DOI: 10. 19650/j. cnki. cjsi. J2108313

# 新型固体电解质基氮氧化物传感器的制备与性能研究\*

## 王远西1,王 岭2,孟维薇2

(1. 同济大学电子与信息工程学院 上海 201804; 2. 华北理工大学化学工程学院 唐山 063210)

**摘 要:**氮氧化物(NO<sub>x</sub>,NO+NO<sub>2</sub>)是我国首要的气体污染源之一,其对自然环境和人类健康均造成了严重的威胁,因此开发原 位检测 NO<sub>x</sub> 的高效检测设备势在必行。NO<sub>x</sub> 的排放源主要为工业废气和汽车尾气,其气体温度较高、成分比较复杂,而固体电 解质基气体传感器可以实现在高温下对 NO<sub>x</sub> 的高选择性、高灵敏度检测。本研究以 Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub>/Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/YSZ 的复合材料为敏感电 极,以 YSZ 为固体电解质构建了阻抗型 NO<sub>x</sub> 传感器。采用 XRD、SEM 和 EDX 对传感器进行了表征,并系统研究了传感器在高 温下对 NO 的敏感特性。结果表明:Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub>/Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/YSZ 敏感电极材料呈颗粒状,粒径约为 200 nm,并且敏感电极以疏松多孔的 状态覆盖在电解质表面,有利于气体的扩散和传质。传感器对 NO<sub>x</sub> 具有良好的响应-恢复特性,并且 O<sub>2</sub> 浓度对传感器的影响较 小。此外,传感器具有较好的重现性、稳定性、选择性。为了进一步将传感器应用于在高温下原位检测 NO<sub>x</sub>,制备了自加热型的 新型传感器。该传感器表现出良好的敏感特性,其检测浓度范围为 10×10<sup>-6</sup>~1 500×10<sup>-6</sup>。此外,该自加热型传感器具有较好的 重现性。本研究将为原位检测高温下的 NO<sub>x</sub> 气体提供新思路。

关键词:氮氧化物;复合敏感材料;固体电解质;气体传感器;敏感性能

中图分类号: TH89 文献标识码: A 国家标准学科分类代码: 530.41

# Preparation and properties study of a novel NO<sub>x</sub> sensor based on solid electrolyte

Wang Yuanxi<sup>1</sup>, Wang Ling<sup>2</sup>, Meng Weiwei<sup>2</sup>

College of Electronics and Information Engineering, Tongji University, Shanghai 201804, China;
College of Chemical Engineering, North China University of Science and Technology, Tangshan 063210, China)

Abstract: As a major gas pollution source in our country, the NO<sub>x</sub> poses a serious threat to the natural environment and human health. Therefore, it is necessary to develop high-efficiency detection equipment for the in-situ detection of NO<sub>x</sub>. The emission sources of NO<sub>x</sub> are mainly industrial exhaust gas and automobile exhaust gas. The gas temperature is relatively high and the composition is relatively complicated. The solid electrolyte-based gas sensor can realize high selectivity and high sensitivity detection of NO<sub>x</sub> at high temperature. In this study, a Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub>/Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/YSZ composite material is used as the sensing electrode and YSZ is used as the solid electrolyte to prepare the impedance metric NO<sub>x</sub> sensor. The sensor is characterized by XRD, SEM and EDX, and the NO<sub>x</sub> sensing performance at high temperature is systematically studied. Results show that the Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub>/Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/YSZ sensing electrode with about 200 nm particle size has a high specific surface area due to the loose and porous structure, which is conducive to gas diffusion and mass transfer. The sensor shows a good reproducibility, stability, and selectivity. To further apply the sensor for the in-situ detection of NO<sub>x</sub> under high temperature, a novel self-heated sensor is proposed. The sensor shows good sensitivity characteristics, and the concentration detection range is  $10 \times 10^{-6} \sim 1500 \times 10^{-6}$ . In addition, the self-heating sensor shows good reproducibility. This study provides a new idea for the in-situ detection of NO<sub>x</sub> gas at high temperature.

