综述

强关联电子相变氧化物材料及多场调控*

周轩驰1)2)† 李海帆3)

1) (山西师范大学化学与材料科学学院, 磁性分子与磁信息材料教育部重点实验室, 太原 030031)

2) (山西师范大学材料科学研究院,先进永磁材料与技术省部共建协同创新中心,太原 030031)

3) (香港城市大学化学系,香港 999077)

(2024年2月25日收到; 2024年4月2日收到修改稿)

外场激励通过调控强关联氧化物中自由度间的关联耦合作用,触发其发生多重莫特电子相变和轨道重 构,在强关联电子相变氧化物体系中发现了丰富的新奇物性和量子转变,为构筑新型类脑神经元逻辑器件、 磁电耦合器件及能量转换器件奠定基础,引起了凝聚态物理领域的广泛关注.本工作系统地回顾了国内外科 研团队在强关联氧化物电子相变特性多场调控领域的研究进展,旨在凸显离子、应力场和栅极电场等新型功 能调控自由度在强关联氧化物电子相变特性调控和新型功能特性设计中的关键作用,阐明强关联氧化物中 微观自由度的关联耦合作用对其宏观关联电子相变特性的基础调控规律,为实现强关联氧化物电子相变特 性的可控设计与精准调控提供理论依据,期望利用多物理场的调控作用在强关联电子相变氧化物材料体系 中发现更多的新物理、新物性、新器件和新应用.

关键词:强关联氧化物,电子相变,关联物性调控,金属-绝缘体转变 PACS: 71.27.+a, 71.30.+h, 68.35.Rh, 83.60.Np D

DOI: 10.7498/aps.73.20240289

1 引 言

强关联氧化物中电荷、轨道、晶格及自旋等多种自由度间的关联、耦合与重构,使其材料体系中 展现出丰富的新奇物理现象,如金属-绝缘体转变、 超导电性、庞磁电阻效应、自旋-轨道耦合及多铁性 等.自1959年 Morin^[1]首次证实二氧化钒 (VO₂) 材料中的金属-绝缘体转变 (metal-to-insulator transition, MIT)以来,研究者们相继在三氧化 二钒 (V₂O₃)、四氧化三铁 (Fe₃O₄)、稀土镍酸盐 (ReNiO₃)等d轨道过渡族金属氧化物材料中观测 到 MIT 现象^[2-4].不同于传统的半导体材料,强关 联电子相变氧化物体系中库仑相互作用 (U)、能带 宽度 (W) 与电荷转移能 (Δ) 间的竞争效应决定其 电子基态及轨道构型,如 VO₂ 中电子关联效应主 导的绝缘基态^[5].强关联电子相变氧化物的电子轨 道构型及其关联物性可由临界温度、特征电场与光 场、高压、极化电场及氢化等多种外场实现突变式 可逆调控,为智能光学窗口、突变式热敏电阻及类 脑神经元逻辑器件构筑提供了广阔的设计空间,因 此一直备受凝聚态物理领域的广泛关注^[6-11].

基于外场诱导的多重电子相变不仅实现了强 关联氧化物电子相变特性的有效调控,更在强关联 电子相变氧化物材料体系中发现了丰富的新型功 能特性和器件应用.近年来,利用氢化或质子化的 手段实现了 ReNiO₃ 从 Ni³⁺电子巡游基态 (t⁶₂e¹_g) 到氢化电子局域态 (t⁶₂e²_g)间的可逆轨道重构,突 破基于 Ni³⁺电荷歧化相关温致电子相变的局限^[12,13], 在生物质传感、人工智能及能量转换等领域有着可 观的应用前景^[14-16];通过 CaH₂ 拓扑还原的方法还 在 Nd_{0.8}Sr_{0.2}NiO₂ 等无限层镍酸盐中发现了非常规

^{*} 国家自然科学基金 (批准号: 12174237, 52171183) 资助的课题.

[†] 通信作者. E-mail: xuanchizhou@sxnu.edu.cn

^{© 2024} 中国物理学会 Chinese Physical Society

镍基超导现象,开启了超导领域的全新探索^[17-19]. 此外,外场激励诱导强关联氧化物中的多态磁电耦 合效应及源于非平衡态的新型电子相与磁基态,为 构筑新型关联电子器件提供了新方案^[20].这进一 步表明:通过外场激励调控强关联电子相变氧化物 中自由度间的关联耦合关系,可操控对自由度敏感 的量子态及其关联物性,并探索强关联氧化物材料 体系中的新型量子转变和功能特性,实现关联电子 器件等多学科交叉的器件应用.

本文将综述近年国内外科研团队在强关联氧 化物电子相变特性多场调控领域的重要研究进展, 重点回顾外场对强关联电子相变氧化物中自由度间 复杂关联耦合关系及关联物性的调控作用,旨在展现 外场诱导强关联氧化物体系中的多重电子相变和丰 富的新奇物性,为进一步探索强关联电子相变氧化物 中的新型功能特性及构筑关联电子器件奠定基础.

2 强关联电子相变氧化物

2.1 二氧化钒

钒氧化合物属于典型的 3d 轨道强关联电子相

变氧化物材料体系,因具有高度可调的钒离子价 态,而在其材料体系中衍生出一系列典型的电子相 变材料,如 VO, V₂O₃, VO₂ 及其缺氧态玛格奈利 相 (V_nO_{2n-1}) 和富氧态沃兹利相 (V_nO_{2n+1}) 等^[21,22]. 在现有的强关联电子相变材料体系中, VO2 材料 的本征金属-绝缘体转变温度 (T_{MIT}) 最接近于室 温,在341K的相变温度处电阻率发生5个数量 级的突变,同时其光学、磁学及热学等丰富物性也 会协同发生突变,并在激光防护、热致变色智能 窗、红外热伪装及分立式热敏电阻器件等领域展现 出可观的应用价值^[23]. 在特征温度场诱导 VO₂发 生电子相变时,其高温金红石 R 相中的 V4+离子沿 着 [110] 和 [110] 方向同时发生反铁电位移, 形成 V-V二聚体,使其晶体结构转变为低对称性的单 斜 M1 相, 如图 1(a) 所示. 除与 MIT 相关的 M1 相 和 R 相外, VO₂材料的相图组成极为复杂, 界面应 力、高压及化学掺杂等外场激励可稳定其热力学亚 稳态的 A 相、M2 相、B 相等^[24,25]. VO₂ 材料中电子 自由度与晶格自由度间的复杂关联耦合关系使其 MIT 的物理起源至今仍处在争议之中,即 VO₂的 MIT 是属于莫特 (Mott) 型电子相变还是莫特-



图 1 强关联氧化物金属-绝缘体转变 (MIT) 机理的示意图 (a) 二氧化钒 (VO₂); (b) 稀土镍酸盐 (*Re*NiO₃), 图 (a) 中标注的 SPT 为结构相变 (structure phase transition) 的缩写

Fig. 1. Schematic of the mechanism associated with the metal-to-insulator transition: (a) VO_2 ; (b) $ReNiO_3$, SPT is structure phase transition.

派尔森 (Peierls-Mott) 混合型相变^[26]. 此外, 特征 电场、磁场与光场、极化电场、氢化场、缺陷工程及 应力场等都可触发并调控 VO₂电子相变特性, 极 大拓宽 VO₂ 材料在功能电子器件中的应用空间^[27]. 因此, VO₂ 材料体系中奇特的关联物性和丰富的物 理内涵使其成为凝聚态物理领域研究的热点材料.

