7.5

苯二亚甲基二异氰酸酯生产过程专利技术分析

(1. 兰州理工大学 石油化工学院, 甘肃 兰州 730050; 2. 甘肃银光聚银化工有限公司, 甘肃 白银 730900)

摘 要: 苯二亚甲基二异氰酸酯(XDI) 是生产高折光率、优良抗冲性和耐热性聚氨酯光学材料的重要原料。综述了 XDI 的生产现状、专利分布和技术研究现状,系统梳理了成盐光气化、直接光气化、气相光气化和固体光气化等制备方法的技术现状、存在的问题和解决途径。非光气化工艺仍处于实验室研究阶段,光气化工艺具有规模、成本、产品纯度高、杂质少等优势,仍是 XDI 生产的主流工艺和方向。

关键词: 苯二亚甲基二异氰酸酯; 成盐光气化; 直接光气化; 气相光气化; 固体光气化

中图分类号: TQ 031.2 文献标识码: A 文章编号: 1671 - 3206(2020) 11 - 2926 - 06

DOI:10.16581/j.cnki.issn1671-3206.2020.11.017

Analysis of China patent technology for xylylene diisocyanate production

MAO Li-ping¹ ,WANG Wei¹ ,WANG Dong-liang¹ , MENG Wen-liang¹ LI Xiao-ming² LI Gui-xian¹

(1. School of Petrochemical Engineering Lanzhou University of Technology Lanzhou 730050 China;

2. Gansu Yinguang Juyin Chemical Co., Ltd., Baiyin 730900 China)

Abstract: Xylylene diisocyanate (XDI) is an important raw material for high refractive index good impact resistance and heat resistance optical polyurethane. Progress on XDI production status patent distribution and technical research was reviewed. The research status and problems of salt-forming phosgenation phosgenation gas phase phosgenation and triphosgenation for XDI production were systematically analyzed and the solutions for the development trend were also proposed. The non-phosgenation process is still in the laboratory development stage. With the advantages of scale cost high purity and less impurities the phosgenation technology is still the future trend for XDI production.

Key words: xylylene diisocyanate; salt-forming phosgenation; direct phosgenation; gas phase phosgenation; triphosgenation

苯二亚甲基二异氰酸酯(XDI)常温下为透明无色液体,是一种含苯环的脂肪族异氰酸酯(ADI),具有优良的耐候性、色泽稳定性和粘结性[1]。XDI有三种异构体,即邻位(o-XDI)、间位(m-XDI)和对位(p-XDI)。XDI分子结构中,异氰酸酯基团(一NCO)与苯环被亚甲基(一CH2—)阻隔,避免了苯环与异氰酸酯基之间产生共振现象,使得 XDI 及其聚氨酯制品对光稳定,不变黄,表现出优良的耐候性,适用于生产高档涂料、油漆、软包装、弹性体、户外密封剂、皮革和胶黏剂等聚氨酯材料。尤其值得关注的是,早在 1994 年三井化

学就申请了由 XDI、三硫醇和脂肪族硫醇合成的含硫聚氨酯树脂的中国专利^[2]。该材料具有优异的抗冲性能、高折光率和耐热性能 ,是良好的聚氨酯光学材料(当前牌号为 MR-7)。由于聚氨酯类光学材料在大飞机和战斗机悬窗、军用高精度探测设备、武器装备瞄准系统等的光学组件领域有十分重要的应用 ,XDI 生产技术具有很强的保密性 ,公开技术资料多以专利的形式呈现。本文通过对XDI 文献、专利技术和技术路线的发展趋势分析 ,让相关研发人员了解相关专利技术竞争态势 ,可为企业科学决策奠定基础。

收稿日期: 2020-02-12 修改稿日期: 2020-05-03

基金项目: 甘肃省科技重大专项计划项目(18ZD2GD014)

作者简介: 毛丽萍(1967 -) ,女 四川忠县人 ,兰州理工大学副教授 ,硕士生导师 ,长期从事化学工程与技术领域的教学与研究工作。电话: 13919809034 , E - mail: maolp_861@ 126. com

