

# 高钠含量P2层状氧化物正极材料研究取得进展

作者：writer 来源：中国科学院

本文原地址：<https://www.iikx.com/news/progress/10254.html>

本文仅供学习交流之用，版权归原作者所有，请勿用于商业用途！

层状金属氧化物( $\text{Na}_x\text{TMO}_2$ , TM=过渡金属)不同的组成带来的复杂结构化学，对层状堆积结构、钠离子电导率以及氧化还原活性起到决定性作用，为功能材料的研究开辟了新途径。 $\text{Na}_x\text{TMO}_2$ 主要包括O3和P2两种结构，其中P2结构因开放的三棱柱扩散通道，而具有更快的 $\text{Na}^+$ 扩散速率。但P2型结构初始充电容量较低 ( $<80 \text{ mAh g}^{-1}$ )，平均电压小于3.2 V，在充电到更高电压时会经历P2到 $\text{O}_2$ 或OP4/“Z”的相变而导致循环稳定性下降。

钠含量是影响P2结构稳定性的关键因素。在充电过程中，会随着钠的脱出造成 $\text{TM-O}_2$ 层滑移而发生P到O的相变。如果在充电过程中P2结构中钠含量充足，则P2结构也能在充放电过程中保持稳定。同时，P2结构中更高的钠含量使得TM的平均价态更低，能在较低的电压下实现更高的储钠容量。因此，系统深入探究P2相层状氧化物中的钠离子含量对材料结构和性能的影响是重要的。

中国科学院物理研究所/北京凝聚态物理国家研究中心清洁能源重点实验室E01组博士生赵成龙在物理所研究员胡勇胜、兰代尔夫特理工大学教授Marnix Wagemaker指导下，研究了P2型层状氧化物中的潜在最高钠离子含量，并观察到高钠含量能够改善结构的稳定性，同时能促使低价阳离子被氧化为高价态。对于钠离子P2相材料，在4.0 V的电压下实现 $\text{Ni}^{2+}$ 向 $\text{Ni}^{4+}$ 的转变是非常重要的。一般情况下， $\text{Ni}^{2+}$ 向 $\text{Ni}^{4+}$ 的转变会发生在大约4.2 V以上，这样的高电压通常会伴随结构演变、电解液分解和氧离子氧化造成的氧损失等，致使材料在循环过程中遭受性能的恶化。在P2相结构中引入高的钠含量，会降低结构中过渡金属离子的平均价态，这会促使结构中最低氧化态的过渡金属向其高价态转变，实现更高的容量。在脱钠过程中，P2相结构中大量的钠离子能够在很大程度上提高结构的稳定性。

对于低钠含量的P2相正极材料而言，充电且当结构中的钠离子含量少于1/3左右时，原始的P2相结构将会转变为 $\text{O}_2$ 相或OP4/“Z”相。在相同钠离子脱出时，高的钠含量可使结构中留有更多钠，减弱毗邻过渡金属层之间的排斥作用，抑制过渡金属层滑移。

对于高钠含量的P2- $\text{Na}_{45/54}\text{Li}_{4/54}\text{Ni}_{16/54}\text{Mn}_{34/54}\text{O}_2$ 材料而言，充电过程中没有出现P到O相之间的转变；新形成的P2相和原始P2相具有相同结构，且具有更大的钠离子层间距，这在一定程度上会促进钠离子的扩散，实现更高的可逆性。研究表明，在2.0-4.0 V电化学窗口内，该材料能够实现 $\text{Ni}^{2+}$ 到 $\text{Ni}^{4+}$ 的多电子转移反应，显示出 $\sim 100 \text{ mAh g}^{-1}$ 的高可逆容量，且循环稳定。对比于传统的低钠含量的P2相材料，高钠含量P2相材料在一定程度上为研发新的电极材料提供了电子结构和化学结构上的新见解。

研究成果以 *Revealing High Na-Content P2-Type Layered Oxides for Advanced Sodium-Ion Cathodes* 为题，发表在 *Journal of the American Chemical Society*

上。相关工作得到国家自然科学基金、中科院战略性先导科技专项、北京市科委和北京市自然科学基金-海淀原始创新联合基金，以及国家公派留学基金委员会的支持。

[论文链接](#)