2.2 稀土镍酸盐

稀土镍酸盐 ReNiO₃(Re为镧系稀土元素,其 中 Re≠La) 是一类具有 MIT 特性的新型稀土功 能材料,具有扭曲的钙钛矿结构,其中稀土元素 Re占据A位、Ni元素占据B位,而其金属相则为 正交结构 (Pbnm 空间群). 在相变温度处, ReNiO3 中的 Ni³⁺离子发生电荷歧化 (Ni^{3+δ}+ Ni^{3-δ}↔2Ni³⁺), 引发其 Ni-3d 轨道与 O-2p 轨道间的库伦相互作 用, 触发 ReNiO3 发生 MIT, 形成 3d⁸L 的负电荷 转移型基态,其钙钛矿结构中的 NiO₆ 八面体同时 发生扭曲,并伴随着 Ni-O-Ni 键角的减小^[28,29], 如图 1(b) 所示. 由此可见, ReNiO₃ 的电子相变特 性与其钙钛矿结构中 NiO₆ 八面体的扭曲程度高度 相关.因此,随着占据A位稀土元素(从轻稀土元 素 Pr 到重稀土元素 Lu) 离子半径的减小, ReNiO3 中NiO₆八面体的扭曲程度加剧,导致Ni—O—Ni 键角减小,进而弱化其 Ni-3d 轨道和 O-2p 轨道的 重叠程度,使其相变温度从 130 K(PrNiO₃) 到 600 K (LuNiO₃)内连续可调^[30]. 在相变温度处, ReNiO₃ 中 Ni³⁺离子发生电荷 (键长) 歧化 (即 2Ni³⁺↔Ni^{3+δ}+ Ni^{3-δ}), 引发其 Ni-3d 轨道与 O-2p 轨道间的库仑相 互作用, 触发 ReNiO3 发生 MIT, 形成 3d⁸L 的负 电荷转移型基态.这种电荷(键长)歧化源于 ReNiO3 钙钛矿结构中两个非等效 Ni 位, 导致了不同的 Ni-O 键长, 且在不同的 Ni-O 键中键长较长和 较短的 Ni—O 键分别表现出离子键和共价键的性 质,较长的 Ni-O 键具有 John-Teller 效应, 而较 短的 Ni-O 键并不表现出这种性质. 目前研究者 们认为有关电荷歧化的本征物理机制存在三种可 能:一是由于 Ni-O 键长不同, 二是由于 Ni-O 键的性质不同, 三是两者均起到了一定的作用. 在 特征温度触发 MIT 时, ReNiO3 材料的电荷 (键长) 歧化会发生变化,同时其钙钛矿结构中的 NiO₆ 八 面体也会发生扭曲,并伴随着 Ni-O-Ni 键角的 减小,如图 1(b) 所示,对于 MIT 过程中两者的关 系同样存在争论. 对于稀土离子半径较小的重稀

土 ReNiO₃(如 Re 为 Ho-Lu), 其绝缘相的电荷键 长(歧化)更为显著,两类不同的Ni-O键在相变 时均朝着平均键长的方向变化;而对于中等或轻 稀土 ReNiO₃则完全不同,其绝缘相的电荷(键 长) 歧化程度相较而言是较低的, 相变过程中键长 的变化并不显著.尽管两类 ReNiO₃相变过程中的 键长变化情况是完全不同的,但均伴随着八面体扭 转 (Ni-O 键角的变化), 两者在相变过程中的耦合 关系有待于进一步研究[31,32]. 除温致电子相变外, ReNiO3的磁学特性在相变温度处也从低温反铁磁 基态转变为高温顺磁态. 从材料热力学的角度而 言, ReNiO₃处于热力学亚稳态, 通常需要在材料 制备过程中引入界面异质形核与高氧压退火过程 以稳定其基于 Ni³⁺的扭曲钙钛矿结构^[33]. 综上所 述, ReNiO₃ 扭曲钙钛矿晶体结构中高度可调的容 忍因子,为实现其电子相变特性在宽温域内的灵活 调控提供了广阔的设计方案,成为强关联电子相变 材料家族的新"明星"成员,备受强关联半导体领域 的广泛关注.

2.3 锰氧化物

稀土锰基钙钛矿氧化物 (ReMnO₃) 是一类传 统的具有金属-绝缘体转变特性的材料体系,具有 丰富的电子结构和磁结构,其金属-绝缘体转变特 性与其过渡金属 Mn 元素 d 轨道的电子占据与能 带结构高度相关^[34]. 对于 ReMnO₃ 而言, 其材料 中 Mn³⁺(t³_{2g}e¹_g) 具有未满占据的 eg 轨道, Jahn-Teller 畸变效应所引发的轨道有序触发其发生典型的金 属-绝缘体转变.更为重要的是, ReMnO3 的金属-绝缘体转变温度可通过调节占据 A 位稀土元素的 平均离子半径 (即 MnO₆ 的八面体扭曲程度) 所进 一步调控,其相变温度随稀土离子半径的减小而逐 渐升高^[35]. 除此之外, 进一步利用碱土 (AE) 元素 取代钙钛矿结构 A 位的稀土元素,则可以在 $Re_{1-x}AE_xMnO_3$ 中实现 Mn 元素价态在 Mn³⁺($t_{2g}^3e_g^1$) 至 $Mn^{4+}(t^3_{2,e^0_s})$ 间的变化. 值得注意的是, $Re_{0.5}AE_{0.5}$ MnO3 因 Mn3+与 Mn4+离子比例相同而呈现出电 荷有序,进一步增加其A位碱土元素的占位比例 (即 $Re_{1-x}AE_xMnO_3(x > 0.5)$)则触发与超交换作 用相关的金属-绝缘体转变及反铁磁-顺磁转变;反 之, $Re_{1-x}AE_x$ MnO₃(x < 0.5) 材料可通过双交换作 用破坏原有基态的反铁磁序,从而实现低温铁磁金

属相, 触发金属-绝缘体转变及铁磁-顺磁转变^[36]. 此外, $Re_{1-x}AE_x$ MnO₃(x < 0.5)体系中居里温度附近的庞磁电阻效应 (CMR)使其在磁传感器器件、磁记录读出磁头及磁随机存储器等领域中展现出广阔的应用前景. 然而, 相比于电子相变温度宽温 区可调的 VO₂ 与 ReNiO₃ 而言, ReMnO₃($T_{MT} > 600$ K)和 $Re_{1-x}AE_x$ MnO₃(T_{MT} 通常位于较低温 区)材料体系中远离室温的电子相变温度仍在一定 程度上制约着其实际应用.

3 强关联氧化物电子相变特性的多场 调控

外场激励通过调控强关联氧化物中电荷、晶格、轨道、自旋等量子序间的关联耦合作用,实现 对其电子相变特性的可控设计与精准调控,并在强 关联电子相变氧化物材料体系中发现了丰富的新 物理、新物性、新器件和新应用,如图2所示.

