

列宁晚年关于苏俄现代化建设的辩证思维论析

解师

晚年列宁审视了曾试图以经济文化落后的俄国直接过快地、过热地一步跃进到共产主义的认知偏差。同时,晚年列宁在探赜马克思主义俄国化社会主义道路上,对于唯物辩证法的思考也予以了回归。在此基础上,列宁提出了应以战略退却的“迂回过渡”方式步入到俄国现代化殿堂的重要论断,既为后续各国无产阶级政党的社会主义现代化探索提供了不可多得的理论导引,也为后续各国无产阶级政党的深化改革提供了弥足珍贵的实践启迪与借鉴。

一、在一般与特殊的历史规律中另辟苏俄社会主义的“自身道路”

列宁晚年在面临战时共产主义引爆的经济政治危急之时做出的伟大变革与抉择,避免了新生苏维埃政权一抹黑地冲进历史深渊的悲剧。在《论合作制》中他形象地讲道:“我们不得不承认我们对社会主义的整个看法根本改变了。”晚年列宁破除了那种囿于“本本”的条框教条式逻辑,强调不能僵化马克思主义,社会主义建设更不能只是禁锢在教科书当中循规的“万能公式”。他认为无产阶级在夺取政权之后,理应基于本国具体的国情,在一般的历史规律中寻找出马克思主义俄国化的特殊道路。

列宁在1923年口述的《论我国革命》中,有力地驳斥了第二国际的机会主义者以及国内苏汉诺夫等人的“革命早产论”“唯生产力论”。对此,列宁犀利地回应道:“马克思主义中有决定意义的东西,即马克思主义的革命辩证法,他们一点也不理解。”列宁认为历史规律不会以“纯粹的一般”表现出来,一般的规律恰是以某些“特殊性”呈现出来的。列宁坚持马克思主义具体问题具体分析的思想方法,猛烈地回击了那些将社会主义只能建立在发达资本主义基石上等“先资才能后社”论

调的书呆子们。与此同时,列宁也强调了在战略退却阶段依据俄国国情制定出符合俄国自身的发展路线、方针与政策,论证了以“迂回过渡”另辟苏俄现代化“自身道路”的正确性。列宁言道:“世界历史发展的一般规律,不仅丝毫不排斥个别发展阶段在发展的形式或顺序上表现出特殊性,反而是以此为前提的。”彰显了晚年列宁对于马克思主义辩证法的深悟与再创。

二、在对立统一的辩证关系中开拓“资为社用”新路径

在社会主义建设史中,如何对待同资本主义的关系极为重要。晚年列宁强调在战略退却阶段要利用商品经济补足俄国羸弱的生产力短板,要利用资本主义的长处为社会主义服务,对于资本主义优秀的东西要善于学习,“扬长”且“避短”,重新强调“共产主义=无产阶级专政+电气化”。事实上,早在1918年的《苏维埃政权的当前任务》一文的几个提纲中,列宁就提出了社会主义的建设公式,即:“苏维埃政权+普鲁士的铁路秩序+美国的技术和托拉斯组织+美国的国民教育等等+……=总和=社会主义。”

列宁晚年应用对立统一的矛盾分析法,重新正视了俄国资本主义成份的存在,在承继马克思、恩格斯关于东方道路和峡谷跨越学说的基石上,突破了战时共产主义的思想枷锁,开辟了利用国家资本主义的优势以及发展自由商品贸易来缝合俄国落后生产力缺口的先河。在当时的苏维埃党内惧怕商业的发展会突破社会主义制度的界限,以至于走上修正主义之时,列宁向广大共产党人详细地阐释了在俄共(布)强大的工农政权面前,活动在狭小空间的资本主义力量是微乎其微的。为此,列宁提出了不仅要害怕资本主义,还要善于向资本家学习的号召。