通讯联系人: 王东亮(1982 –) ,男 ,河北武安人 ,副教授 ,博士 ,主要从事化工过程集成与资源综合利用的研究。电话: 13919821106 ,E – mail: wangdl@ lut. edu. cn

1 生产现状

目前 ,全球拥有超过 70 余家的 XDI 供应商 ,但 大部分为小剂量、精细化学品试剂型的 XDI 供应商。日本三井化学^[3] 在日本九州大牟田拥有全球唯一的大规模生产 XDI 的生产装置 ,其装置产能为 5 000 t/a ,其产品牌号为 XDI Takenato 500 和 XDI 衍生物 Takenato D110-N ,全球市场占有率超过90%。为满足国内 XDI 产品的市场需求 ,甘肃银光聚银化工有限公司自主开发了光气化法合成苯二亚甲基二异氰酸酯技术 ,其 "百吨级光气化法合成间苯二亚甲基二异氰酸酯(简称 M-XDI) 中型装置开

发建设"项目获得甘肃省科技重大专项立项支持,该项目设计规模为500 t/a,已于2019 年底实现试生产。万华化学计划2020年之后,依据市场发展状况,择机于宁波大榭万华化工新材料产业园实施3500 t/a 特种异氰酸酯(XDI)项目。

2 专利分析

从中国专利发明公开数据库、中国专利实用新型库和中国专利外观设计库中检索"苯二亚甲基二异氰酸酯"或"苯二甲撑二异氰酸酯"相关专利,经过合理筛选与排查,涉及苯二亚甲基二异氰酸酯或苯二甲撑二异氰酸酯生产过程的关键专利见表1。

表 1 XDI 生产技术中国专利统计

Table 1 Chinese patent statistics for XDI production technology

序号	专利权人	专利公开号	关注点
1	开封华瑞化工新材料有限公司	CN103990291A	精馏装置及精馏方法
		CN203916120U	精馏装置
		CN105195080A	合成装置及合成方法
		CN205288387U	合成装置
2	黄河三角洲京博化工研究院	CN106748887 A	制备方法
		CN107325024A	制备方法
3	拜尔材料科学股份公司	CN101100447A	制备方法
	(科思创德国股份有限公司)	CN106573881A	制备方法
4	万华化学集团股份公司	CN102070491A	制备方法及产品精制
	万华化学(宁波) 有限公司	CN105218422A	制备方法及产品精制
		CN108079921A	制备方法及反应器
5	青岛科技大学	CN108003060A	光气脱出方法
	青岛银科恒远化工过程信息技术有限公司	CN107915662A	分离提纯装置及方法
6	三井化学株式会社	CN1045578A	生! セ ナ ・ナ
	(三井东亚化学株式会社)	CN101203488A	制备方法 制备方法
		CN105263903 A	制备方法
		CN105143178A	制备方法
		CN105143177 A	.p. = 7.72
7	太仓市恒益医药化工原料厂	CN103351313A	制备方法
8	杭州崇舜化学有限公司	CN1931834A	制备方法
9	湖南海利常德农药化工有限公司	CN109369457 A	制备方法
10	温科莱斯法国公司	CN108884024A	制备方法
11	江阴市万丰化工物资有限公司	CN108484447A	制备方法
12	江苏快达农化股份有限公司	CN108658809A	制备方法
13	甘肃银光聚银化工有限公司	CN108101810A	制备方法

由表 1 可知 ,大部分专利的关注点集中于 XDI 制备方法。按照技术路径的不同 ,XDI 制备方法可以分为光气化工艺和非光气化工艺。虽然光气具有高毒性的特征 ,但是以光气为原料的光气化工艺 ,由于具有规模优势、成本优势、产品纯度高杂质少、工艺清洁等优势 ,占专利技术的主体地位。异氰酸酯巨头科思创、万华化学、三井化学、银光聚银等申请的专利均为光气化工艺生产技术。可以预见 ,光气化工艺未来仍是 XDI 生产的主流工艺和方向。