Keywords: NOx; composite sensitive material; solid electrolyte; gas sensor; sensitive performance

收稿日期:2021-07-26 Received Date: 2021-07-26

<sup>\*</sup>基金项目:2018年工业强基工程(0714-EMTC-02-00443)项目资助

### 0 引 言

近年来,由于国民经济持续发展、城市化进程不断加快,工业生产和汽车运输中使用的化石燃料显著增多,导致了我国的大气污染状况愈加严重。因此国家颁布了 《环境空气质量标准》、《中华人民共和国大气污染防治 法》、《打赢蓝天保卫战三年行动计划》等一系列法规来 保护和改善环境,防治大气污染。根据中国生态环境公 报,氮氧化物(NO<sub>x</sub>)是我国大气污染的主要污染源之一, 能够造成酸雨和光化学烟雾并且破坏臭氧层。更为严重 的是,人体长期暴露在高浓度 NO<sub>x</sub>中会引起呼吸道疾 病,甚至造成死亡<sup>[1-2]</sup>。为了减少 NO<sub>x</sub> 排放,有必要对其 进行实时原位监测,以便优化燃烧和尾气后处理工艺。

我国 NO<sub>x</sub> 的排放大部分均来自于化石燃料(汽油、 煤炭等)的燃烧,其中汽车尾气和工业烟气是两大主要排 放源<sup>[34]</sup>。燃料在高温燃烧条件下产生的 NO<sub>x</sub> 主要以 NO 的形式存在,最初排放的 NO<sub>x</sub>中 NO 占 90%以上,排 入大气后部分再氧化成 NO<sub>2</sub>,因此需要对燃烧后废气中 的 NO 进行实时监测<sup>[5]</sup>。汽车尾气和工业烟气中环境恶 劣,一般为 500℃以上的高温并且气体成分复杂,甚至具 有腐蚀性<sup>[6]</sup>。而固体电解质基传感器由于其优异的高温 稳定性和选择性,适用于上述恶劣环境中 NO<sub>x</sub> 的可靠测 量<sup>[7-9]</sup>。其中,使用氧化钇稳定的氧化锆(YSZ)作为固体 电解质的传感器应用最为广泛<sup>[10-12]</sup>。

传感器的灵敏度、重现性、稳定性和选择性等重要参 数主要与敏感电极材料的性能有关。迄今为止,已经开 发了许多敏感电极材料用于高温 NO 传感器,如  $La_{0.6}Ca_{0.4}Mn_{0.8}Ni_{0.2}O_{3-\delta}^{[13]}, \quad La_{0.6}Ca_{0.4}Mn_{0.8}Fe_{0.2}O_{3\pm\delta}^{[14]},$  $Nd_{0.9}Sr_{0.1}CoO_{3-\delta}^{[15]}$ ,  $Pt^{[16-17]}$ ,  $CdMn_2O_4^{[5]}$ ,  $CdCr_2O_4^{[18]}$   $\mathfrak{S}_{\circ}$ 近年来,复合敏感材料由于其结构的独特性和成分的灵 活性吸引了众多科研工作者的目光。复合敏感材料指的 是由两种或两种以上的材料复合而成的一种多元敏感电 极,它不仅可以保留各组分自身的性能,还可以通过改变 其组成来调控敏感特性,使其能更好地满足对特定气体 的检测需求。如 Martin 等<sup>[19]</sup>使用 YSZ/Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 复合电极 制备了 YSZ 基阻抗型 NOx 传感器,获得了优良的传感器 性能。其 NO、浓度检测范围为 8×10<sup>-6</sup>~50×10<sup>-6</sup>,从 2% 到18.9%的O,浓度范围内,传感器对NO,的响应值与 NO<sub>x</sub>浓度之间线性相关。到目前为止,三元复合材料用 于NO传感器的研究还没有报道。

本研究以 Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub>/Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/YSZ 三元复合材料为敏感电 极制备了阻抗型 NO<sub>x</sub> 传感器,用于高温下 NO<sub>x</sub> 的监测。 系统研究了传感器在高温下对 NO<sub>x</sub> 的灵敏性、重现性、 稳定性和选择性。并成功地制备了自加热型传感器,可 用于汽车尾气或工业烟气中对 NO<sub>x</sub> 的实时监测。