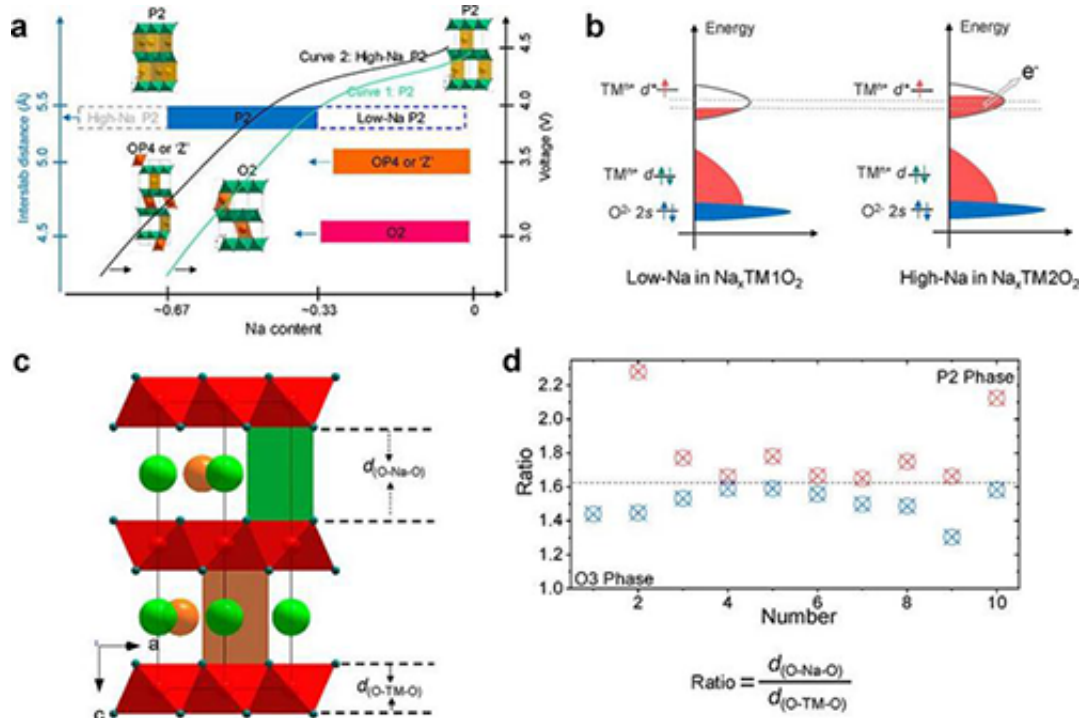


图1.(a) 高钠含量P2氧化物在脱钠过程中的结构演变机理；(b) 低/高钠含量P2氧化物的电子结构；(c) P2氧化物晶体结构；(d)  $d_{\text{O-Na-O}}$ 和 $d_{\text{O-TM-O}}$ 在P2和O3型化合物中的比值

