 CoCl₂·6H₂O 在蒸馏水溶液和 DMF 溶液中的 照片及其紫外-可见光吸收光谱 Fig. 5 Photograph (a) and ultraviolet-visible absorption spectra (b) of CoCl₂/DMF and CoCl₂/distilled water solution

2.5 可见光反射光谱分析

图 6 示出 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜分别在相对 湿度为 11%、33%、59%、75%和 98%环境中的可见 光反射光谱。可见:在低相对湿度环境下, PAN/ CoCl₂ 纳米纤维膜的反射峰出现在表征蓝色的 435~480 nm 之间,反射率达到 88%,此时纤维膜 呈现出蓝色;而随着相对湿度的增加, PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜的反射峰逐渐向右移动,当相对湿度 达到 98%时,反射峰出现在表征红色的 605~ 700 nm 处,反射率达到 90%。结果表明,随着相对 湿度由低到高, PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜的颜色由 蓝色变为粉红色。

图 7 示出 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜在不同相对 湿度下的 CIE 色度坐标(x, y)。可见,坐标点随着 相对湿度的增加逐渐从蓝色区域向右侧红色区域 移动。

图 8 示出 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜分别在 11% 和 98%的相对湿度环境下的实物图照片,颜色变化 与图 5、6 的结果一致。













图 8 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜在 11%和 98%的 相对湿度环境下的颜色变化

Fig. 8 Photographs of patterns based on $PAN/CoCl_2$ nanofiber membranes at 11% and 98% relative humidity

2.6 颜色可逆性和热稳定性分析

图 9 示出 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜在不同相对 湿度下的 RGB 距离变化曲线及热稳定测试中的 RGB 距离变化曲线。由图 9(a)可知,在不同相对 湿度下纤维膜的 RGB 距离都有明显的变化,可以此 作为判断相对湿度的依据,同时纤维膜在 4 个相对 湿度变化过程中的响应几乎相同,在干燥的热空气 中都能恢复到初始的 RGB 距离,纤维膜不仅具有可 逆性,还有良好的热稳定性。由图 9(b)可以看出, 纳米纤维膜在相对湿度为 98% 的环境下暴露 30 min,然后由干燥的热空气处理 10 min 循环 5 次, 5 次循环响应几乎相同,说明 PAN/CoCl₂ 纳米纤维 可利用热激活法进行反复回收再利用。



图 9 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜的 RGB 距离变化曲线 Fig. 9 RGB distance variation of PAN/CoCl₂ nanofiber membranes. (a) RGB distance change curve under different relative humidity; (b) RGB distance thermal stability curve

2.7 有机溶剂抗干扰分析

由于相对湿度传感器可能会应用于不同的环境 中,而实验室中由于各种试剂的摆放,空气中可能存 在其他影响因素,因此,选取9种常见的有机溶剂进 行测试,观察 PAN/CoCl₂纳米纤维膜抗干扰性能。 PAN/CoCl₂纳米纤维膜的颜色从蓝色(相对湿度为 11%)变为粉红色(相对湿度为98%),这是由于CoCl₂ 从周围空气中吸收水分子形成水合盐,因此,认为 PAN/CoCl₂纳米纤维暴露于挥发性有机溶剂(VOCs) 中不会产生相应的由蓝色变为粉红色的颜色变化,即 PAN/CoCl₂纳米纤维比色相对湿度传感器具有一定 的排他性。表1示出此纤维膜在乙酸、丙酮、苯、氯 仿、N,N−二甲基甲酰胺、乙醇、甲苯、二甲基亚砜、甲 醛等9种常用的 VOCs 环境中的色度坐标。

表 1 PAN/CoCl₂ 纳米纤维膜分别在 VOCs 和相对湿度为 98%环境下的色度坐标

 Tab. 1 (x,y) of PAN/CoCl₂ nanofibers membrane under

VOCs and relative humidity of 98%			
环境条件	(x,y)	环境条件	(<i>x</i> , <i>y</i>)
乙酸	(0.285 0,0.323 4)	乙醇	(0.281 8,0.324 2)
丙酮	(0.2857,0.3251)	甲苯	(0.282 5,0.324 5)
苯	(0.2870,0.3249)	二甲基亚砜	(0.284 9,0.324 1)
三氯甲烷	(0.283 1,0.322 1)	甲醛	(0.285 5,0.324 6)
N,N-二甲基 甲酰胺	(0.2853,0.3244)	相对湿度 为98%环境	(0.318 6,0.333 2)