## 1 方法与实验

#### 1.1 固体电解质的制备

非自加热型传感器的固体电解质:向 YSZ 粉末 (3 mol% Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>,苏州优锆纳米材料有限公司,99%, 50 nm)中加入1.5 wt%的 PVB(粘结剂),准确称量后放 入聚四氟乙烯球磨罐当中。向球磨罐中加入适量的无水 乙醇和氧化锆小球,密封严实后置于自动球磨机上。连 续球磨 24 h之后,将料液常温干燥。然后用电子天平称 取0.8 g 干燥后的粉体放入模具当中,用手动压片机在 5 MPa 下将其压成直径为13 mm 的圆片。最后将片体用 冷等静压机于 300 MPa 下进行最终成型。将压制好的片 体放入马弗炉当中,于1 600℃下煅烧6 h 得到致密的 YSZ 固体电解质基片。

#### 1.2 传感器基板的制备

在 YSZ 固体电解质的表面分别用铂浆涂两条细铂 线,并将细 Pt 丝通过 Pt 浆的粘结作用固定铂线的末端。 然后将涂好铂浆的固体电解质于 800℃下煅烧 1 h,便可 制成传感器基板。

自加热型传感器的传感器基板为  $51 \times 4 \times 1$  mm 的条状 YSZ(3 mol% Y<sub>2</sub>O<sub>3</sub>),表面印刷有两条铂线,背面印刷 加热电路,其示意图如图 1(b)所示。

#### 1.3 敏感电极的制备

将纳米 Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub>(上海阿拉丁生化科技股份有限公司, 99.5%)、纳米 Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>(上海阿拉丁生化科技股份有限公 司,98%)和 YSZ 粉体按照一定的比例称量之后,加入无 水乙醇和氧化锆球进行湿法球磨。球磨完成后,自然晾 干。将混匀后的粉末与有机载体(94% wt 松油醇+6% wt 乙基纤维素)按照质量比 3:7混合均匀,采用丝网印刷技 术将其涂覆在致密电解质一侧。在1000℃下煅烧后,致 密的电解质基片上形成具有一定厚度的敏感电极层。



Fig. 1 Schematic structure of the sensor

#### 1.4 材料的表征

采用 X 射线衍射仪(XRD,D/MAX2500PC,Rigaku)测 定材料的相组成,X 射线源为 Cu Kα(λ=0.154 056 nm), 扫描速度为10°/min,扫描范围20=10°~90°。用扫描电 镜和面扫描能谱(SEM,EDX,JSM-IT100,JEOL)对样品的 微观形貌和元素组成进行表征。

#### 1.5 传感器的性能测试

非自加热型传感器的敏感性能测试:将传感器两端的细 Pt 丝通过两根外接的 Pt 丝与电化学工作站相连。 然后将传感器放进单侧密封的石英玻璃管内并置于管式 炉中,将石英管加热到所需的操作温度。配气方式为动 态配气,以 N<sub>2</sub> 和 O<sub>2</sub> 为背景气,5 000×10<sup>-6</sup>的 NO 标准气 (北京华元气体有限公司)为 NO 源。系统总流量为 100 cm<sup>3</sup>/min。用质量流量计和数字显示仪联用来准确 控制目标气体浓度。

自加热型传感器的敏感性能测试:使用配置有4个 金属弹簧夹的商用传感器接头来固定传感器。用橡胶塞 将传感器接头固定封装在石英管中,使传感器直接暴露 在气流中。并使用密封胶来密封4根导线周围的间隙, 这4根导线分别连接传感器测试电极和加热电路。用外 接直流电源(深圳市固测电子有限公司,60V,20A)对加 热电路施加一定的电压,从而控制传感器的工作温度。 配气方式与非自加热型传感器的配气方式一致。

用电化学工作站(上海辰华仪器有限公司,CHI660E) 测试传感器在不同浓度 NO 下的时间-相角(*t*-θ)响应恢复 曲线,测试频率为 0.5 Hz,微扰电压为 50 mV。