与此同时,列宁还强调在自由贸易中,租让也是一种斗争形式,是阶级斗争的另一种形式下的继续,而绝不是用阶级和平来代替阶级斗争,并得出了以国家资本主义为俄国落后的经济基础蓄力充能的重要结论:“我们应该利用资本主义(特别是把它纳入国家资本主义的轨道)作为小生产和社会主义之间的中间环节,作为提高生产力的手段、途径、方法和方式。”

三、在当前与长远的关系中深省社会主义建设并非“一蹴而就”

社会主义建设是一项亘古未有的新事业,没有任何现成的理论、范式可以照搬照抄,也就不可能唾手可得。晚年列宁在战略退却阶段,反思了曾经想方设法地去跨越经济文化落后的阶段性,直接进入一种高位阶文明的生产和分配经济制度的错误决定。

十月革命后初期,列宁始终把社会主义“纯而又纯”之下的计划经济与商品经济不能共存的原则墨守为公有制的定律。这直接造成了1920年下半年苏俄国内经济的窘境,使得人民群众对于废除战时共产主义的呼声达到了顶峰。残酷的现实使列宁不得不重新考量作为经济落后的小农国家而言,无法直接进入共产主义理想国度的现实,而是需要一个商品经济同社会主义低级阶段长久性相伴的量变过程,以及“三位一体”协同推进社会主义物质文明、政治文明与精神文明,才能逐步过渡到共产主义的彼岸。

1921年,列宁在《论粮食税》中掷地有声地讲道:“从物质、经济、生产意义上说,我们还没有到达社会主义的‘前阶’,而不通过我们尚未达到的这个‘前阶’,就不能走进社会主义的大门,这难道还不清楚吗?”可见,晚年列宁充分清醒地认识到战略退却阶段商品价值规律和市场关系存在的巨大意义,在战略

退却阶段认识到战胜资本主义和建设社会主义由“一蹴而就”向“长期性”“艰巨性”思路转换的重要性。

四、在主要矛盾的互化中重点复归农民的主体性

1921年,喀琅施塔得水兵的叛乱,使列宁看到了战时共产主义的真正限度,也使列宁感受到了余粮收集制给农民带去的巨大压力和挫伤。列宁敏锐地察觉到战时共产主义对于农民利益极大损害的主要矛盾,不仅分析了绝大多数小资产阶级自发势力的最不定形、最不肯定、最不觉悟的特质,还道出了其形成的深层原因,那就是:破产、贫困和艰苦的生活引起了他们的动摇。同年,列宁在《在全俄运输工人代表大会上的讲话》一文中睿智地指出:“一个阶级怎么能够建立起自己的政权呢?……是从什么地方得到支持的呢?我们知道,这种支持来自国内,来自农民群众。”

对此,晚年列宁在充分调查研究农民问题的实情之后,果断做出了新经济政策的调整与重心的转移,妥善采取了小农生产者唯一能接受的商品交易政策,满足了农民对于工农业产品之间自由流转的迫切要求,从而切实保障了广大农民的基本生活条件。列宁认识到不依靠俄国农民的力量,苏俄社会主义政权就会失去阶级根基的关键所在。因此,直面这个问题,对于一个以小农人口结构占据庞大比重的落后俄国而言,充分保障农民的主体性,大力改善农民生活状况的意义是无可争辩的。所以,晚年列宁明释:“谁若不明白这一点,谁若认为把农民提到第一位就等于‘放弃’或者类似放弃无产阶级专政,那他简直是不动脑筋,只会空谈。”