2.1 液相光气化工艺

光气化工艺按照工艺条件不同可分为液相光气 化工艺和气相光气化工艺。前者根据工艺条件不同 又可以分为成盐光气化工艺和直接光气化工艺。各工艺路线见图 1。

$$\begin{array}{c|c}
NH_2 & -NHCOC1 \\
NH_2 & +2COCl_2 & -NHCOC1 \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
NH_2 & +2HC1 & R5 \\
NH_3C1 & Q & \\
-NH_3C1 & -COCl_3 & -NHCOC1 \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
NHCOC1 & +12HC1 & R6 \\
\end{array}$$

 $R - NCO + HCl \Longrightarrow R - NHCOCl$ R7 $R - NCO + R - NHCOCl \Longrightarrow R - N(COCl) CONH$ R8

图 1 光气化法合成间苯二亚甲基二异氰酸酯反应路线 Fig. 1 Synthesis of m-xylylene diisocyanate by phosgenation 2.1.1 成盐光气化工艺 成盐光气化工艺首先将苯二亚甲基二胺(XDA)与酸性气体如氯化氢或二氧化碳反应制得苯二亚甲基二胺盐酸盐或碳酸盐(成盐反应 R1),然后使其与光气反应生成 XDI(光气化反应 R2)。

在液相成盐光气化工艺中,关键是胺与氯化氢等酸性气体的成盐转化反应,成盐转化率的高低直接影响后续光气化反应和 XDI 的收率。由于成盐转化反应中胺盐酸盐包覆现象的存在,导致胺转化率下降,后续光气化反应中产生脲类副产物,此外产生的胺盐酸盐颗粒不一,分散不均,使得光化反应时间变长,副产物增多。针对上述问题,专利技术主要从以下三方面考虑:

(1) 控制胺和溶剂的比例,使胺与氯化氢反应 生成的胺盐酸盐能够均匀分散,提高成盐转化率。 专利 GB1086782A^[4] 将胺和溶剂的比例控制在 18:1 ~30:1 之间 使光气化反应段盐酸盐的浓度控制在 质量分数 5.5% 以下。专利 CN1045578A[5] 思路类 似 不同的是采用酯作为溶剂 控制胺和溶剂的质量 比例为 8:1~16:1。上述方法虽然解决了成盐转化 率问题 但光气化反应时空转化率不高 溶剂回收能 耗很高。如果将盐酸盐的浓度控制在5%以上,所 得盐酸盐的料浆粘度上升,盐酸盐料浆的流动性降 低。不仅生产效率降低 而且胺会被盐酸盐包覆 异 致成盐不完全。专利 CN101203488 A [6] 采用提高温 度的方式解决成盐粘度问题,但是由于高温下脂肪 二胺与氯化氢反应很快 造成胺被盐酸盐包覆 也会 导致成盐不完全。专利 CN102070491A[7] 在低浓度 下进行成盐反应 再利用离心设备将低浓度盐酸盐 浓缩后用于光气化反应,但由于盐酸盐浓缩后粘度 增大导致难以在管道中输送,工业化难度较大。

(2) 引入分散剂使胺-盐酸盐均匀分散。胺-盐酸盐在传统卤代芳烃类溶剂(如:邻二氯苯等)中不易均匀分散,是导致胺-盐酸盐包覆的一个重要因素。因此选择一种合适的分散介质,在这种分散剂

或者溶剂中 胺与氯化氢充分反应生成的胺-盐酸盐快速均匀分散且生成的盐酸盐颗粒均一,有助于提高成盐转化率。专利 CN105218422A^[8] 将沸点为 50~100 ℃的酮类或腈类等极性溶剂用于盐酸盐分散,使盐酸盐料浆粒度分布均匀,从而在不降低胺-盐酸盐浓度(质量分数 5%~20%)的条件下,获得高转化率的盐酸盐料浆。分散剂的引入,虽然提高了成盐转化率,但增加了产品精制脱溶剂过程的复杂性。