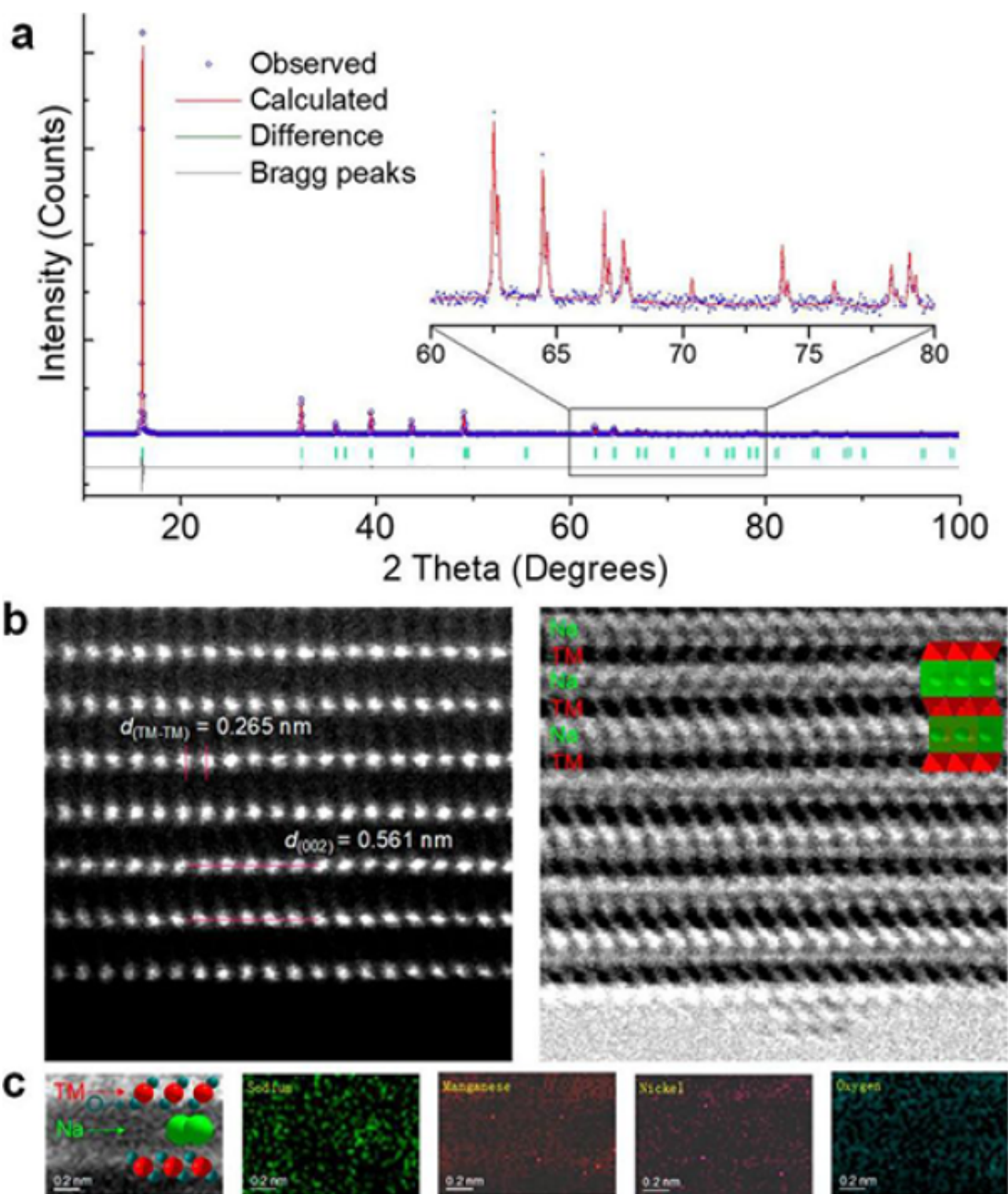


图2.(a)  $\text{Na}_{45/54}\text{Li}_{4/54}\text{Ni}_{16/54}\text{Mn}_{34/54}\text{O}_2$ 的XRD谱图；(b) [010]方向的HAADF和ADF-STEM；(c) Na, Mn, Ni和O的EELS谱