3.1 化学掺杂

化学掺杂通过在强关联氧化物材料中引入载 流子掺杂及晶格应力,可有效地调控其电子轨道构

型及电子相变特性[37]. 总体而言, 高价过渡族金属 元素的化学掺杂会诱导电子载流子掺杂效应,提升 强关联电子相变氧化物中金属相电子轨道构型的 相对稳定性,进而倾向于降低其相变温度,如利用 W⁶⁺, Mo⁶⁺和 Nb⁵⁺离子的化学掺杂可将 VO₂的相 变温度调控至室温附近,反之亦然^[24,38].除化学掺 杂引入的载流子外,掺杂离子与母相离子间离子半 径的差异不可避免地触发强关联氧化物晶格中局 域的晶格扭曲和无序,也会对强关联氧化物的电子 相变特性产生影响[39,40]. 这种由化学掺杂引发强关 联氧化物中电子自由度与晶格自由度的耦合作用 在等价过渡族金属元素的化学掺杂中最为凸显, 如 Ti4+掺杂调控 VO2 相变温度的物理机制尚处于 争议之中[41]. 与传统半导体中电子 (空穴) 载流子 的施主 (受主) 掺杂不同, 强关联电子相变氧化物 中由化学掺杂诱导的载流子掺杂效应不仅可以调 控材料的载流子浓度,更会诱导其发生轨道重构及 电子结构的变化,引发其电子相变特性的关联响 应. 有必要指出的是, 上述化学掺杂调控强关联电 子相变氧化物相变温度的规律并不完全具有普适 性,如低价过渡族金属元素的化学掺杂难以有效地 提高 ReNiO₃ 的相变温度. 这与 ReNiO₃ 中更为扭



图 2 多场调控强关联氧化物电子相变特性的示意图

Fig. 2. Schematic of regulating the electronic phase transitions for correlated oxides via multiple fields.

曲的 NiO₆ 八面体结构难以稳定存在有关. 此外, 利用碱土 (AE) 元素在钙钛矿锰氧化物 A 位取代 稀土元素,可在宽温域内实现对 Re1-rAErMnO3 材 料金属-绝缘体转变特性的有效调控^[36]. 除化学掺 杂相关的丰富物理内涵外,如何实现强关联氧化物 中替代式掺杂离子的均匀分布及其掺杂含量的精 准控制,对实现其电子相变特性的可控设计与精准 调控也极为重要, 尤其是针对 VO2 敏感电子相变 材料. 近期, 周轩弛等^[42] 提出一种放电等离子体辅 助的反应掺杂策略,利用放电等离子体相关的非平 衡反应过程突破热力学平衡相图的限制,实现掺 杂 VO₂电子相变陶瓷材料的可控制备及其电子相 变特性在宽温域内的灵活设计与精准调控,如图 3 所示. 基于前驱体熔点依赖的放电等离子体过程, 通过将母相 VO2 与高熔点、高电阻的过渡族金属 氧化物进行复合,抑制其沿晶界裂纹方向的漏电 流,同时提升 VO2 电子相变陶瓷材料的相变尖锐 度和力学强度, 为构筑 VO2 基宽温域敏感电阻元 器件提供了广阔的设计空间[43].

3.2 氢化或质子化

近年来,氢化或质子化通过引入离子这一全新 的功能调控自由度,在强关联电子相变氧化物材料 体系中触发多种新型电子相和多重电子相变特性, 并在关联电子器件、人工智能、能量转换器件和生 物质传感等领域展现出可观的应用前景[4].目前基 于氢溢出法^[44]、电场控制的离子液体门控法^[20]、拓 扑还原法[17] 及电子-质子协同掺杂法[45] 等均可实 现强关联电子相变氧化物的氢化或质子化过程.更 为重要的是,利用氢化相关的电子掺杂效应可以直 接操控过渡族金属元素d轨道的电子占据态和电 子轨道构型,进而在强关联氧化物氢相关的相图中 发现了多种源于非平衡态的新奇物性. 氢化或质子 化过程中引入的氢元素会占据在强关联氧化物晶 格的间隙位置,突破替代式化学掺杂中固溶度极限 的局限性,进而引起较大的晶格膨胀及扭曲,而关 联氧化物中电子自由度和晶格自由度的耦合关系 会引发多种物性的关联响应.不同于传统物性的调 控方法,氢化或质子化调控强关联氧化物电子相变



图 3 化学掺杂调控强关联氧化物的电子相变特性 (a) 放电等离子体辅助的反应掺杂策略示意图^[42]; (b) 掺杂 VO₂ 的相变温度 随掺杂量的变化关系图^[42]; (c) 掺杂 VO₂ 的相变尖锐度随相变温度的变化关系图^[43]

Fig. 3. Regulating the electronic phase transition for correlated oxides via chemical doping: (a) Schematic of spark plasma assisted reactive doping strategy^[42]; (b) the transition temperature for doped VO₂ plotted as a function of doping concentration^[42]; (c) the transition sharpness for doped VO₂ plotted as a function of doping concentration^[43].

特性,具有可逆调控、可实现较大的能量尺度操控 及可实现多自由度体效应调控等特点,进而在强关 联氧化物电子相变调控领域展现出独特的优势.例 如, 通过氢化调控 VO。材料的电子关联效应, 研究 者们相继在 VO2 氢相关的电子相图中发现了氢化 金属态和氢化电子局域态等多种新型电子相和多 重电子相变特性^[2,46]. 与 Ni³⁺电荷歧化引发 ReNiO₃ 的温致电子相变不同,氢化或质子化触发 ReNiO3 在电子巡游基态、氢化电子局域态和超导电态等量 子态间发生多重轨道重构,进而在镍酸盐材料体系 中发现了丰富的功能特性和器件应用^[12,18]. Scherwitzl 等^[47]利用基于离子液体的双电层实现对 NdNiO₃材料导电性和相变温度的有效调控.随后, Shi 等^[48]利用离子液体作为场效应晶体管的栅介 质替代传统栅极电介质绝缘体,通过栅极电场将质 子嵌入 (或抽出) 到晶体管沟道层 SmNiO₃ 材料中, 诱导 SmNiO₃ 材料的可逆非易失电阻开关效应,并 构筑出电场控制的质子基突触晶体管. Jeong 等^[49] 利用电场控制的离子液体门控法通过调节沟道 层 VO₂ 的氧化学计量比, 实现 VO₂ 材料的金属化. Lu 等^[20] 和 Li 等^[50] 利用电场控制的离子液体门控 法, 基于质子和氧离子的双离子调控在 SrCoO₂₅ 材料体系中实现了可逆的多态相变, 为构筑电场控 制的新型质子基磁电耦合器件提供了新思路.此 外,基于栅极电场调控离子液体和固态质子电解质 等富质子源中质子的空间分布,也可触发 VO₂发 生氢致多态相变,为构筑新型质子基电化学晶体管 奠定基础^[51]. 基于电场控制的离子液体方法还诱 导 SrCoO_{2.5}/La_{0.7}Ca_{0.3}MnO₃ 异质结从反铁磁/铁 磁耦合到铁磁/铁磁耦合的转变[52].利用氢化相关 的电子掺杂效应,周轩弛等^[53]在氢化 NiO 材料体 系中发现了基于t⁶₂,e³,电子游离态构型的新型氢化电 子相, 实现了 NiO 材料中高达 1010 量级的电阻突 变效应及新型氢致电子相变. 氢化或质子化方法还 在 NiCo₂O₄^[54], CoFe₂O₄^[55]及 La_{0.33}Sr_{0.67}MnO₃^[56] 等材料体系中,实现了对其磁性能和磁结构的有效 调控. 然而, 氢化关联氧化物中电荷-晶格-自旋-离 子间复杂的耦合机制,使其氢致电子相变的物理起 源一直备受凝聚态物理领域的广泛关注.近年来, 随着核反应分析和飞行时间二次离子质谱技术的 迅速发展, 使得氢化强关联氧化物中氢含量的定量 化表征成为可能,有助于进一步理清氢元素在强关 联氧化物氢致相变中的作用.借助核反应分析对氢 化 VO₂ 晶格中氢元素深度分布的定量化表征进一步证实了:氢化 VO₂ 晶格中高氢含量所引发 V-d^{*//} 轨道的全满占据是触发氢化 VO₂ 电子局域化效应的关键因素;阐明了多晶 VO₂ 薄膜材料中质子在晶界处的聚集效应,反而会抑制氢化 VO₂ 高度电子局域态的形成^[5];并从氢化动力学的角度厘清了高价过渡族金属元素掺杂所引发 VO₂ 的晶格无序或扭曲,会抑制相同氢化条件下 VO₂ 晶格中的氢含量,进而稳定氢化 VO₂ 电子游离态的轨道构型^[57],如图 4 所示.因此,氢化或质子化通过调控强关联电子相变氧化物中电荷、晶格、轨道和自旋间的关联耦合关系,在氢化关联氧化物材料体系中发现了丰富的新奇物性和器件应用,成为调控强关联氧化物电子相变特性的有力手段.