(3) 强化原料传质混合,优化成盐反应器结构。 胺与氯化氢的成盐反应过程主要为传质控制 其原 料混合效果直接决定了成盐反应效果。专利 CN102070491A^[7]在成盐反应釜中设置喷射反应器, 苯二亚甲基二胺溶液和氯化氢在喷射反应器中快速 混合 制得的胺盐酸盐具有非常小的平均粒径。专 利 CN105218422A^[8] 发明了一种带有沙漏型液体料 浆分散器的成盐反应器。专利 CN108079921A^[9] 采 用高温成盐工艺 胺和氯化氢首先在普通成盐反应 器中反应,然后胺-盐酸盐料浆在具有旋转区的光气 化反应器中 使未反应的胺与氯化氢继续反应 有效 避免了盐酸盐结块造成的胺反应不完全,提升了胺 的成盐浓度,可以达到质量分数20%~25%,同时 降低了盐酸盐粒径,低至50 μm 以下,提升了成盐 质量。专利 CN108658809A[10] 在加压条件采用 Y 型反应器实现 m-XDA 与 CO₂ 的液相成盐反应。强 化原料传质混合带来的问题就是反应器的设计复杂 化 增加制造费用。

对于光气化反应,普遍认为,苯二亚甲基二胺盐酸盐的光气化反应非常缓慢且反应分为两步进行,第一步为苯二亚甲基二胺盐酸盐与光气反应生成氨基甲酰氯(R2),第二步为氨基甲酰氯分解生成异氰酸酯同时放出氯化氢(R3)。

针对苯二亚甲基二胺盐酸盐的光气化反应 ,专利 $1045578A^{[5]}$ 在 $120\sim170$ °C 下 ,一步完成上述两个反应;专利 $CN105195080A^{[11]}$ 和 $CN205288387U^{[12]}$ 也是一步完成光气化反应。反应原料为胺盐酸盐苯溶液与光气 ,反应条件在 $0\sim5$ °C 时 ,反应需要 $3\sim8$ h 达到反应终点。相比制备芳香族异氰酸酯 ,制备脂肪族异氰酸酯会有氯衍生物如(氯甲基苄基异氰酸酯) 生成。由于 XDA 属于脂肪二胺 ,使用一步法光气化反应生成氯衍生物时副产物比较严重。专利 $CN1045578A^{[5]}$ 氯衍生物副产物摩尔含量为 $0.39\%\sim0.78\%$,而专利 $CN105195080A^{[11]}$ 和专利 $CN205288387U^{[12]}$ 氯衍生物副产物质量含量不高于 1.5%。而专利 $CN102070491A^{[7]}$ 和 $CN105218422A^{[8]}$ 则将光气化反应分为高压光气

化和低压光气化两个步骤: ① 促进胺-盐酸盐与光气反应生成氨基甲酰氯的反应。通过反应过程分析,高光气浓度和高温对反应快速进行有利。高光气浓度可以借助较高压力实现。基于上述考虑,专利CN1045578 $A^{[5]}$ 将胺-盐酸盐与光气反应优选反应压力分别控制在 $0.5 \sim 0.8$ MPa 和 $0.4 \sim 0.6$ MPa,优选反应温度分别控制在 $130 \sim 150$ $^{\circ}$ 和 $140 \sim 150$ $^{\circ}$ 。②促进氨基甲酰氯分解为异氰酸酯和氯化氢的反应。该反应是压力依赖型平衡反应 通过降低压力可以使反应平衡向有利于异氰酸酯生成的方向进行。因此,专利 CN102070491 $A^{[7]}$ 和 CN105218422 $A^{[8]}$ 分别将优先反应压力控制在 $0.05 \sim 0.2$ MPa 和 $0.2 \sim 0.4$ MPa,以促进该分解反应的进行。反应温度可以保持与高压光气化反应一致。