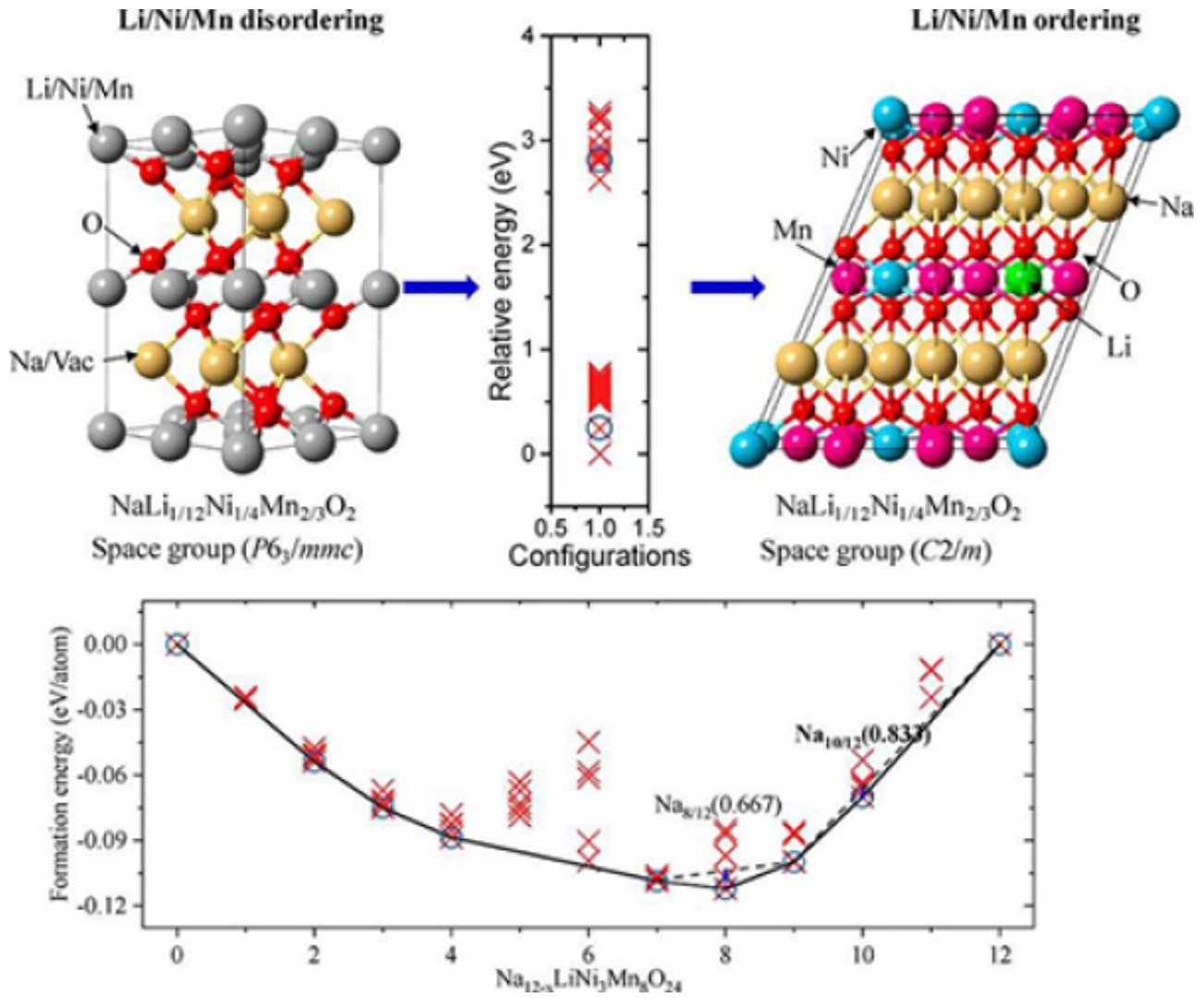


图3.(a)  $\text{Na}_{12-x}\text{LiNi}_3\text{Mn}_8\text{O}_{24}$ 中Li/Ni/Mn的排列；(b)  $\text{Na}_{12-x}\text{LiNi}_3\text{Mn}_8\text{O}_{24}$ - $\text{LiNi}_3\text{Mn}_8\text{O}_{24}$ 中的相稳定性

