



本PDF文件由 [www.ichemistry.cn](http://www.ichemistry.cn) 免费提供, 全部信息请点击[11126-05-9](#), 若要查询其它化学品请登录[CAS号查询网](#)

如果您觉得本站对您的学习工作有帮助, 请与您的朋友一起分享:) [爱化学www.ichemistry.cn](http://www.ichemistry.cn)

#### CAS Number:11126-05-9 基本信息

中文名:	氟里昂; 氟氯烃
英文名:	Freon
CAS登录号:	11126-05-9

CAS#11126-05-9化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)

供应商信息已更新, 请登录爱化学 [CAS No. 11126-05-9](#) 查看  
若您是此化学品供应商, 请按照[化工产品收录](#)说明进行免费添加

#### 其他信息

产品应用:	<p><b>氟利昂(11126-05-9)的用途:</b></p> <p>氟利昂主要用作制冷剂。它们的商业代号F表示氟代烃, 第一个数字等于<b>碳</b>原子数减1(如果是零就省略), 第二个数字等于氢原子数加1, 第三个数字等于氟原子数目, <b>氯</b>原子数目不列。由于氟利昂可能破坏大气臭氧层, 已限制使用。目前地球上已出现很多臭氧层漏洞, 有些漏洞已超过非洲面积, 其中很大的原因是因为氟利昂的化学物质。</p>
生产方法及其他:	<p><b>氟利昂(11126-05-9)的危害性:</b></p> <p>氟利昂是臭氧层破坏的元凶, 它是20世纪20年代合成的, 其化学性质稳定, 不具有可燃性和毒性, 被当作制冷剂、发泡剂和清洗剂, 广泛用于家用电器、泡沫塑料、日用化学品、汽车、消防器材等领域。20世纪80年代后期, 氟利昂的生产达到了高峰, 产量达到了144万吨。在对氟利昂实行控制之前, 全世界向大气中排放的氟利昂已达到了2000万吨。由于它们在大气中的平均寿命达数百年, 所以排放的大部分仍留在大气层中, 其中大部分仍然停留在对流层, 一小部分升入平流层。在对流层相当稳定的氟利昂, 在上升进入平流层后, 在一定的气象条件下, 会在强烈紫外线的作用下被分解, 分解释放出的氯原子同臭氧会发生连锁反应, 不断破坏臭氧分子。科学家估计一个氯原子可以破坏数万个臭氧分子。</p>

#### 相关化学品信息

[115261-81-9](#)   [114020-91-6](#)   [113628-70-9](#)   [117106-19-1](#)   [119585-01-2](#)   [119908-76-8](#)   [114820-26-7](#)   [1147-98-4](#)   [112919-34-3](#)  
[115464-77-2](#)   [115486-31-2](#)   [114551-64-3](#)   [119999-79-0](#)   [110637-53-1](#)   [116990-03-5](#)   [114567-29-2](#)   [2,4,5-三氟三氟甲苯](#)   [118775-98-7](#)   [119090-35-6](#)   [118286-19-4](#)   [113009-52-2](#)   [115355-99-2](#)   [110592-49-9](#)   [1-\[\(4-硝基苯\)甲基\]吡啶](#)  
[3-碘吡啶](#)   [1159-13-3](#)   [110351-42-3](#)   [2-甲基-1,2-二萘甲酮](#)   [117039-61-9](#)   [113350-05-3](#)

生成时间2021/5/22 16:41:05