3.3 应力场

强关联氧化物材料体系中晶格自由度与轨道 自由度的关联耦合作用使应力场对其电子相变特 性的调控成为可能. 应力场可进一步分为外延应 力、动态压电产生的电控应力和静水压力等,在本 节中将分别对三种典型的应力场调控强关联氧化 物的电子相变特性进行简要介绍.利用外延异质结 体系中衬底与薄膜间晶格参数的差异构筑出不同 的界面应力状态已在 VO2, ReNiO3 和 NiO 等材料 体系中实现对其电子相变特性的有效调控.例如, 通过在 VO2 金红石相 c 轴方向施加界面应力, 可 有效调控其 V-3d 轨道的重叠程度, 进而调控 VO2 的相变温度,如 $VO_2/TiO_2(001)$ 异质结 c 轴方向 上的压缩应力使其相变温度可降至 280 K^[58]. 与之 类似,界面应力通过调控 ReNiO3 中 NiO6 八面体 结构的扭曲程度,影响其 O-2p 轨道与 Ni-3d 轨道 间的重叠程度, 操控 ReNiO3 电子轨道构型的相对 稳定性^[59]. 基于 NiO 与 ReNiO₃ 具有极为相似的 NiO₆八面体晶体场的核心思路,利用界面应力可 有效地调控 NiO 材料的载流子输运激活能及其 a1。轨道的电子占据态^[53]. 近年来, 研究者们还利 用具有优异压电和铁电特性的 PMN-PT 衬底, 通 过构筑关联氧化物/PMN-PT 外延异质结,利用垂 直方向外加电场诱导 PMN-PT 衬底产生电控应力 作用,进而有效地调控上层关联氧化物的电子相变 特性,如 VO₂, ReNiO₃, La_{0.33}Ca_{0.67}MnO₃等^[60-62]. 基于 NiO 材料中对应力场高度敏感的 NiO₆ 八面 体,可在 NiO/PMNPT(001) 异质结中实现约 82%



图 4 质子化调控强关联氧化物的电子相变特性 (a)质子化触发 VO₂发生多重轨道重构的示意图^[5]; (b)氢化 VO₂的氢含量深度分布图及其阻温特性^[5]; (c) VO₂中氢含量随 W⁶⁺掺杂含量的变化关系图^[57]

Fig. 4. Regulating the electronic phase transition for correlated oxides via protonation: (a) Schematic of hydrogen-induced multiple orbital reconfigurations within $VO_2^{[5]}$; (b) the depth profile of the hydrogen concentration and the temperature dependence of the resistivity for hydrogenated $VO_2^{[5]}$; (c) the hydrogen content for W⁶⁺-substituted VO₂ plotted as a function of W⁶⁺ doping concentration^[57].

的阻态翻转 (图 5), 为构筑新型逻辑电子器件提供 了广阔的设计方案^{53]}. 与之类似, 通过在 La₀₇Ca₀₃ MnO₃/PMN-PT 异质结上施加电场可利用 PMN-PT 材料的动态压电效应触发 La_{0.7}Ca_{0.3}MnO₃ 磁 学性能的改变,并基于 PMN-PT 的极化效应调控 其发生阻态翻转^[63].除上述讨论外延异质结体系 中的界面应力外, 高压为设计强关联氧化物的电子 相变特性引入了一个新的功能调控自由度,通过调 控关联氧化物中电子关联效应与带宽间的竞争关系, 触发强关联氧化物电输运性质和晶体结构的突变. 例如, 通过金刚石对顶砧在 VO2 材料上施加 10 GPa 的高压会触发其金属化效应^[64], 而 240 GPa 的高 压会触发 NiO 的绝缘体-金属转变^[65]. 陈吉堃等^[66] 还利用高压的手段在 ReNiO3 材料体系中发现了 高压诱导源于非平衡态的新型电子相和奇异的关 联电子输运行为.如何利用高压等手段进一步探索 强关联电子相变氧化物中的新型电子相和新奇物

性,以及进一步完善亚稳相 ReNiO₃ 中压力-稀土 离子半径-电子相变特性的相图仍值得研究者进一 步探索.

3.4 特征电场

基于特征电场 (指可触发强关联氧化物发生电 致相变的临界阈值电场) 触发强关联氧化物发生电 致相变, 因具有开关效应显著、纳秒级超快响应时 间等显著优势, 为发展后摩尔时代新型功能电子器 件提供了广阔的设计空间^[67,68]. 通过构筑强关联电 子相变氧化物场效应晶体管或三明治结构, 施加大 于临界阈值电场 (约1 MV/m) 的栅极偏压触发其 发生 MIT, 其电致相变的响应时间通常可小于 1 ns, 而电阻的开关比高达 10³—10⁵, 维持性能稳 定的循环次数不低于 10¹⁰ 次. 利用化学掺杂及温 度场等多物理场的综合作用, 可以进一步降低触发 强关联氧化物电致相变的临界阈值电场, 为实现强



图 5 界面应力调控强关联氧化物的电子相变特性 (a)质子化触发 NiO 发生多重电子相变示意图^[53]; (b) NiO/PMN-PT 异质结 的阻态翻转^[53]; (c) 界面应力调控 NiO 的载流子跃迁激活能^[53]

Fig. 5. Regulating the electronic phase transition for correlated oxides via interfacial strain: (a) Schematic of hydrogen-triggered multiple electronic phase transitions^[53]; (b) the resistive switching of NiO/PMN-PT heterostructure^[53]; (c) manipulating the carrier hooping energy of NiO by using interfacial strain^[53].