此外,优化光气化反应器结构设计实现光气化 反应快速进行 也是一个重要的研究方向 其核心是 混合技术。一种混合方式是在传统动态釜式搅拌反 应器上进行改进,例如专利 CN105195080A[11] 和 CN205288387U^[12] 发明了带有多孔限位分流板和气 体分布器的反应釜式反应合成装置。另一种混合方 式是各种形式的静态混合反应器。静态混合反应器 的发展经历了套管式喷射混合、喷嘴喷射混合、文丘 里型射流混合等几代发展阶段,目前多改用改进型 的文丘里管式结构[2]。由于胺类化合物光气化反 应的特性 反应物料中不可避免存在固体物质。静 态混合反应器在提高混合效果的同时 必须解决堵 塞的问题。调查发现应用干苯二亚甲基二胺盐酸盐 光气化反应的静态混合反应装置,国内机构在该领 域的专利布局几乎为空白,相关机构在进行专利布 局时值得关注。

2.1.2 直接光气化工艺 直接光气化工艺是直接通过 XDA 溶液与光气反应生产 XDI(R4)的方法。直接光气化法的一种重要弊端是,当胺的反应活性较高时 胺与光气的反应率很快,生成的异氰酸酯易与游离的胺生成脲类副产物。为避免上述问题,通常都是将直接光气化工艺分为两个步骤进行:冷光气化反应和热光气化反应,如三井化学专利CN1045578A^[5]采用酯类溶剂分别在 $0 \sim 30 \, ^{\circ}$ 和 $120 \sim 180 \, ^{\circ}$ 下进行冷光气化反应和热光气化反应;而银光聚银专利 CN108101810A^[13] 采用氯苯、邻二氯苯或乙酸戊酯等分别在 $-10 \sim 10 \, ^{\circ}$ 和 $140 \sim 150 \, ^{\circ}$ 下进行冷光气化反应和热光气化反应。上述技术的实质 就是通过控制冷光气化反应的温度,降低胺的反应活性,避免脲类副产物的产生。

专利 CN108884024A^[14] 发明人对直接光气化反应研究认为,直接光气化反应是分步进行的: 第一步

是 XDA 与光气反应生成氨基甲酰氯(反应式 R5), 第二步是氨基甲酰氯分解转化为异氰酸酯(反应式 R3)。第一步反应是个快速强放热反应过程,第二 步反应同前文所述是压力依赖型平衡反应。副产物 的形成主要是氨基甲酰氯与异氰酸酯反应生成脲羰 基氯化物。在胺转化为异氰酸酯的过程中,存在两 类中间物质: 包含至少一个氨基甲酰氯官能团 (一NHCOCI一)的物质和包含至少一个脲羰基官能 团(-N(COCI)CONH-)的物质,或者是这些物质 相互缩合形成的物质。氨基甲酰氯官能团和脲羰 基氯官能团与异氰酸酯官能团存在反应式 R7 和 反应式 R8 的反应平衡。基于上述原理,专利 CN108884024A^[14]取消了冷光气化反应,直接进行 热光气化反应,当光气化反应结束之后,在120~ 190 ℃和 100 Pa~2 MPa 条件下,通过汽提塔、膜 分离装置、固定床吸附或者精馏塔脱出氯化氢,促 进反应式 R7 和反应式 R8 逆向进行,将中间产物 转化为目标产物。该方法取消冷光气化反应阶 段,始终保持较高的反应温度,光气化反应时空转 化率高。而专利 CN109369457A[15] 采用有轻组分 和重组分的混合惰性溶剂首先在 - 10 ~ 5 ℃ 进行 冷光气化反应 然后在 120~160 ℃ 吡啶类催化剂 存在的条件下进行热光气化反应,热光气化过程 中不断采出轻组分并带出光气和氯化氢 ,降低副 反应,提高产品选择性和收率。