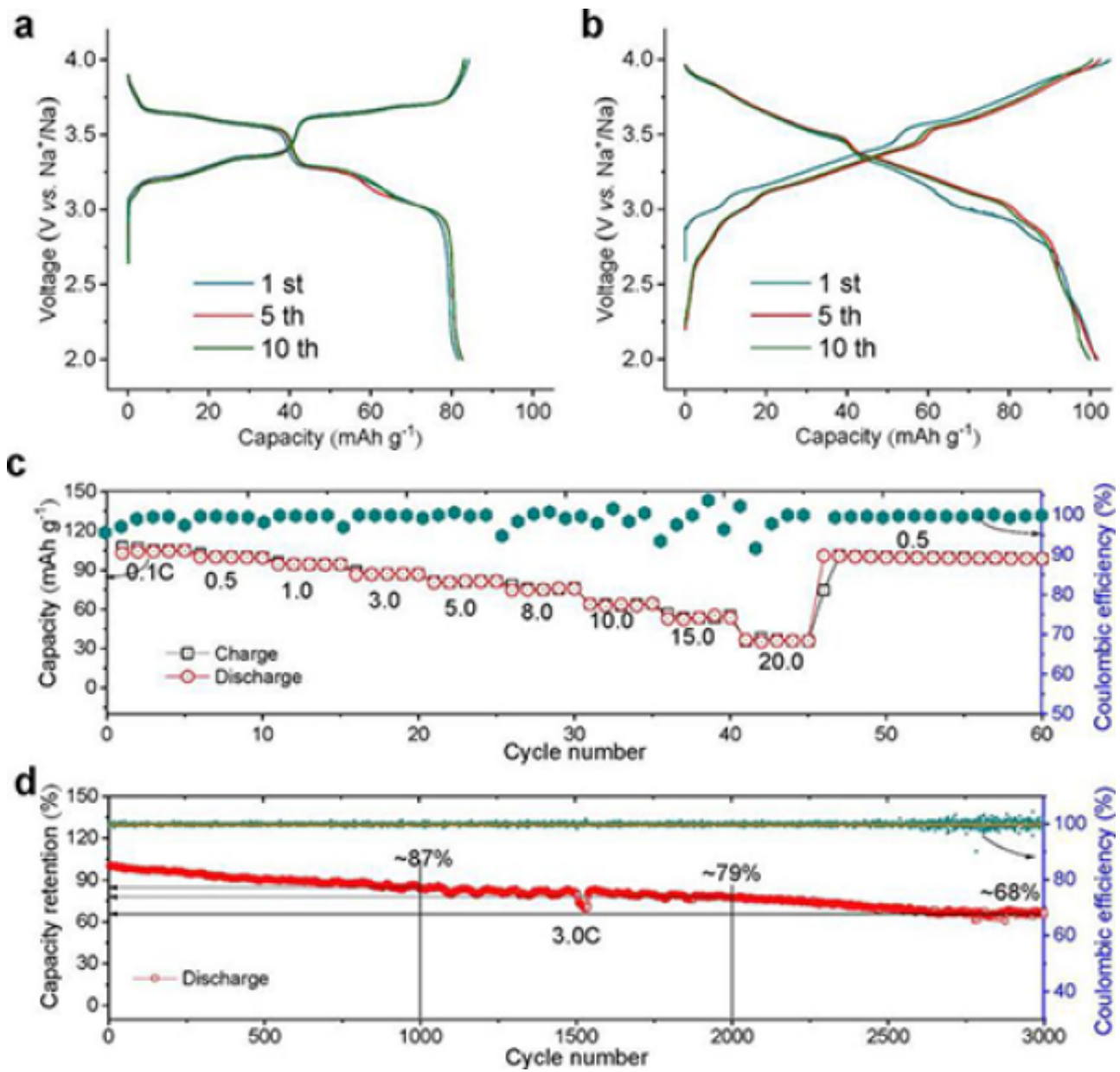


图4.(a) Na<sub>2/3</sub>Ni<sub>1/3</sub>Mn<sub>2/3</sub>O<sub>2</sub>在0.15C (~22 mA g<sup>-1</sup>), 2-4 V的充放电曲线；(b) Na<sub>45/54</sub>Li<sub>4/54</sub>Ni<sub>16/54</sub>Mn<sub>34/54</sub>O<sub>2</sub>；(c) Na<sub>45/54</sub>Li<sub>4/54</sub>Ni<sub>16/54</sub>Mn<sub>34/54</sub>O<sub>2</sub>的倍率性能；(d) Na<sub>45/54</sub>Li<sub>4/54</sub>Ni<sub>16/54</sub>Mn<sub>34/54</sub>O<sub>2</sub>的放电容量保持率