图 10 示出纤维膜在 VOCs 环境中以及在 98% 相对湿度环境中的颜色变化图片。可以观察到在几 种 VOCs 中,纤维膜的颜色没有发生明显的变化,均 为蓝色。此外,不同 VOCs 中暴露纳米纤维膜的色 度坐标位于[x (0.281 ~ 0.287), y(0.321 ~ 0.326)]区域,与相对湿度为 98% 的色度坐标 (0.318 6,0.333 2)存在显著差异。这些观察结



果证实了之前的推测,即 PAN/CoCl₂ 纳米纤维与 VOCs 之间没有显著的相互作用,即在 VOCs 环境 中并不会影响基于 PAN/CoCl₂ 纳米纤维比色传感 器的准确性。

2.8 动态响应和恢复性能分析

为探究 PAN/CoCl₂ 纳米纤维比色相对湿度传 感器的灵敏性,其在 11%—75%—11% 范围脱湿和 加湿过程中电流的变化曲线如图 11 所示。可见,随 着相对湿度的增加,电流逐渐增大,且变化明显。为 更清晰地观察到 PAN/CoCl₂ 纳米纤维比色湿度传 感器的响应和恢复性能,选取了相对湿度从 11%— 75%—11%这一阶段进行具体分析,如图 11(b)所 示。可知:当相对湿度从 11%增加到 75%时,电流 在 12 s 内从 1 nA 增加到 1 023 nA;在 75%相对湿度 环境中静置 5 min 后,电流由于纤维膜一直在吸湿 而增加到 2 187 nA;当相对湿度从 75%降到 11%时, 电流在 2 s 内从 2 187 nA 恢复到 10 nA。这可以证 明 PAN/CoCl₂ 纳米纤维比色相对湿度传感器具有 快速的响应和恢复能力。



图 11 PAN/CoCl₂ 纳米纤维比色相对湿度传感器的 动态响应和恢复曲线

Fig. 11 Dynamic response and recovery curves under different relative humidity(a) and humidity from 11% to 75% (b)

3 结 论

 采用静电纺丝法制备了 PAN/CoCl₂ 纳米纤 维膜,其直径分布在 100~500 nm 的范围内,表明未 出现 CoCl₂ 颗粒, PAN 与 CoCl₂ 可均匀地融合在 DMF 溶液中。

2)随着相对湿度的增加,PAN/CoCl₂纳米纤维 比色相对湿度传感器的颜色由蓝色变为粉红色,肉 眼可直接观测,可通过制作不同相对湿度下的比色 卡来对比相对湿度大小。PAN/CoCl₂纳米纤维比色 相对湿度传感器的颜色变化具有可逆性,可重复多 次使用,且可通过热激活法使其快速恢复至蓝色。

3) PAN/CoCl₂ 纳米纤维比色湿度传感器对于 常见的有机溶剂氛围具有排他性,在一些类似于实 验室的特殊场合可以排除其他因素的干扰。

4) PAN/CoCl₂ 纳米纤维比色相对湿度传感器 具有很好的响应和恢复能力,在11%—75%的相对 湿度环境下,仅12 s内电流即可达到1023 nA 左 右,当相对湿度降到11%时,2 s内电流从2187 nA 降到10 nA。

参考文献:

- WANG Zhihao, ZHANG Yihe, WANG Wenjiang, et al. High performance of colorimetric humidity sensors based on minerals[J]. Chemical Physics Letters, 2019, 727: 90-94.
- LI Peiwen, ZHENG Xuejun, ZHANG Yong, et al. Humidity sensor based on electrospun (Na_{0.5}Bi_{0.5})_{(0.94}) TiO₃-Ba_{0.06}TiO₃ nanofibers[J]. Ceramics International, 2015, 41(10):14251-14257.
- [3] LIANG Shuai, HE Xiaowei, WANG Fei, et al. Highly sensitive humidity sensors based on LiCl-Pebax 2533 composite nanofibers via electrospinning [J]. Sensor Actuat B-Chem, 2015, 208:363-368.
- [4] IYENGAR S A, SRIKRISHNARKA P, JANA S K, et al. Surface-treated nanofibers as high current yielding breath humidity sensors for wearable electronics [J]. Acs Appl Electron Ma, 2019, 1(6):951-960.
- [5] YIN M, YANG F, WANG Z J, et al. A fast humidity sensor based on Li⁺-doped SnO₂ one-dimensional porous nanofibers[J]. Materials, 2017,10(5):535.
- [6] ZHU P H, LIU Y, FANG Z Q, et al. Flexible and highly sensitive humidity sensor based on cellulose nanofibers and carbon nanotube composite film [J]. Langmuir, 2019, 35(14): 4834-4842.
- [7] BRIDGEMAN D, CORRAL J, QUACH A, et al. Colorimetric humidity sensor based on liquid composite materials for the monitoring of food and pharmaceuticals[J]. Langmuir, 2014, 30(35):10785-10791.

- [8] BUMBUDSANPHAROKKE N, LEE W, CHUNG U, et al. Study of humidity-responsive behavior in chiral nematic cellulose nanocrystal films for colorimetric response[J]. Cellulose, 2018, 25(1):305-317.
- [9] KIM S, HAN S, KOH Y G, et al. Colorimetric humidity sensor using inverse opal photonic gel in hydrophilic ionic liquid [J]. Sensors, 2018, 18 (5): 1357.
- [10] 何贤培. 无重金属湿敏变色功能材料的研究[J]. 广东化工,2016,43(17):66-72.
 HE Xianpei. Study on humidity-sensitive material without heavy metal [J]. Guangdong Chemical Industry, 2016, 43(17):66-72.
- [11] WEI Z Q, ZHOU Z K, LI Q Y, et al. Flexible nanowire cluster as a wearable colorimetric humidity sensor [J]. Small, 2017. DOI:10.10021smll201700109.
- [12] XU W C, HU X Z, ZHUANG S D, et al. Flexible and salt resistant janus absorbers by electrospinning for stable and efficient solar desalination [J]. Adv Energy Mater, 2018,8(14):1702884.
- [13] LI X Q, LIN L, ZHU Y N, et al. Preparation of ultrafine fast-dissolving cholecalciferol-loaded poly (vinyl pyrrolidone) fiber mats via electrospinning[J]. Polymer Composite, 2013, 34(2):282-287.
- BAOOL S, IMRAN Z, QADIR M I, et al. Comparative analysis of Ti, Ni, and Au electrodes on characteristics of TiO₂ nanofibers for humidity sensor application[J]. J Mater Sci Technol, 2013, 29(5):411-414.
- [15] KIM E, KIM S Y, JO G, et al. Colorimetric and resistive polymer electrolyte thin films for real-time humidity sensors [J]. Acs Appl Mater Inter, 2012, 4(10):5179-5187.
- [16] 李佩雯. NBT-BT6 纳米纤维/介孔粉末相对湿度传感器的性能研究[D]. 湘潭:湘潭大学,2016:23-29.
 LI Peiwen. The properties of humidity sensor based on (Na_{0.5}Bi_{0.5})_{0.94}TiO₃-Ba_{0.06}TiO₃ nanofibers/ mesoporous powders[D]. Xiangtan: Xiangtan University, 2016:23-29.
- [17] 贺媛. BaTiO₃ 纳米纤维相对湿度传感性能的研究[D].长春:吉林大学,2011:47-58.
 HE Yuan. Study on humidity sensing properties of BaTiO₃ nanofiber [D]. Changchun: Jilin University, 2011:47-58.
- [18] YOU M H, YAN X, ZHANG J, et al. Colorimetric humidity sensors based on electrospun polyamide/CoCl₂ nanofibrous membranes[J]. Nanoscale Res Lett, 2017, 12(1):360.
- [19] 戴克华.氯化钴溶液变色原理的探究[J].化学教学, 2011(1):45-46.

DAI Kehua. Exploring the color change principle of cobalt chloride solution [J]. Education in Chemistry, 2011(1):45-46.