#### 2 结 果

#### 2.1 传感器的表征

1) XRD 分析

图 2 为在 1 000℃下处理之后的自加热型传感器的 XRD 图谱。如图 2 所示,大部分衍射峰与(( $ZrO_2$ )<sub>0.972</sub> ( $Y_2O_3$ )<sub>0.028</sub>)<sub>0.973</sub>的标准卡片(JCPDS 01-070-4426)相对 应。小部分衍射峰与  $Cr_2O_3$ (JCPDS 00-038-1479)和  $Co_3O_4$ (JCPDS 01-078-1970)相对应,这是由于与固体电 解质基板(YSZ)相比,敏感电极的含量相对要低的多。 除此之外,没有检测到其他杂峰,这表明  $Co_3O_4/Cr_2O_3/$ YSZ 之间的化学兼容性良好。

2) SEM 和 EDX 分析

图 3 为自加热型传感器的表面和断面的 SEM 图片。 由图 3(a)可以看出, Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub>/Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>/YSZ 复合敏感电极由 不规则的颗粒组成, 其粒径在 100~200 nm 之间。 图 3(b)为传感器断面的 SEM 图片, 其中, 图片下方致密 部分为 YSZ 固体电解质, 上方疏松多孔的部分为敏感电 极,这种多孔结构有利于 NO 的扩散传质。由图可知, 敏 感电极与 YSZ 紧密结合在一起, 并且敏感电极的厚度约 为 40 μm。



Fig. 2 XRD diagram of the self-heated sensor





图 4 为自加热型传感器的表面 SEM 照片以及其对 应的面扫描能谱图。通过 Cr、Co、Zr、Y 和 O 元素的分布 情况,可以看出敏感电极的 3 种组成部分 Co<sub>3</sub>O<sub>4</sub>、Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 和 YSZ 分布的比较均匀。

#### 2.2 非自加热型传感器的性能测试

1) 敏感性能

将非自加热型传感器置于管式炉中于 500℃下进行 敏感性能测试,背景气分别为4%、10%和14%的O<sub>2</sub>, NO浓度范围为 50×10<sup>-6</sup>~1 500×10<sup>-6</sup>,测试结果如 图 5(a) 所示。传感器在背景气中表现出稳定的基线  $\theta$ 值。当向背景气中加入 NO 后,传感器的  $\theta$  值变化至相 对稳定的状态,并且响应值随着 NO 浓度的升高而增大; 当停止向背景气中注入 NO 后,传感器的  $\theta$  值又迅速返 回至基线 $\theta$ 值。图5(b)为传感器的响应值与NO浓度之 间的关系。由图可以看出,传感器的响应值和 NO 浓度 之间的线性拟合明显分为 50×10<sup>-6</sup>~500×10<sup>-6</sup> 和 500× 10<sup>-6</sup>~1 500×10<sup>-6</sup> 两段。其中,传感器在低浓度 NO 区间 具有更高的灵敏度,是因为 NO 浓度逐渐达到饱和,这与 文献中的结果保持一致<sup>[20]</sup>。并且虽然随着 O,浓度的降 低,基线值也逐渐降低,如图5(a)所示,但是传感器在不 同 O,浓度中的灵敏度变化不大,如图 5(b)所示,因此可 以认为 0, 浓度对传感器的影响较小。



图 4 自加热型传感器表面的 SEM 图以及对应的面扫描能谱 Fig. 4 SEM images and corresponding EDX mapping of the self-heated sensor





Fig. 5 Sensing performance of the non-self-heated sensor

2) 重现性

为了验证传感器的重现性,平行制备了6组传感器进行敏感性能测试,测试结果如图6所示。这6组传感器均能够快速地对50×10<sup>-6</sup>~1500×10<sup>-6</sup>的NO做出良好的响应,并且表现出相同的响应规律。虽然每个传感器的响应值和基线值略有不同,在实际应用时,可以通过提前校准来保证每个传感器都能准确地检测NO浓度。总的来说,传感器具有较好的重现性。

3) 稳定性

稳定性是气体传感器的关键性能之一,采用两种方 式测试了传感器的高温稳定性和响应信号的长期稳定 性。图7(a)为传感器在500℃的高温中连续测试了 36和72h后的响应曲线与初始响应曲线的对比。如图 所示,3组曲线的重合度较高,浓度检测限和响应值均没





Fig. 6 Reproducibility of the non-self-heated sensor

有明显变化。这表明传感器具备较好的高温稳定性,即 可以在高温中连续使用。

图 7(b)为传感器在 500℃、14% O<sub>2</sub> 时对 1 500×10<sup>-6</sup> NO 连续 25 h 的响应曲线。如图 7(b)所示,在测试期 间,传感器的响应值几乎保持恒定,其的最大波动率仅 为 2%,这表明传感器响应信号的长期稳定性良好。