2.2 气相光气化工艺

气相光气化工艺[16] 是将可汽化的胺类化合物 在高温下进行气相光气化反应一步制得异氰酸酯的 方法 其基本流程是光气与胺汽化并过热 然后经喷 嘴混合后进入反应器进行快速反应,出反应器的反 应产物与惰性溶剂接触猝冷 再对异氰酸酯冷凝溶 液脱除氯化氢和光气,最后经蒸馏提纯得到异氰酸 酯产品。可汽化的脂肪族和芳香族单胺、二胺和多 胺类化合物均可以采用此法 具有反应收率高、设备 投资小、生产效率大、安全可靠等优点[17]。 气相光 气化工艺面临的主要问题是[18]:①高温汽化过程中 胺类化合物的分解和胺类化合物聚合生成焦油; ②产品异氰酸酯与原料胺类化合物发生副反应生成 脲类固体物质堵塞反应器; ③高温下异氰酸酯产物 自聚及与副产的氯化氢发生副反应 降低产品收率。 毫无例外 XDI 气相光气工艺也面临上述问题。因 此 研究者关注的胺类化合物快速汽化、气相光气化 反应器以及反应混合物快速冷却等领域,也适用于 XDI 气相光气化工艺研究。

与通常所述气相光气化工艺所涉及的胺类物质 不同之处在于 通常的脂肪二胺和芳香族二胺均为 热稳定性胺,而 XDA 属于苄基胺,其在远低于其沸点温度下会形成非挥发性的苯二甲基多胺,并释放出氨 造成胺汽化器堵塞和系统结垢。以 1.3—XDA(常压沸点为 274 $^{\circ}$)为例,在氮气气氛和 230 $^{\circ}$ 下经过 1 h,非挥发多胺物质量含量达到 5.29%。因此传统的胺类化合物快速汽化技术不能解决 XDA的胺分解问题。科思创的专利 CN106573881B $^{[19]}$ 在汽化之前向 XDA 添加 $20 \sim 2~000~\text{mg/L}$ 的 2~6—二叔丁基—对甲酚、甲苯磺酸、对甲苯磺酰胺等一种或多种稳定剂,改进 XDA 的热稳定性,可将 XDA 加热至给定压力下的汽化温度 $10 \sim 100~^{\circ}$ 以上。此外还可以引入惰性气体和惰性溶剂降低 XDA 的汽化温度。该方法为解决高温汽化过程中胺类化合物的分解问题带来新思路,值得关注。

2.3 固体光气化工艺

由于光气的剧毒性特征,其被列入《禁止化学武器公约》,受到严格管控。此外,按照《国家安全监管总局关于印发光气及光气化产品安全生产管理指南的通知》相关文件,原则上不再批准新的光气生产装置和生产点的建设项目,从严审批涉及光气及光气化产品的其他建设项目。光气成为一种稀缺资源。寻找光气替代品进行异氰酸酯生产成为发展异氰酸酯产业的一种必然选择。针对 XDI 制备领域,研究者主要关注将固体光气(BTC)作为光气的替代品。固体光气亦称三光气,在常温下极其稳定,其在化学反应中与光气有相似的反应机理,1 mol 固体光气相当于 3 mol 光气,可作为光气的理想替代品。与液相光气化工艺类似,固体光气法也可以分为成盐法和直接法。

成盐法是在惰性溶剂介质中 XDA 与氯化氢反 应制得 XDA 盐酸盐溶液(反应式 R1) ,然后盐酸盐 溶液再与固体光气反应生成 XDI(固体光气反应式 R6)。董建勋等[20]首先在室温下制得 XDA 的氯苯 盐酸盐 在搅拌作用下将 BTC 氯苯溶液滴加到氯苯 盐酸盐中 ,完成固体光气反应。盐酸盐与固体光气 的反应,如果反应温度低,原料转化率低;反应温度 高 易发生副反应生成氯代衍生物杂质 ,选择性降 低。因此,可能是反应不完全或者是副反应的存在, 该方法 m-XDI 的产率仅 80.65%。京博化工研究 院的专利 CN106748887B^[21] 将 XDA 与 HCl 进行 成盐反应之后,在盐酸盐料浆中先加入三苯基膦、 三乙基膦或三丁基膦等有机膦化物,然后再加入 固体光气惰性溶液发生反应,得到 XDI。有机膦化 物可以使固体光气解聚转化为光气 ,参与光气化 反应,提高盐酸盐的反应速率。本方法制备 m-XDI 的收率达到94%以上,产品纯度在98%以上。专