关联氧化物电致相变功能特性的器件化奠定了基 础^[68]. 然而强关联氧化物中电荷自由度与晶格自 由度间的强关联耦合效应,使其电致相变的机理仍 处于较大的争议之中.一方面,施加栅极电场诱导 的焦耳热可能会引发强关联氧化物的温致电子相 变,即利用临界温度触发电子相变材料金属相导电 细丝的形成,进而形成导电回路,触发其电阻的开 关效应^[69];另一方面,外加电场可在强关联氧化物 中注入电子载流子,进而调控材料的电子关联效 应,诱导强关联氧化物发生电致相变^[49].此外,研 究者们将强关联电子相变氧化物材料作为场效应 晶体管 (FET) 的沟道层, 利用栅极偏压注入电子、 质子及氧空位等,可利用电场控制的离子调控方法 在关联氧化物中实现比传统静电门控更大的载流 子密度 (约 10¹⁵ cm⁻²), 触发可逆非易失的电阻开 关效应 (图 6(a)), 构筑出新型关联电子原型器件^[51], 探索强关联电子相变氧化物材料体系中源于非平 衡态的新型电子相和关联输运行为 (图 6(b))^[70]. Zhang 等^[14] 基于模拟鲨鱼洛伦兹壶腹的核心思想, 利用弱电场调控海洋环境中质子空间分布诱导 SmNiO3 电阻变化的原理,构筑出海洋弱电场传感 原型器件;李海帆等[71]进一步证实由于 SmNiO3 不同晶体学取向间氧原子致密度的差异,弱电场触 发海洋化境中 SmNiO3 材料电阻的变化值具有明 显的各向异性, 如图 6(c) 和图 6(d) 所示. Hu 和 Gao^[72]利用静电效应也触发场效应晶体管沟道层 La0.7Ca0.3MnO3材料发生 32% 的阻态翻转. 如何 从新器件构型、新结构、新材料和新方法的角度, 进一步利用外加电场在强关联电子相变氧化物体 系中实现更大能量尺度的物性调控,进而构筑出电 场控制的新型功能电子原型器件亟需研究者们进 一步探索.



图 6 特征电场调控氢化强关联氧化物的电子相变特性 (a) 特征电场触发 VO₂ 可逆的氢致电子相变^[5]; (b) 特征电场诱导氢化 SmNiO₃ 中类二极管的奇异输运行为^[70]; (c) SmNiO₃基海洋电场传感器原理图^[71]; (d) SmNiO₃海洋电场传感的晶体学各向异性^[71]

Fig. 6. Regulating the electronic phase transition for hydrogenated correlated oxides via imparting a critical electric field: (a) Voltage-actuated reversible hydrogen-associated electronic phase transition of VO₂ ^[5]; (b) electrically tunable diode-like transport behavior of hydrogenated SmNiO₃ ^[70]; (c) schematic of SmNiO₃-based ocean electric field sensor^[71]; (d) the crystallographic anisotropy in the ocean electric field sensing of SmNiO₃^[71].

3.5 其他外场激励

除上述详细讨论的化学掺杂、氢化或质子化、应 力场及特征电场外,在强关联氧化物中构筑缺陷工 程也可有效调控其电子相变特性.氧空位通过引入 电子掺杂效应,调控强关联电子相变氧化物的电子 轨道构型和占据态,触发 VO₂, *Re*NiO₃和 SrCoO_{2.5} 等材料电输运特性的突变^[73,74].基于扫描隧道显微 镜 (SPM) 针尖引入的应力场和缺陷工程等多物理 场的综合作用, Schrecongost 等^[75]在纳米尺度可 逆地触发 VO₂在单斜绝缘相、单斜金属态和层状 绝缘相等量子态间发生多态相变.Lee 等^[76]还构 筑了 VO₂/BiFeO₃/SrRuO₃ 强关联电子相变氧化 物/铁电材料异质结,基于垂直方向的栅极电场调 控 BiFeO₃ 材料中铁电极化电荷的空间分布,实现 了铁电极化电荷与关联电子间的耦合作用及对 VO₂ 电子相变特性的可逆非易失的调控,其阻态翻转的 开关比可高达 10².此外,利用特征光场、外磁场等 外场激励均可进一步实现对强关联氧化物电子相 变特性的可控设计与精准调控^[77,78].由此可见,利 用多种外场调控强关联电子相变氧化物中多种自 由度的关联耦合关系,可探索材料体系中源于非平 衡态的新奇物性和多重电子相变特性.

4 总结和展望

本文回顾了强关联氧化物电子相变特性多场 调控方面的研究进展,旨在阐述基于化学掺杂、氢 化或质子化、应力场及特征电场等多种外场对强关 联氧化物量子序间的关联耦合关系的调控作用,可 在强关联电子相变氧化物材料体系中实现多种新 型电子相变和丰富的功能特性,为进一步构筑关联 电子器件、类脑神经元逻辑器件、生物质传感、能 量转换器件等多学科交叉的器件应用奠定了基础. 值得注意的是,强关联氧化物发生金属-绝缘体转 变的物理图像不尽相同, VO2 的电子轨道构型由 其 V-3d 轨道所决定,相变温度前后 d//轨道的劈 裂触发其发生电子相变, 为典型的 Mott-Hubbard 型绝缘体; ReNiO₃属于负电荷转移型绝缘体, NiO₆八面体旋转和 Ni³⁺电荷歧化协同触发其发生 电子相变,并且其电子相变特性与 Ni-3d 和 O-2p 轨道间的杂化程度高度相关; 而锰氧化物的金属-绝缘体转变特性则与过渡金属元素轨道的电子占 据与能带结构高度相关,轨道/电荷有序在其中发 挥重要的作用.氢化与化学掺杂通过引入载流子调 控过渡金属元素 d 轨道的电子占据态和轨道构型, 进而实现对其电子相变特性的有效调控. 值得注意 的是,氢化引入的氢离子占据在强关联氧化物晶格 的间隙位置,可以突破传统化学掺杂固溶度极限的 限制,实现更高能量尺度的物性调控,因而在强关 联氧化物氡相关的相图中发现了丰富的新型电子 相和功能特性. 应力场通过操控强关联电子相变氧 化物的晶格自由度,影响其d轨道的杂化程度,进 而调控强关联氧化物的电子相变特性. 然而, 在强 关联氧化物电致相变的研究中,电流触发焦耳热效 应和电场诱导电子关联效应的耦合作用使其本征 的物理机制仍处于争议之中.尽管目前国内外科研 团队已在外场调控强关联氧化物电子相变特性领 域取得了重要的研究进展,但关联氧化物体系中多 种自由度间复杂的关联耦合作用,使其本征的物理 起源及更为丰富的物理内涵和物理现象值得被进 一步探索.

1) 基于氢化或质子化调控强关联氧化物的电子相变特性中,如何进一步厘清电荷-轨道-晶格-离子间的耦合关系及其物理机制?基于核反应分析和飞行时间二次离子质谱技术对氢化强关联氧化物中氢含量深度分布进行定量化表征,并结合第一性原理密度泛函理论计算与分子动力学模拟,建立氢离子在关联氧化物晶格中的扩散方程,有望通过阐明氢元素在氢致相变中的作用,揭示氢致多态相变本征的物理图像.进一步将氢化的方法拓展到*Re*₂NiO₄, *Re*_x*AE*_{2-x}NiO₄, *V*_xO_w, Ti_xO_w, *ReAE*MnO₃

及 *Re*₂FeO₄ 等其材料体系中, 探索氢化对材料物 性调控的共性规律.

2)如何进一步借助电控应力和铁电极化场等 多物理场进一步探索强关联电子相变氧化物材料 体系中源于非平衡态的新奇物性,触发更大能量尺 度的关联物性调控,并从新材料、新方法和新结构 的角度进一步实现强关联氧化物电子相变特性的 可控设计与精准调控?值得注意的是,外延异质结 中衬底和电子相变氧化物薄膜间晶体结构的匹配 性对于提升基于电控应力和铁电极化场相关的物 性调控的能量尺度具有重要意义.