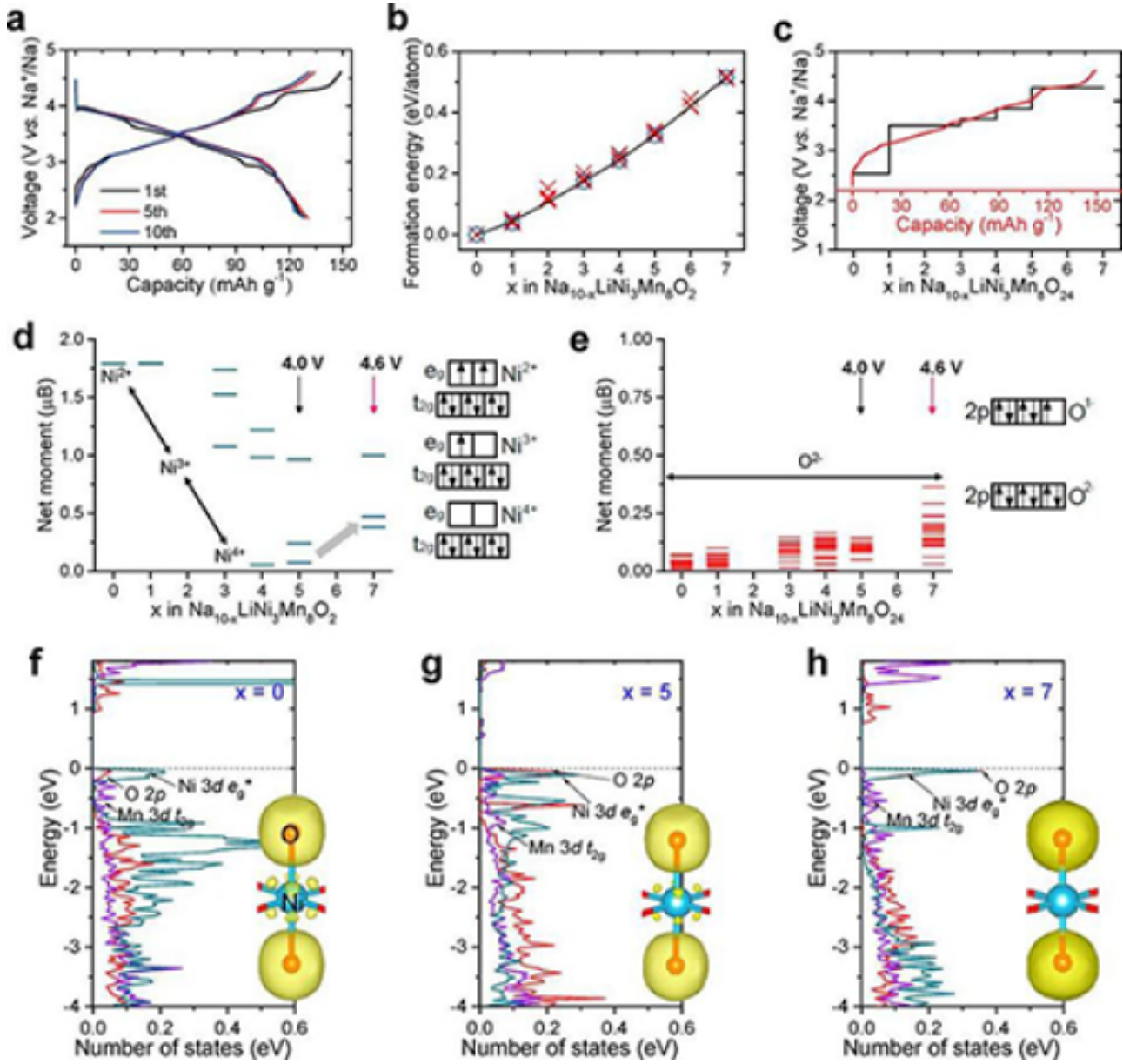


图5.(a)  $\text{Na}_{45/54}\text{Li}_{4/54}\text{Ni}_{16/54}\text{Mn}_{34/54}\text{O}_2$ 在2-4.6 V, 0.15 C的充放电曲线；(b-c)  $\text{Na}_{10-x}\text{LiNi}_3\text{Mn}_8\text{O}_{24}$  ( $0 \leq x \leq 7$ )不同脱钠结构的形成能；(d-e)  $\text{Na}_{10}\text{LiNi}_3\text{Mn}_8\text{O}_{24}$ 到 $\text{Na}_3\text{LiNi}_3\text{Mn}_8\text{O}_{24}$ 脱钠过程中间相的Ni和O的磁化和氧化态；(f-h)  $x=0, x=5$ 和 $x=7$ 时Ni 3d  $t_{2g}$ , Mn 3d  $t_{2g}$ 和O 2p的电子结构演变

