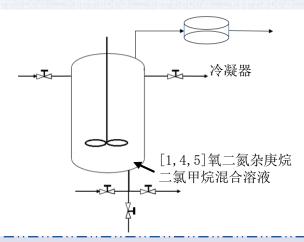
PharmaBlock

物质热稳定性在蒸馏过程中的作用

化工生产后处理过程常会涉及到蒸馏、精馏、烘料等单元操作,这些操作往往工艺温度较高且工艺持续时间较长,若物质的热稳定性较差,在工艺过程中就会发生缓慢分解,轻则导致收率降低,重则导致爆炸,造成人员伤亡和经济损失。浙江林江化工股份有限公司"6·9"爆炸事故就是一个因未考虑被浓缩物质热稳定性而发生的安全事故。







事故背景:

该反应釜中装有[1,4,5]氧二氮杂庚烷二氯甲烷混合溶液,通过蒸汽加热对该体系进行常压脱溶,当釜温达到42 ℃,二氯甲烷开始馏出并逐渐增大馏出量,随后反应釜再继续加热脱溶;温度升高至44 ℃,溶剂馏出正常,一段时间后反釜内温度达到55 ℃左右,1 h后,DCS画面显示反应釜升温速度加快,已经上升到63 ℃左右,于是操作人员决定前往查看反应釜中二氯甲烷是否脱完,正准备起身去反应釜,反应釜发生爆炸,DCS室画面显示温度由65 ℃瞬间上升到200 ℃以上(超出量程),现场伴有浓烟和火光。

直接原因:

- 1: 未经全面论证和风险分析,不了解浓缩后的[1,4,5] 氧二氮杂庚烷的热稳定性,事后证实该物料75.63℃就 开始分解,热稳定性极差,其危险性非常高;
- 2: 加热方式不合理,所设置的操作参数(脱溶温度达100 ℃)严重偏离安全范围,使浓缩的[1,4,5]氧二氮杂庚烷温度过高发生剧烈热分解,导致设备内压力骤升而爆炸;
- 3:500 mL小试后直接放大10000倍进行试验,未考虑放大效应;

间接原因:

- 1: 事故企业对安全生产不重视, 法律意识差, 未开展反应风险评估分析:
- 2: 事故企业安全管理混乱,安全设施缺乏:
- 3: 事故企业安全教育培训不到位, 盲目操作;

事故启示:

- 1: 中试和扩大性试验项目应进行安全论证:
- 2: 应重视生产过程中的风险分析与评估:
- 3: 树立安全风险意识,加强内部培训管理:

从事故的直接原因不难看出,物质的热稳定性对蒸馏操作有着重要的指导意义。蒸馏操作前应对蒸馏前后的物料进行热稳定性测试,根据结果设置合理的蒸馏温度,报警温度及热媒的选择;若物料分解放热量较大且分解温度较低,则需减少每批次的蒸馏量,降低每批次的事故风险;对于严重风险的物质则应避免蒸馏等高温操作,选用更安全的浓缩、纯化方式。

因未对物质热稳定性进行考察而导致的安全事故还有很多,下一期我们继续探讨。

公平 进取 创新 合作