3) 亟需突破制备 VO₂ 与亚稳相 *Re*NiO₃ 等敏 感材料的技术壁垒,并探索强关联电子相变氧化物 与传统硅基半导体工艺兼容的方法,这对实现外场 诱导功能特性的器件化和探索多学科交叉的新器 件应用具有重要意义.在 *Re*NiO₃ 的制备中引入高 氧压退火和界面异质形核是稳定 *Re*NiO₃ 中扭曲 钙钛矿结构的关键,而如何进一步精准控制 VO₂ 中位于中间价态的 V⁴⁺离子价态是实现其电子相 变特性可控设计的有效途径.从材料的角度变革现 有的牺牲层材料 (如 Sr₄Al₂O₇)并进一步降低电子 相变材料的生长温度,对构筑与硅基衬底兼容的强 关联电子相变氧化物具有重要意义.

4) 此外,仍需进一步厘清不同稀土元素组分 对 *Re*NiO₃ 的电阻率-温度-压力关系的调控规律, 阐明 *Re*NiO₃ 材料体系中高压触发电子相变的共 性规律,构建稀土离子半径与高压触发电子相变的 基础关系,探索源于高压触发非平衡态的新奇电输 运特性和新型高压相.

因此,结合原子尺度的晶格表征及电子自由度 的定性表征,阐明离子、应力及电场等功能调控自 由度与关联氧化物中电子自由度和晶格自由度的 微观耦合机制及与宏观电子相变特性间的构效关 系,有望进一步借助外场激励的手段在强关联电子 相变氧化物体系中实现更为丰富的功能特性和器 件应用.

参考文献

- [1] Morin F J 1959 Phys. Rev. Lett. 3 34
- [2] Li L L, Wang M, Zhou Y D, Zhang Y, Zhang F, Wu Y S, Wang Y J, Lyu Y J, Lu N P, Wang G P, Peng H N, Shen S C, Du Y G, Zhu Z H, Nan C W, Yu P 2022 *Nat. Mater.* 21 1246
- [3] Lu N, Zhang Z, Wang Y, Li H B, Qiao S, Zhao B, He Q, Lu

S, Li C, Wu Y, Zhu M, Lyu X, Chen X, Li Z, Wang M, Zhang J, Tsang S C, Guo J, Yang S, Zhang J, Deng K, Zhang D, Ma J, Ren J, Wu Y, Zhu J, Zhou S, Tokura Y, Nan C W, Wu J, Yu P 2022 *Nat. Energy* **7** 1208

- [4] Zhou X, Li H, Jiao Y, Zhou G, Ji H, Jiang Y, Xu X 2024 Adv. Funct. Mater. 2316536
- [5] Zhou X, Li H, Meng F, Mao W, Wang J, Jiang Y, Fukutani K, Wilde M, Fugetsu B, Sakata I, Chen N, Chen J 2022 J. Phys. Chem. Lett. 13 8078
- [6] Wang S, Jiang T, Meng Y, Yang R, Tan G, Long Y 2021 Science 374 1501
- [7] Tang K, Dong K, Li J, Gordon M P, Reichertz F G, Kim H, Rho Y, Wang Q, Lin C Y, Grigoropoulos C P, Javey A, Urban J J, Yao J, Levinson R, Wu J 2021 Science 374 1504
- [8] Zhang H T, Park T J, Islam A, et al. 2022 Science 375 533
- [9] Lee D, Chung B, Shi Y, et al. 2018 Science 362 1037
- [10] Lao B, Zheng X, Li S, Wang Z M 2023 Acta Phys. Sin. 72 097702 (in Chinese) [劳斌, 郑轩, 李晟, 汪志明 2023 物理学报 72 097702]
- [11] Zhou X, Wu Y, Yan F, Zhang T, Ke X, Meng K, Xu X, Li Z, Miao J, Chen J, Jiang Y 2021 Ceram. Int. 47 25574
- [12] Gao L, Wang H, Meng F, Peng H, Lyu X, Zhu M, Wang Y, Lu C, Liu J, Lin T, Ji A, Zhang Q, Gu L, Yu P, Meng S, Cao Z, Lu N 2023 Adv. Mater. 2300617
- [13] Chen J K, Mao W, Ge B H, Wang J, Ke X Y, Wang V, Wang Y P, Dobeli M, Geng W T, Matsuzaki H, Shi J, Jiang Y 2019 Nat. Commun. 10 694
- [14] Zhang Z, Schwanz D, Narayanan B, et al. 2018 Nature 553 68
- [15] Zhou Y, Guan X F, Zhou H, Ramadoss K, Adam S, Liu H J, Lee S, Shi J, Tsuchiya M, Fong D D, Ramanathan S 2016 *Nature* 534 231
- [16] Deng S, Yu H, Park T J, Islam A N M N, Manna S, Pofelski A, Wang Q, Zhu Y, Sankaranarayanan S K R S, Sengupta A, Ramanathan S 2023 *Sci. Adv.* 9 eade4838
- [17] Li D F, Lee K, Wang B Y, Osada M, Crossley S, Lee H R, Cui Y, Hikita Y, Hwang H Y 2019 Nature 572 624
- [18] Ding X, Tam C C, Sui X, Zhao Y, Xu M, Choi J, Leng H, Zhang J, Wu M, Xiao H, Zu X, Garcia-Fernandez M, Agrestini S, Wu X, Wang Q, Gao P, Li S, Huang B, Zhou K J, Qiao L 2023 Nature 615 50
- [19] Sun H, Huo M, Hu X, Li J, Liu Z, Han Y, Tang L, Mao Z, Yang P, Wang B, Cheng J, Yao D X, Zhang G M, Wang M 2023 Nature 621 493
- [20] Lu N P, Zhang P F, Zhang Q H, Qiao R M, He Q, Li H B, Wang Y J, Guo J W, Zhang D, Duan Z, Li Z L, Wang M, Yang S Z, Yan M Z, Arenholz E, Zhou S Y, Yang W L, Gu L, Nan C W, Wu J, Tokura Y, Yu P 2017 *Nature* 546 124
- [21] Aetukuri N B, Gray A X, Drouard M, Cossale M, Gao L, Reid A H, Kukreja R, Ohldag H, Jenkins C A, Arenholz E, Roche K P, Dürr H A, Samant M G, Parkin S S P 2013 Nat. Phys. 9 661
- [22] Zhang Z, Zhang L, Zhou Y, Cui Y, Chen Z, Liu Y, Li J, Long Y, Gao Y 2023 Chem. Rev. 123 7025
- [23] Yajima T, Nishimura T, Toriumi A 2015 Nat. Commun. 6 10104
- [24] Victor J L, Gaudon M, Salvatori G, Toulemonde O, Penin N, Rougier A 2021 J. Phys. Chem. Lett. 12 7792
- [25] Suleiman A O, Mansouri S, Margot J, Chaker M 2022 Appl. Surf. Sci. 571 151267
- [26] Sakai E, Yoshimatsu K, Shibuya K, Kumigashira H, Ikenaga E, Kawasaki M, Tokura Y, Oshima M 2011 Phys. Rev. B 84 195132
- [27] Liu K, Lee S, Yang S, Delaire O, Wu J 2018 Mater. Today 21