4) 抗干扰性能

在 NO 传感器的实际工作环境中经常存在 NO<sub>2</sub>、 CH<sub>4</sub>、CO<sub>2</sub>、NH<sub>3</sub>和 H<sub>2</sub>等干扰气体,并且环境的相对湿度 (RH)也经常是不同的,因此传感器的抗干扰性能十分重 要。图 8(a)~(e)为传感器在 1 000×10<sup>-6</sup> NO 存在下对 NH<sub>3</sub>、CH<sub>4</sub>、NO<sub>2</sub>、CO<sub>2</sub>、H<sub>2</sub>等干扰气体的响应-恢复曲线。 如图 8 所示,NH<sub>3</sub>、CH<sub>4</sub>和 CO<sub>2</sub>等气体对传感器的 NO 响 应信号几乎没有影响,说明该传感器对上述气体具有不 错的抗干扰性能。而 H<sub>2</sub>作为干扰气体可能会对传感器 的响应有轻微的扰动,然而实际的尾气当中 H<sub>2</sub>的含量是 极低的,也就是说 H<sub>2</sub>并不足以对传感器的 NO 响应信号 产生干扰。



图 8 非自加热型传感器的抗干扰性能

Fig. 8 Anti-interference ability of the non-self-heated sensor

值得注意的是,当 NO<sub>2</sub> 通入 1 000×10<sup>-6</sup> 的 NO 当中 后,传感器的响应信号出现了明显的正移,并且通入 1 000×10<sup>-6</sup> 的 NO<sub>2</sub> 后传感器信号的变化值与 1 000×10<sup>-6</sup> NO 的响应值几乎相等。即该传感器对 NO 和 NO<sub>2</sub> 的响 应信号方向相同并且响应值近似相等,这表明该传感器 可用来检测 NO<sub>x</sub>(NO+NO<sub>2</sub>)的总量,这是阻抗型传感器 独特的优点。

此外,为了检验 RH 对传感器响应信号的影响,测试 了传感器在不同 RH 下的响应-恢复曲线。如图 8(f)所 示,虽然传感器在不同 RH 下的基线值和干燥时的基线 值存在一定的差异,但是响应曲线具有一定的重合度,这 表明 RH 对传感器的 NO 响应值影响较小。

#### 2.3 自加热型传感器的性能测试

#### 1)不同加热电压下的敏感性能

用外接直流电源对加热电路施加不同的电压,来保

证传感器不同的工作温度。自加热型传感器的加热电压 与温度之间的线性关系如图 9 所示,根据线性方程 Y=108.65X-143.02,可计算出 5.5~6.1 V 加热电压下 自加热型传感器的工作温度范围为 456℃~520℃。



图 9 自加热型传感器的加热电压与温度的对应关系

Fig. 9 The corresponding relationship between heating voltage and measured temperature of the self-heated sensor

图 10 为传感器对 10×10<sup>-6</sup>~1 500×10<sup>-6</sup> NO 的响应 恢复曲线,如图 10 所示,在 5.5~6.1 V 的加热电压范围 内,传感器均表现出较好的响应-恢复特性。当加热电压 较低时,传感器的温度相对较低,对低浓度的 NO 响应较 小。并且响应信号的恢复时间较长,出现了基线漂移现



图 10 自加热型传感器在不同加热电压下的敏感性能

Fig. 10 Sensing performance of the self-heated sensor under different heating voltages

象,这位由于在低温下,电化学反应缓慢。当加热电压提 高到5.9 V后,传感器的响应值明显变大,基线漂移情况 有所改善,并且其浓度检测下限降低至10×10<sup>-6</sup>。而当加 热电压进一步升高至6.1 V后,传感器的响应值略有下 降。因此,实际应用时该传感器的加热电压应为5.9 V, 对应的工作温度为498℃。这表明两种传感器的最佳工 作温度保持一致。