利 CN103351313A^[22]将质量比为 1:1.5~1:3的二(三氯甲基)碳酸酯和盐酸盐作为反应原料,在低温条件下,通入二氧化碳搅拌,冷却后加入惰性有机溶液;之后将反应溶液进行加热反应,其中气压 0.1~1 MPa,加热温度 60~100°C;将反应后的溶液进行减压、过滤、蒸馏后即得苯二亚甲基二异氰酸酯。

直接法是 XDA 与固体光气直接进行固体光气 反应 不需要成盐。专利 CN107325024A^[23] 以间苯 二甲胺和固体光气为原料,在催化剂和缚酸剂存在 下 分两步制备得到 XDI: ①在催化剂和缚酸剂存在 下 固体光气和 XDA 在溶剂中进行酰氯化反应 ,得 到氨基甲酰氯反应液;②对氨基甲酰氯反应液加热 反应 氨基甲酰氯热分解得到 XDI。该方法产品纯 度可以达到 99.8%。催化剂三甲基氯硅烷可与 XDA 结合,像保护基团一样,减少 XDA 接触盐酸气 的机会 结合之后又可以解脱出来 从而明显提高了 反应的收率 同时一定程度上也降低了副产物间氯 甲基苄基异氰酸酯的生成。而缚酸剂可以有效地结 合反应过程中产生的盐酸气,减少反应副产物(间 苯二甲胺盐酸盐) 的生成。专利 CN108484447A^[24] 先在较低温度(55~70°C)下将 XDA 溶液滴加到 固体光气溶液中,滴加结束之后回流反应一段时间, 回流反应后再将固体光气溶液滴加到回流反应液 中 在回流状态下继续反应 反应结束之后产物降至 室温,减压脱除溶剂并精馏,得到 XDI。本方法的 XDI 纯度在 99.5% 以上。因为 XDA 与固体光气的 反应是一个快速反应过程 ADA 溶液滴加入固体光 气溶液中使反应过程中的游离胺快速反应掉,避免 游离胺存在下生成脲类副产物的问题,同时不再引 入除溶剂之外的其他物质,使得产品纯度较高。

2.4 后处理工艺

 冷凝温度为-15~0 ℃ 采用深冷介质冷却。

由于 XDI 沸点高 "反应过程中生成的副产物种类较多 部分副产物的沸点(如间氯甲基苄基异氰酸酯等近沸点物质)与 XDI 比较相近 "传统减压精馏难于得到高纯度 XDI 产品。专利 CN103990291A^[26]引入一种低沸点的溶剂作为稳定热源 "减少了 XDI 在精馏塔中的压降 提高了分离效率和产品纯度 再利用减压精馏得到高纯度(质量分数≥99.6%)的 XDI产品。同时有机溶剂很容易从 XDI 中分离 "不会成为新的杂质。专利 CN107915662A^[25]描述了一种分离、提纯 XDI 的装置和方法,该方法是将低浓度的XDI 混合液送入负压操作的溶剂脱除塔 脱除溶剂后 粗产品进入间歇精馏塔 针对不同的馏分选择不同的回流比获得合格的 XDI 产品。

3 结论

XDI 制备方法可以分为光气化工艺和非光气化工艺。光气化工艺由于多种优势,仍是 XDI 生产的主流工艺和方向。液相成盐光气法面临的主要问题在于成盐转化率,目前的解决方法主要为控制分散;直接光气化法易发生副反应,改进手段为冷光气法或优化反应器结构。气相光气法面临的问题在于热稳定性能差,易发生热解产生副产物,解决方法在于强化原料热稳定性。因此进行必要的技术改进与工艺更新对 XDI 光气化行业的发展是有利的。而非光气法目前大部分只是实验室小试,但是已经展现出产品纯度高、反应路径低毒、副反应少的优点,是绿色 XDI 行业的未来的发展方向。

参考文献:

