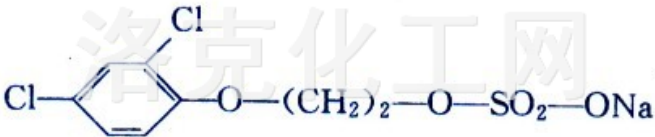




本PDF文件由 IChemistry.cn 免费提供, 全部信息请点击[186-78-7](#), 若要查询其它化学品请登录[CAS号查询网](#)

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](#)

CAS Number:186-78-7 基本信息

中文名:	赛松; 2, 4-滴乙基硫酸钠; 2-2, (4-二氯苯氧基)乙基硫酸钠
英文名:	disul-Naidixul
别名:	2, 4-DES-Na; 2, 4-DES; 2, 4-DS; SES; Crag SES; CragI; Crag herbicidel, Crag sesHerbicide 1, 2, 4-PS
分子结构:	
分子式:	C ₈ H ₇ Cl ₂ NaO ₅ S
CAS登录号:	186-78-7

物理化学性质

性质描述:	<p>赛松(186-78-7)的理化性质:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1、纯品为无色结晶, 熔点170℃, 室温蒸汽压极低。 2、水中溶解度为250g/kg, 可溶于甲醇, 但不溶于大多数有机溶剂。 3、它的钙盐在热水中有较好的溶解性能。 4、它可被碱分解为2-(2, 4-二氯苯氧)乙醇和硫酸(氢, 钠)。 5、大鼠急性经口LD₅₀为730mg/kg, 2年内喂养大鼠试验中, 无影响可接受剂量为2000mg/kg, 赛松对鱼类毒性较高。 <p>只需轻轻,</p>
-------	---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

CAS#186-78-7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. 186-78-7 查看](#)
 若您在此化学品供应商, 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>赛松(186-78-7)的用途:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1、在土壤中降解, 氧化后被植物吸收。赛松本身不具有植物毒性, 即没有除草效能。它施于土地后, 在土地湿润条件下, 通过微生物作用和化学分解作用分解为2-(2, 4-二氯苯氧基)乙醇, 后者再被微生物(或空气中氧)氧化为2, 4-D, 而起到除草作用, 实验证明它在肥沃土地(多菌)中活性比贫瘠土地大得多。分解持续时间10~20天。 2、用于玉米、小麦、大豆、土豆、蔬菜、花生、芝麻、茶树、烟草、桑树和林木苗圃, 以防除繁缕、马唐、轮生粟米草、看麦娘、藜、南薹、马齿苋、园叶牵牛、水包禾、西风古等一年生杂草。与西玛津混用, 可在玉米、果树和观赏植物芽前土地处理防除一年生杂草。对土地中发芽的种子和株高0.5cm以内的杂草也有良好效果。 <p>赛松(186-78-7)的使用方法:</p> <p>作物播种后覆土在3~5cm时, 需用90%可湿性粉剂600~1000g/hm², 加水1000L稀释, 土地全面喷布。薯类覆土5~6cm时, 需用90%可湿性粉剂1500g/hm²。作物生育期中, 使用90%可湿性粉剂1000~1500g/hm², 加水900~1800L, 土壤</p>
-------	---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

	<p>表面全面喷洒。 只需轻轻，</p>
<p>生产方法及其他:</p>	<p>赛松 (186-78-7) 的制备方法:</p> <p>1、由2, 4-二氯苯氧基乙醇, 以乙醚为溶剂, 同氯磺酸在-10℃~0℃反应。反应混合物以15%NaOH水溶液中和蒸出乙醚, 残留物放置固化, 过滤, 干燥, 含量约98%, 白色结晶。</p> <p>2、另外一种合成路线是首先制备氯乙醇硫酸钠, 再与2, 4-二氯苯酚缩合, 84.5份氯乙醇(1.05mol)冷至0℃, 搅拌下30分钟内加入128份氯磺酸(1.1mol), 冷的溶液彻底老化反应, 然后加到1100份9%的NaOH水溶液中, 此时保持0℃, 混合物游离碱的量大约为总量的42.3份, 在此溶液中加入163份(1.0mol) 2, 4-二氯苯酚反应, 剩余碱用稀硫酸中和, 然后, 混合物加热沸腾, 至碱性逐渐减小, 而反应完成。需要沸腾大约14~16小时, 蒸出水, 或喷雾干燥而获得产品。如果这样得到的产品固化不好, 不易作成粉剂, 可以热的乙醇萃取, 除去反应中生成的无机盐。乙醇萃取液冷却、结晶、过滤、干燥。另外合成赛松所需要的2, 4-二氯苯氧基乙醇可以由下面两种方法得到。</p> <p>赛松 (186-78-7) 的分析方法:</p> <p>2-(2, 4-二氯苯氧基)乙基硫酸钠与亚甲兰氨化物形成带色复合物, 以分光光度法(650nm)测定其吸收强度。该方法可用于产品分析和残留分析, 残留分析可达到0.018mg。同时该方法也可用于赛松的水解产物和降解产物2, 4-二氯苯氧基乙醇和2, 4-二氯苯酚。仪器, Beckman B型分光光度计, 吸收池1cm。详见Analytical chemistry vol26, NO.5 PP849~53(1954)。J. N. Hogsett and G.L.Funk。</p> <p>赛松 (186-78-7) 的降解代谢:</p> <p>赛松在湿润土地中被水解为2-(2, 4-二氯苯氧基)乙醇, 后者在土地微生物作用下氧化成2, 4-二氯苯氧乙酸(2, 4-D), 而发挥除草和对植物的调节作用, 2, 4-D在土地微生物作用下发生一系列降解, 得到一系列中间降解物, 最终降解为简单化合物(CO₂, 水, 氯离子)。约15~16天, 0, 4-D大部份发生降解而失去植物毒性。</p> <p>只需轻轻，</p>
<p>相关化学品信息</p>	
<p> 182551-07-1 183582-31-2 186320-14-9 18186-48-6 18372-11-7 18653-47-9 188247-01-0 183744-46-9 18502-58-4 185743-65-1 4-戊烯基异硫氰酸酯 1825-67-8 180530-13-6 18938-39-1 1884-40-8 445 </p>	

生成时间2021/4/13 2:04:06