2) 重现性

为了验证自加热型传感器的重现性,平行制备了 4 组传感器进行敏感性能测试,测试结果如图 11 所示。 这 4 组传感器的响应规律相同,均能够检测到低至 10×10<sup>-6</sup>的 NO。4 组传感器对 1 500×10<sup>-6</sup> NO 的响应值 分别为9.8°、9.4°、8.9°和9.1°,最大差异率为9%。这表 明该自加热型传感器具有优异的重现性。



图 11 4 组自加热型传感器在 5.9 V 加热电压下的敏感性能 Fig. 11 Sensing performance of four self-heated sensors under 5.9 V heating voltage

## 3 结 论

本研究以  $Co_3O_4/Cr_2O_3/YSZ$  的复合材料为敏感电极,以 YSZ 为固体电解质成功制备了非自加热型和自加 热型两种 NO<sub>x</sub> 传感器,并研究了其在高温下对 NO<sub>x</sub> 的敏 感性能。非自加热型传感器在 4% ~ 14% O<sub>2</sub> 中对 NO<sub>x</sub> 均 表现出良好的敏感特性。此外,该传感器具有优异的重 现性、稳定性和抗干扰性能。这些性能表明  $Co_3O_4/$  $Cr_2O_3/YSZ$  敏感电极具有优异的电催化活性,因此以其 为敏感材料制备了自加热型传感器。该传感器对 NO<sub>x</sub> 表现出良好的敏感特性,其检测限低至 10×10<sup>-6</sup>,并且表 现出优异的重现性。因此该自加热型传感器可用于高温 下原位检测尾气当中的 NO<sub>x</sub>。

#### 参考文献

- IELPO P, MANGIA C, MARRA G P, et al. Outdoor spatial distribution and indoor levels of NO<sub>2</sub> and SO<sub>2</sub> in a high environmental risk site of the South Italy [J]. Science of The Total Environment, 2019, 648:787-789.
- [2] SHAW C, BOULIC M, LONGLEY I, et al. The association between indoor and outdoor NO<sub>2</sub> levels: A case study in 50 residences in an urban neighbourhood in New Zealand[J]. Sustainable Cities and Society, 2020, 56:102093.
- [3] ZONG Z, TAN Y, WANG X, et al. Dual-modellingbased source apportionment of NO<sub>x</sub> in five Chinese megacities: Providing the isotopic footprint from 2013 to 2014 [J]. Environment International, 2020, 137: 105592.
- [4] ZHANG Z Y, ZHENG N J, ZHANG D, et al. Rayleigh based concept to track NO<sub>x</sub> emission sources in urban areas of China [J]. Science of the Total Environment, 2020, 704: 135362.
- [5] MIURA N, LU G Y, YAMAZOE N, et al. Mixed potential type NO sensor based on stabilized zirconia and oxide electrode [J]. Journal of the Electrochemical Society, 1996, 143(2): L33-L35.
- [6] SEKHAR P K, BROSHA E L, MUKUNDAN R, et al. Application of commercial automotive sensor manufacturing methods or NOx/NH3 mixed potential sensors for on-board emissions control [J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2010, 144: 112-119.
- [7] LI C, MENG W, XU X D, et al. High performance solid electrolyte-based NO<sub>2</sub> sensor based on Co<sub>3</sub>V<sub>2</sub>O<sub>8</sub> derived from metal-organic framework[J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2020, 302:127173.
- [8] UEDA T, DEFFERRIERE T, HYODO T, et al. Nanostructured pr-doped ceria (PCO) thin films as sensing electrodes in solid-electrolyte type gas sensors with enhanced toluene sensitivity [J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2020, 317:128037.
- [9] WANG J, LIU A, WANG C L, et al. Solid state electrolyte type gas sensor using stabilized zirconia and MTiO<sub>3</sub> (M: Zn, Co and Ni)-SE for detection of low concentration of SO<sub>2</sub> [J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2019, 296:126644.
- [10] MIURA N, NAKATOU M, ZHUIYKOV S. Impedancemetric gas sensor based on zirconia solid electrolyte and oxide sensing electrode for detecting total NO<sub>x</sub> at high temperature [J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2003, 93:221-228.