875

- [28] Li H F, Meng F Q, Bian Y, Zhou X C, Wang J U, Xu X G, Jiang Y, Chen N F, Chen J K 2023 J. Mater. Sci. Technol. 148 235
- [29] Li H F, Wang Y Z, Zhang H, Fang X H, Zhou X C, Nie K Q, Xu X G, Jiang Y, Chen N F, Chen J K 2022 Appl. Phys. Lett. 121 253901
- [30] Chen J, Li H, Wang J, Ke X, Ge B, Chen J, Dong H, Jiang Y, Chen N 2020 J. Mater. Chem. A 8 13630
- [31] Catalano S, Gibert M, Fowlie J, Iñiguez J, Triscone J M, Kreisel J 2018 Rep. Prog. Phys. 81 046501
- [32] Catalan G 2008 Phase Transitions 81 729
- [33] Chen J 2023 Chin. Sci. Bull. 68 100
- [34] Markiewicz E, Bujakiewicz-Koronska R, Budziak A, Kalvane A, Nalecz D M 2014 Phase Transitions 87 1060
- [35] Kozlenko D P, Belik A A, Kichanov S E, Mirebeau I, Sheptyakov D V, Strässle T, Makarova O L, Belushkin A V, Savenko B N, Takayama-Muromachi E 2010 *Phys. Rev. B* 82 014401
- [36] Schiffer P, Ramirez A P, Bao W, Cheong S W 1995 Phys. Rev. Lett. 75 3336
- [37] Song Q, Doyle S, Pan G A, et al. 2023 Nat. Phys. 19 522
- [38] Yajima T, Nishimura T, Toriumi A 2017 Small 13 1603113
- [39] Asayesh-Ardakani H, Nie A M, Marley P M, et al. 2015 Nano Lett. 15 7179
- [40] Zhou J Y, Xie M Z, Cui A Y, Zhou B, Jiang K, Shang L Y, Hu Z G, Chu J H 2018 ACS Appl. Mater. Interfaces 10 30548
- [41] Rao C N R, Natarajan M, Subba Rao G V, Loehman R E 1971 J. Phys. Chem. Solids 32 1147
- [42] Zhou X, Cui Y, Shang Y, Li H, Wang J, Meng Y, Xu X, Jiang Y, Chen N, Chen J 2023 J. Phys. Chem. C 127 2639
- [43] Zhou X, Li H, Shang Y, Meng F, Li Z, Meng K, Wu Y, Xu X, Jiang Y, Chen N, Chen J 2023 *Phys. Chem. Chem. Phys.* 25 21908
- [44] Pofelski A, Jia H, Deng S, Yu H, Park T J, Manna S, Chan M K Y, Sankaranarayanan S K R S, Ramanathan S, Zhu Y 2024 Nano Lett. 24 1974
- [45] Chen Y L, Wang Z W, Chen S, Ren H, Wang L X, Zhang G B, Lu Y L, Jiang J, Zou C W, Luo Y 2018 Nat. Commun. 9 818
- [46] Yoon H, Choi M, Lim T W, Kwon H, Ihm K, Kim J K, Choi S Y, Son J 2016 Nat. Mater. 15 1113
- [47] Scherwitzl R, Zubko P, Lezama I G, Ono S, Morpurgo A F, Catalan G, Triscone J-M 2010 Adv. Mater. 22 5517
- [48] Shi J, Zhou Y, Ramanathan S 2014 Nat. Commun. 5 4860
- [49] Jeong J, Aetukuri N, Graf T, Schladt T D, Samant M G, Parkin S S 2013 Science 339 1402
- [50] Li H B, Lou F, Wang Y J, et al. 2019 Adv. Sci. 6 1901432
- [51] Park J, Yoon H, Sim H, Choi S Y, Son J 2020 ACS Nano 14 2533
- [52] Ji H, Wang S, Zhou G, Zhou X, Dou J, Kang P, Chen J, Xu X 2024 Phys. Chem. Chem. Phys. 26 5907
- [53] Zhou X C, Mao W, Cui Y C, Zhang H, Liu Q, Nie K Q, Xu X G, Jiang Y, Chen N F, Chen J K 2023 Adv. Funct. Mater. 33 2303416
- [54] Wang M, Sui X L, Wang Y J, et al. 2019 Adv. Mater. 31 1900458
- [55] Li Z, Lyu Y, Ran Z, et al. 2023 Adv. Funct. Mater. 33 2212298
- [56] Wang Q, Gu Y, Chen C, Han L, Fayaz M U, Pan F, Song C 2024 ACS Appl. Mater. Interfaces 16 3726
- [57] Zhou X, Shang Y, Gu Z, Jiang G, Ozawa T, Mao W, Fukutani K, Matsuzaki H, Jiang Y, Chen N, Chen J 2024

Appl. Phys. Lett. 124 082103

- [58] Hong B, Yang Y, Hu K, Dong Y, Zhou J, Zhang Y, Zhao W, Luo Z, Gao C 2019 Appl. Phys. Lett. 115 251605
- [59] Zhang Z, Sun Y, Zhang H-T 2022 J. Appl. Phys. 131 120901
- [60] Zhi B, Gao G, Xu H, Chen F, Tan X, Chen P, Wang L, Wu W 2014 ACS Appl. Mater. Interfaces 6 4603
- [61] Salev P, del Valle J, Kalcheim Y, Schuller I K 2019 PNAS 116 8798
- [62] Heo S, Oh C, Eom M J, Kim J S, Ryu J, Son J, Jang H M 2016 Sci. Rep. 6 22228
- [63] Sheng Z G, Gao J, Sun Y P 2009 Phys. Rev. B 79 174437
- [64] Baldini M, Postorino P, Malavasi L, Marini C, Chapman K W, Mao H K 2016 Phys. Rev. B 93 245137
- [65] Gavriliuk A G, Trojan I A, Struzhkin V V 2012 Phys. Rev. Lett. 109 086402
- [66] Chen J, Li Z, Dong H, Xu J, Wang V, Feng Z, Chen Z, Chen B, Chen N, Mao H-K 2020 Adv. Funct. Mater. 30 2000987
- [67] Xue W H, Liu G, Zhong Z C, Dai Y H, Shang J, Liu Y W, Yang H L, Yi X H, Tan H W, Pan L, Gao S, Ding J, Xu X H, Li R W 2017 Adv. Mater. 29 1702162
- [68] Sun X N, Qu Z M, Wang Q G, Yuan Y, Liu S H 2019 Acta Phys. Sin. 68 107201 (in Chinese) [孙肖宁, 曲兆明, 王庆国, 袁 扬, 刘尚合 2019 物理学报 68 107201]
- [69] Freeman E, Stone G, Shukla N, Paik H, Moyer J A, Cai Z,

Wen H, Engel-Herbert R, Schlom D G, Gopalan V, Datta S 2013 Appl. Phys. Lett. 103 263109