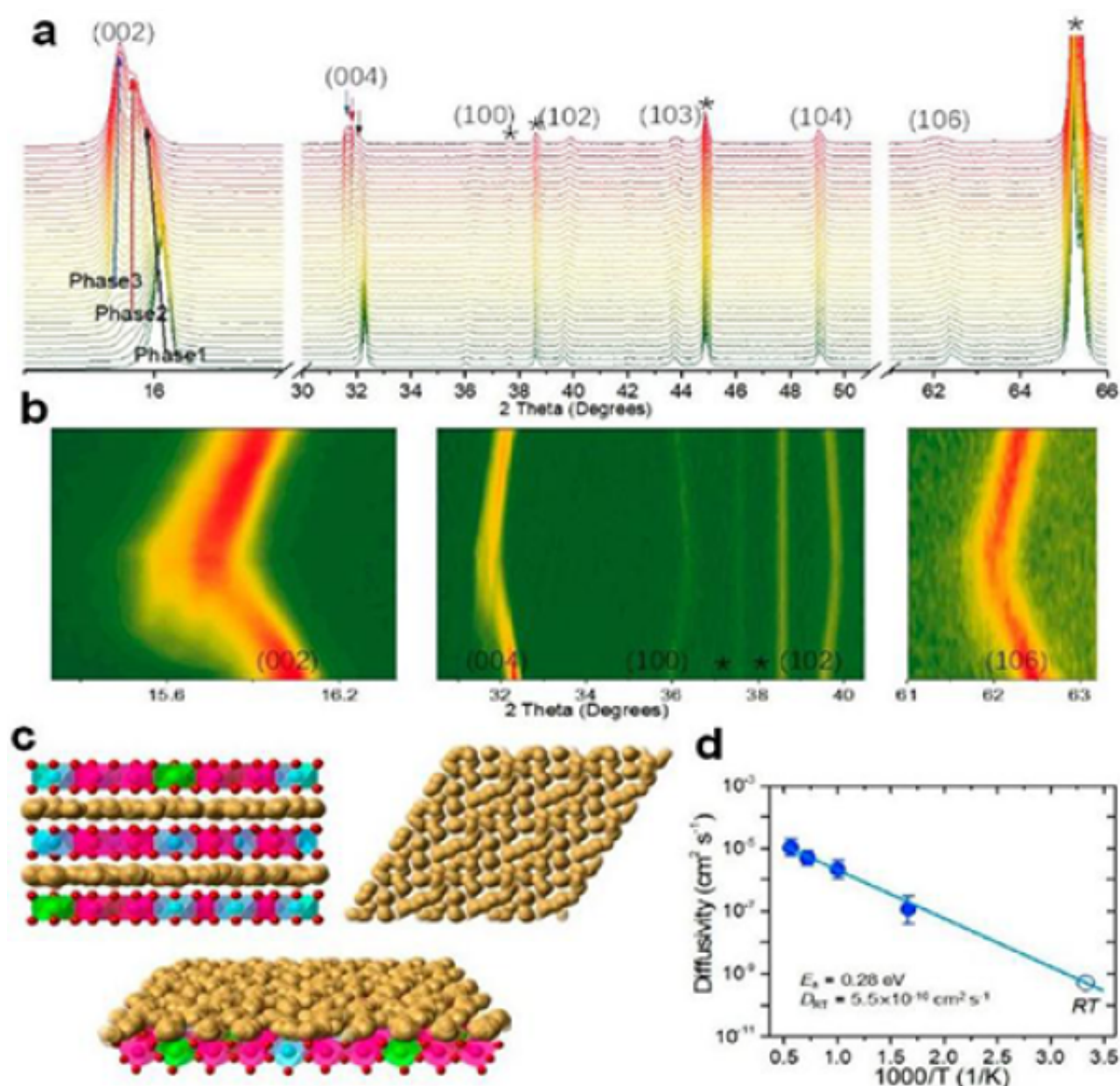


图6.(a) 0.05 C, 充电至4.6 V的in-situ XRD谱图；(b) 0.5 C, 2-4 V的in-situ XRD谱图；(c) 高钠含量的P2结构中Na<sup>+</sup>的迁移途径；(d)分子动力学模拟得到的扩散系数阿伦尼乌斯点

研究团队单位：物理研究所

更多 科学进展 请访问 <https://www.iikx.com/news/progress/>

本文版权归作者所有，请勿用于商业用途，[爱科学iikx.com](https://www.iikx.com)转发