作者简介:解师,新疆大学马克思主义学院2022级博士研究生在读。

一种新型有机硅微孔材料的制备及表征

黄思博 刘影

现今社会随着科技的高速发展,新材料也不断出现,微孔材料就是其中之一。根据国际纯粹与应用化学协会的定义,多孔材料依照孔径的大小被分为三类:微孔物质($<2\text{nm}$),大孔物质($>50\text{nm}$)和介孔物质(2nm 与 50nm 之间)。微孔材料因其基体内含有大量微气泡结构,具有质量轻、材料省、能隔热、能吸收冲击载荷等优良特性,被广泛应用于包装、建筑、运输、隔音、分离、催化剂、载体等领域。本文通过偶联反应合成了一种新型的共轭微孔材料,主要分为以下两个部分:第一部分为共轭微孔聚合物的合成。首先以对二溴苯为原料合成四(4-溴苯基)硅烷,以此作为最终产物的反应物。第二部分:利用2,7-二溴-9-芴酮和三甲基硅乙炔之间的相互反应得到2,7-二炔基-9-芴酮,两种反应物在四(三苯基磷)钨和碘化亚铜的催化作用,成功得到共轭微孔聚合物。通过红外、核磁(氢谱)、扫描电镜等手段对这些化合物的结构进行表征。

1. 微孔材料的研究进展

随着科技的进步,人们对天然沸石这类微孔材料的结构有了更加深刻的了解,各种微孔材料大批量呈现。有机多孔聚合物(Porous Organic Polymers, POPs)由于拥有大的比表面积、低的骨架密度、可控的化学物理性质以及合成策略多样化等特性,可以应用于气体吸附、存储、分离和非均相催化等方面。按照形态不同,多孔有机聚合物可分为非晶态多孔有机聚合物和晶态多孔有机聚合物两种类型。非晶态多孔有机聚合物可细分为共轭微孔聚合物(CMPs)、固有微孔聚合物(PIMs)、超交联聚合物(HCPs)、多孔芳香骨架(PAFs)等。共轭微孔聚合物含有三维网络结构,具有强度高、机械加工性能好、耐拉伸等特点,在电池制造、光学材料等领域拥有广阔应用前景。晶态多孔有机聚合物以共价有机框架材料(COFs)为代表

产品,具有热稳定性好、化学稳定性佳、结晶度高、密度低、孔道结构丰富等特点,在储能材料、异相催化、光电子器件领域应用较多。

2. 产物合成

2.1 四(4-溴苯基)硅烷的合成

试验过程:组装系统,500ml三口烧瓶、恒压滴液漏斗、冷凝管、干燥管、套管、通气管,加入磁子,通氮气。称取对二溴苯17.8g,加入三口烧瓶中,加入200ml无水乙醚,鼓泡至少45min。将上述组装系统整体降入 -78°C 环境中保持10min,使烧瓶中液体温度降至 -78°C 以下,并同时开启搅拌。然后在 -78°C 下往反应溶液中缓慢滴加正己烷溶液47ml,滴加时间1h,再在此温度下反应2h。关掉制冷,使反应液体在 -20°C 以下反应4h。在 -78°C 下加入四氯硅烷的乙醚溶液,滴加完后反应1h后停止,当温度升高至 -20°C 时取出,在常温条件下搅拌,加热回流1h。再次冷却至室温后,加入50ml饱和 NH_4Cl 溶液,反应溶液逐渐变得澄清,静置分层,水层用30ml乙醚洗两次,合并上述有机层。有机层用30ml水洗两次,30ml饱和食盐水洗一次,分出有机层,用无水硫酸镁干燥至少2h。常温加压下过滤旋蒸,得到淡黄色油状物质,用三氯甲烷:乙醇=1:1的100ml溶液溶解上述物质使其完全溶解在溶剂中,将液体放置在单口烧瓶中并组装系统,单口烧瓶中加入磁子防止爆沸,升温至溶液变澄清。烧杯中加入磁子防止爆沸,升温至溶液变澄清。烧杯中重结晶后得3.54g白色晶体,产率28.8%。

2.2 2,7-二炔基-9-芴酮的合成

试验过程:组装系统,250ml三口烧瓶,冷凝管、干燥管、套管、通气管,加入磁子等。然后加芴酮3.38g,再加入催化剂二(三苯基)磷二氯化钨,三苯基磷,碘化亚铜,溶剂二乙胺,常温下鼓泡0.5h,通过注射器加入三甲基硅乙炔3g,鼓泡0.5h。加热至 80°C ,减少鼓泡,热回流26h。停止加热,冷却后抽滤,在旋蒸时用乙醚