- [70] Chen J K, Mao W, Gao L, Yan F B, Yajima T, Chen N F, Chen Z Z, Dong H L, Ge B H, Zhang P, Cao X Z, Wilde M, Jiang Y, Terai T, Shi J 2020 Adv. Mater. 32 1905060
- [71] Li H, Wang Y, Li H, Yan F, Ge B, Zhang J, Chen N, Chen J 2022 ACS Appl. Electron. Mater. 4 4873
- [72] Hu F X, Gao J 2006 Appl. Phys. Lett. 88 132502
- [73] Sharma Y, Balachandran J, Sohn C, Krogel J T, Ganesh P, Collins L, Ievlev A V, Li Q, Gao X, Balke N, Ovchinnikova O S, Kalinin S V, Heinonen O, Lee H N 2018 ACS Nano 12 7159
- [74] Zhang Z, Mondal S, Mandal S, et al. 2021 PNAS 118 e2017239118
- [75] Schrecongost D, Aziziha M, Zhang H T, et al. 2019 Adv. Funct. Mater. 29 1905585
- [76] Lee Y J, Hong K, Na K, Yang J, Lee T H, Kim B, Bark C W, Kim J Y, Park S H, Lee S, Jang H W 2022 Adv. Mater. 34 2203097
- [77] Matsuda Y H, Nakamura D, Ikeda A, Takeyama S, Suga Y, Nakahara H, Muraoka Y 2020 Nat. Commun. 11 3591
- [78] Li G, Xie D, Zhong H, Zhang Z, Fu X, Zhou Q, Li Q, Ni H, Wang J, Guo E J, He M, Wang C, Yang G, Jin K, Ge C 2022 *Nat. Commun.* 13 1729

REVIEW

Research on the electronic phase transitions in strongly correlated oxides and multi-field regulation^{*}

Zhou Xuan-Chi^{1)2)†} Li Hai-Fan³⁾

1) (Key Laboratory of Magnetic Molecules and Magnetic Information Materials of Ministry of Education, School of Chemistry and

Materials Science, Shanxi Normal University, Taiyuan 030031, China)

2) (Collaborative Innovation Center for Shanxi Advanced Permanent Magnetic Materials and Technology, Research Institute of Materials

Science, Shanxi Normal University, Taiyuan 030031, China)

3) (Department of Chemistry, City University of Hong Kong, Hong Kong 999077, China)

(Received 25 February 2024; revised manuscript received 2 April 2024)

Abstract

External-field-triggered multiple electronic phase transitions within correlated oxides open up a new paradigm to explore exotic physical functionalities and new quantum transitions via regulating the electron correlations and the interplay in the degrees of freedom, which makes the multidisciplinary fields have the promising application prospects, such as neuromorphic computing, magnetoelectric coupling, smart windows, bio-sensing, and energy conversion. This review presents a comprehensive picture of regulating the electronic phase transitions for correlated oxides via multi-field covering the VO₂ and $ReNiO_3$, thus highlighting the critical role of external field in exploring the exotic physical property and designing new quantum states.

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (Grant Nos. 12174237, 52171183).

[†] Corresponding author. E-mail: xuanchizhou@sxnu.edu.cn

Beyond conventional semiconductors, the complex interplay in the charge, lattice, orbital and spin degrees of freedom within correlated oxides triggers abundant correlated physical functionalities that are rather susceptible to the external field. For example, hydrogen-related electron-doping Mottronics makes it possible to discover new electronic phase and magnetic ground states in the hydrogen-related phase diagram of correlated oxides. In addition, filling-controlled Mottronics by using hydrogenation triggers multiple orbital reconfigurations for correlated oxides away from the correlated electronic ground state that results in new quantum transitions via directly manipulating the d-orbital configuration and occupation, such as unconventional Ni-based superconductivity. The transition metals of correlated oxides are generally substituted by dopants to effectively adjust the electronic phase transitions via introducing the carrier doping and/or lattice strain. Imparting an interfacial strain to correlated oxides introduces an additional freedom to manipulate the electronic phase transition via distorting the lattice framework, owing to the interplay between charge and lattice degrees of freedom. In recent years, the polarization field associated with BiFeO₃ or PMN-PT material triggered by a cross-plane electric field has been used to adjust the electronic phase transition of correlated oxides that enriches the promising correlated electronic devices. The exotic physical phenomenon as discovered in the correlated oxides originates from the non-equilibrium states that are triggered by imparting external fields. Nevertheless, the underneath mechanism as associated with the regulation in the electronic phase transitions of correlated oxides is still in a long-standing puzzle, owing to the strong correlation effect. As a representative case, hydrogen-associated Mottronic transition introduces an additional ion degree of freedom into the correlated oxides that is rather difficult to decouple from the correlated system. In addition, from the perspective of material synthesis, the above-mentioned correlated oxides are expected to be compatible with conventional semiconducting process, by which the prototypical correlated electronic devices can be largely developed. The key point that accurately adjusts and designs the electronic phase transitions for correlated oxides via external fields is presented to clarify the basic relationship between the microscopic degrees of freedom and macroscopic correlated physical properties. On the basis, the multiple electronic phase transitions as triggered by external field within correlated oxides provide new guidance for designing new functionality and interdisciplinary device applications.

Keywords: strongly correlated oxides, electronic phase transition, correlated physical property regulation, metal-to-insulator transition

PACS: 71.27.+a, 71.30.+h, 68.35.Rh, 83.60.Np

DOI: 10.7498/aps.73.20240289

物理学报Acta Physica Sinica





Institute of Physics, CAS

强关联电子相变氧化物材料及多场调控

周轩弛 李海帆

Research on the electronic phase transitions in strongly correlated oxides and multi-field regulation Zhou Xuan-Chi Li Hai-Fan

引用信息 Citation: Acta Physica Sinica, 73, 117102 (2024) DOI: 10.7498/aps.73.20240289 在线阅读 View online: https://doi.org/10.7498/aps.73.20240289 当期内容 View table of contents: http://wulixb.iphy.ac.cn

您可能感兴趣的其他文章

Articles you may be interested in

掺杂维度和浓度调控的 δ 掺杂的La:SrTiO₃超晶格结构金属-绝缘体转变

 $Tuning\ metal-insulator\ transition\ in\ \delta\ -doped\ La: SrTiO_3\ superlattice\ by\ varying\ doping\ dimensionality\ and\ concentration$

物理学报. 2021, 70(22): 227102 https://doi.org/10.7498/aps.70.20210830

(SrVO₂)₅/(SrTiO₂)₁(111)异质结金属-绝缘体转变和磁性调控的第一性原理研究

First principle study of tuning metal-insulator transition and magnetic properties of (SrVO₂)₅/(SrTiO₂)₁ (111) heterostructures

物理学报. 2022, 71(18): 187301 https://doi.org/10.7498/aps.71.20220627

间隔层调控SrVO₃/SrTiO₃超晶格铁磁半金属--铁磁绝缘体转变

Spacer-layer-tunable ferromagnetic half-metal-ferromagnetic insulator transition in SrVO₃/SrTiO₃ superlattice

物理学报. 2022, 71(23): 237301 https://doi.org/10.7498/aps.71.20221765

外场对拓扑相变氧化物薄膜物性的调控研究进展

Research progress of control of physical properties of topological phase change oxide films by external field 物理学报. 2023, 72(9): 096801 https://doi.org/10.7498/aps.72.20222266

钴氧化物中晶格与自旋的关联耦合效应研究 Strong spin-lattice entanglement in cobaltites 物理学报. 2023, 72(9): 097502 https://doi.org/10.7498/aps.72.20230206

强关联电子体系的量子蒙特卡罗计算

Quantum Monte Carlo study of strongly correlated electrons 物理学报. 2022, 71(12): 127101 https://doi.org/10.7498/aps.71.20220079