- [11] BALAMURUGAN C, SON C J, HONG J, et al. Enhanced mixed potential NOx gas response performance of surface modified and NiO nanoparticles infiltrated solid-stateelectrochemical-based NiO-YSZ composite sensing electrodes [J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2018, 262:664-677.
- [12] BHARDWAJ A, HONG J, KIM I H, et al. Effects of electronic probe's architecture on the sensing performance of mixed-potential based NO<sub>x</sub> sensor [J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2019, 282; 426-436.
- [13] JENS Z, DANIELA F, KRISTINA A, et al. Perovskite related electrode materials with enhanced NO sensitivity for mixed potential sensors[J]. Solid State Ionics, 2008, 179: 1628-1631.
- [14] DANIELA F, JENS Z, ULRICH G. NO sensitivity of perovskite-type electrode materials La<sub>0.6</sub>Ca<sub>0.4</sub>B<sub>1-x</sub>B<sub>x</sub>O<sub>3±8</sub> (B=Mn, Cr; B=Ni, Fe, Co; x=0, 0.1, ..., 0.6) in mixed potential sensors [J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2016, 223: 723-729.
- [15] KATARINA C, MICHAŁ Ś, LIBU M, et al. Impedancemetric NO sensor based on YSZ/perovskite neodymium cobaltite operating at high temperatures [J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2016, 228: 612-624.
- [16] NICHOLAS F S, HONGBIN D, SHEIKH A A, et al. Microporous zeolite modified yttria stabilized zirconia (YSZ) sensors for nitric oxide (NO) determination in harsh environments [J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2002, 82: 142-149.
- [17] THOMAS R, JULIA L, GUNTER H, et al. On the influence of the NO<sub>x</sub> equilibrium reaction on mixed potential sensor signals: A comparison between FE modelling and experimental data [J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2019, 296: 126627.
- [18] MIURA N, LU G Y, ONO M, et al. Selective detection of NO by using an amperometric sensor based on stabilized zirconia and oxide electrode [J]. Solid State Lonics, 1999, 117: 83-290.
- [19] MARTIN L P, WOO L Y, GLASS R S. Impedancemetric NO<sub>x</sub> sensing using YSZ electrolyte and YSZ/Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub> composite electrodes [J]. Journal of the Electrochemical Society, 2007, 154 (3): J97-J104.
- [20] SCHONAUER D, WIESNER K, FLEISCHER M, et al.

Selective mixed potential ammonia exhaust gas sensor[J]. Sensors and Actuators B: Chemical, 2009, 140(2):585-590.

#### 作者简介



**王远西**,2016年于上海电力大学获学士 学位,于2018年于英国赫尔大学获硕士学 位,2020年就读于同济大学电子与信息工程 学院攻读博士学位。主要研究方向为新型 电化学传感器。

E-mail: 2010146@ tongji. edu. cn

**Wang Yuanxi** received his B. Sc. degree from Shanghai University of Electric Power in 2016, and received his M. Sc. degree from University of Hull in the United Kingdom in 2018. He studies at College of Electronics and Information Engineering, Tongji University from 2020. His main research direction is the preparation of solid electrolytes and new electrochemical sensors.



**王岭**,1984年于河北科技大学获学士学位,1990年于河北大学获硕士学位,1999年 于北京科技大学获博士学位,现任华北科技 大学教授。主要研究方向为固体电解质的 制备和新型电化学传感器。

E-mail: tswling@ 126. com

Wang Ling received his B. Sc. degree from Hebei University of Science and Technology in 1984, received his M. Sc. degree from Hebei University in 1990, and received his Ph. D. degree from University of Science & Technology Beijing in 1999. He is currently a professor at North China University of Science and Technology. His main research interests include preparation of solid electrolytes and Novel electrochemical sensor.



**孟维薇**,2014年于河北联合大学获得学 士学位,2017年于华北理工大学获得硕士学 位,2021年于华北理工大学获得博士学位, 现为华北理工大学讲师,主要研究方向为固 体电解质的制备及新型电化学传感器。 E-mail: MengWW@ncst.edu.cn

**Meng Weiwei** received her B. Sc. degree from Hebei United University in 2014, and received her M. Sc. degree and Ph. D. degree both from North China University of Science and Technology in 2017 and 2021, respectively. She is currently a lecturer at North China University of Science and Technology. Her main research interests include preparation of solid electrolytes and Novel electrochemical sensor.