将三口瓶多洗几次,旋蒸得到的淡黄色固体粉末为中间产物。在三口烧瓶中加入 NaOH 、 CH_2Cl_2 和中间产物,常温下搅拌24h后过滤。停止搅拌,用分液漏斗水洗1次,将有机层用烧杯从下面接出,留下水层,用 CH_2Cl_2 将水层洗2次,每次都把有机层用烧杯从下面接出,再将水层从上面倒出,将有机层倒入分液漏斗,用水洗2次,饱和 NaCl 洗1次,最后合并有机层,加入无水 MgSO_4 ,干燥静置2h。旋蒸抽滤过的有机物,点板后过柱子,实验试得比例为石油醚:乙酸乙酯=30:1,将过柱子得到的再旋蒸一遍后在 50°C 下真空干燥12h得到2,7-二硅甲基-9-芴酮。

2.3 最终产物的合成

试验过程:组装系统,50ml三口烧瓶冷凝管、干燥管、套管、通气管,加入磁子,通氮气等。加入反应所需的催化剂:四(三苯基磷)钨0.1mmol,碘化亚铜0.6mmol,溶剂:无水二异丙胺15ml,无水DMF15ml,加入实验原料四(4-溴苯基)硅烷1.375mmol,2,7-二炔基-9-芴酮的2mmol,通氮气,同时开搅拌半个小时,将烧瓶里的空气赶出来后,在油浴锅里加热到 100°C ,反应72h。得到的产物用DMF、丙酮、四氢呋喃、甲醇各30ml依次按顺序洗并抽滤,收集滤饼,在索氏提取器中将滤饼包好并用甲醇150ml冲刷24h,在索氏提取器中将滤饼包好并用四氢呋喃150ml冲刷24h。得到最终产物CMPs在真空 45°C 下干燥24h,得到最终产物1.16g,产率19.8%。

3. 测试方法

3.1 核磁共振

对中间产物和2,7-二炔基-9-芴酮进行氢谱和碳谱的测试分析,检测设备为超导核磁共振谱仪。

3.2 红外光谱

红外光谱用Bruker Tensor 27型红外光谱

仪进行测试,样品用溴化钾压片,收集范围为 $650\sim 4000\text{cm}^{-1}$ 。

3.3 扫描电镜

扫描电镜采用的是美国FEI QUAN-TA FEG250型场发射扫描电镜。能在材料科学研究、金属材料、陶瓷材料、半导体材料、化学材料等领域进行材料的微观形貌、组织、成分分析,各种材料的形貌组织观察。

3.4 N_2 的脱附曲线

使用全自动比表面积和孔隙度分析仪测得 N_2 吸附-脱附等温曲线。通过BET理论从吸附等温线计算材料的比表面积。

4. 结论

本次实验围绕一种有机硅微孔材料的合成、表征开展了相关研究,研究结论如下:

(1)实验中以对二溴苯为原料,首先合成了四(4-溴苯基)硅烷,然后以2,7-二溴-9-芴酮为原料合成了2,7-二炔基-9-芴酮,在合成2,7-二炔基-9-芴酮的过程中我们得到了中间产物,并对其做了核磁的氢谱,合成2,7-二炔基-9-芴酮后,通过核磁,氢谱对其结构进行了确认及表征。

(2)合成了四(4-溴苯基)硅烷和2,7-二炔基-9-芴酮后,再以他们为原料,在催化剂的作用条件下,得到最终产物。通过红外,扫描, N_2 脱附等手段段对其结构进行了确认以及表征。通过研究微孔结构,结果表明有机硅微孔材料制备成功。

综上所述,本文制备的多孔有机材料拥有大的比表面积、优良的气体存储能力、低的骨架密度和合成方法多样化等优点。

黄思博系湖北泽融检测技术有限公司主管工程师。
刘影系襄阳航泰动力机器厂助理工程师。