- [1] 刘益军. 聚氨酯原料及助剂手册[M]. 北京: 化学工业 出版社 2013: 21-22.
- [2] 马德强 ,丁建生 ,宋锦宏. 有机异氰酸酯生产技术进展 [J]. 化工进展 2007 26(5):668-673.
- [3] 钱伯章. 三井化学将在日本建设苯二亚甲基二异氰酸酯装置[J]. 化工新型材料 2014 42(2):74.
- [4] SAYIGH ,ADNAN A R. Process for manufacturing polyisocyanates: US 3424780DA [P]. 1969-01-28.
- [5] NAGATA Teruyuki ,WADA Masaru ,MIZUTA Hideki. Preparation process of xylylene diisocyanate: DE , 69011358 [P]. 1994-12-15.
- [6] 岛川千年,森尻博之,林秀俊,等. 异氰酸酯的制造方法、由该方法得到的异氰酸酯及其用途: CN, 101203488 [P]. 2008-96-18.
- [7] 丁建生 石滨 ,尚永华 ,等. 基于成盐光气化反应制备 苯二亚甲基二异氰酸酯的方法: CN ,102070491A [P].

- 2011-05-25.
- [8] 史培猛 尚永华 ,李建峰 ,等. 一种异氰酸酯的制备方法: CN ,105218422A [P]. 2016-01-06.
- [9] 韩金平 孙中平 尚永华,等. 一种光气化反应器及采用 该反应器制备异氰酸酯的方法: CN,108079921A[P]. 2018-05-29.
- [10] 钱圣利 韩邦友,李炜,等. 一种制备高含量间苯二甲亚基异氰酸酯的方法: CN,108658809A[P]. 2018-10-16.
- [11] 郭选政 董建勋 ,王帅 ,等. 苯二亚甲基二异氰酸酯的 合成装置和方法: CN ,105195080A [P]. 2015-12-30.
- [12] 董建勋 夏鸿飞 ,张争争 ,等. 苯二亚甲基二异氰酸酯 的合成装置: CN 205288387U[P]. 2016-06-08.
- [14] A-M·拉塔鲍尔-勒杜客 J-M·伯纳德 J·托纳雷. 苯二亚甲基二异氰酸酯 XDI 的制备流程: CN, 108884024A[P].2018-11-23.
- [15] 罗先福,全春生,黄炜,等.一种间苯二亚甲基二异氰酸酯的制备方法: CN,109369457A[P]. 2019-02-22.
- [16] 边祥成 郑颖娟 ,卢主枫 ,等. 气相光气化法生产异氰酸酯的研究进展 [J]. 聚氨酯工业 2015 ,30(5):1-4.
- [17] 王素静 李洪 ,窦晓勇 ,等. 气相光气化法生产有机异 電酸酯技术进展[J]. 山东化工 2016 ,45(3): 49-50.
- [18] 邢凤兰 徐群 徐孙见. 三光气代替光气合成系列化合物的研究和应用 [J]. 精细与专用化学品,2006,11(6):11-45.
- [19] R. 哈尔帕普 ,R. 韦伯 ,J. 桑德斯 ,等. 在气相中制备苯二亚甲基二异氰酸酯的方法: CN ,106573881B [P]. 2019-07-16.
- [21] 高艳丽,马韵升,包英,等.一种苯二亚甲基二异氰酸酯的制备方法: CN,106748887B[P].2019-01-15.
- [22] 倪明前. 一种用于苯二亚甲基二异氰酸酯的制备工艺: CN ,103351313A [P]. 2013-10-16.
- [23] 杨姗 冯韵升 姚刚 ,等. 一种苯二亚甲基二异氰酸酯 的制备方法: CN ,107325024B [P]. 2019-02-22.
- [24] 王磊 杨春华 杨建良. 间苯二亚甲基二异氰酸酯的合成方法: CN ,108484447A [P]. 2018-09-04.
- [25] 毕荣山, 潭心舜, 郑世清, 等. 分离、提纯间苯二亚甲基二异氰酸酯的装置及方法: CN, 107915662A [P]. 2018-04-17.
- [26] 董建勋,李世强,郭选正,等. 苯二亚甲基二异氰酸酯 精馏装置及其精馏方法: CN,103990291A[P]. 2014-08-20.