

污水处理用硫酸亚铁 硫酸亚铁

产品名称	污水处理用硫酸亚铁 硫酸亚铁
公司名称	惠州市永兴源环保物资有限公司
价格	170.00/吨
规格参数	型号:A 产品名称:硫酸亚铁 用途级别:工业级
公司地址	惠城区火车站惠金储运公司内
联系电话	13928308605

产品详情

型号	A	产品名称	硫酸亚铁
用途级别	工业级	原产地/生产商	广东
粒度	100 (目)	执行质量标准	GB
CAS	7782-63-0	品牌	永兴源

惠州市永兴源环保物资供应硫酸亚铁、硫酸铁(ii)

是[化学式](#)

为 $FeSO_4$ 的无机化合物，最常使用的是它蓝绿色的七水合物。无水硫酸亚铁是白色粉末，含结晶水的是浅绿色晶体，晶体俗称“绿矾”，溶于水水溶液为浅绿色。用于污水处理。

第一部分：化学品名称

[化学品](#)中文名称：硫酸亚铁 化学品英文名称：ferrous sulfate

中文名称2：[绿矾](#) 英文名称2：green vitriol 技术说明书编码：2536 cas no.：7782-63-0 分子式： $FeSO_4$
[硫酸亚铁晶体](#)分子式： $FeSO_4 \cdot 7H_2O$ (又称绿矾) 分子量：278.05 产品标准：gb10531-89

第二部分：成分/组成信息

有害物成分 cas no. 硫酸亚铁 7782-63-0 【制备】

(1)硫酸法：硫酸与废铁屑反应，经沉淀结晶，脱水即得到硫酸亚铁，其反应式如下：

$Fe + H_2SO_4 \rightarrow FeSO_4 + H_2$ (2)钛白生产副产物：由钛铁矿制取钛白粉生产中副产物得到。 【技术指标】

项目			指标(工业水处理用)
优等品	一等品	合格品	

硫酸亚铁fes04 · 7h2o/%	97.0	94.0	90.0
二氧化钛tio2/%	0.5	0.5	0.75
水不溶物/%	0.5	0.5	0.75

第三部分：危险性概述

危险性类别：侵入途径：健康危害：对呼吸道有刺激性，吸入引起咳嗽和气短。对眼睛、皮肤和粘膜有刺激性。误服引起虚弱、腹痛、恶心、便血、肺及肝受损、**休克**、**昏迷**等，严重者可致死。
环境危害：对环境有危害，对水体可造成污染。燃爆危险：本品不燃，具刺激性。

第四部分：急救措施

皮肤接触：脱去污染的衣着，用大量流动清水冲洗。眼睛接触：提起眼睑，用流动清水或**生理盐水**冲洗。就医。吸入：迅速脱离现场至空气新鲜处。保持呼吸道通畅。如呼吸困难，给输氧。如呼吸停止，立即进行人工呼吸。就医。食入：用水漱口，给饮牛奶或蛋清。尽快就医。

第五部分：消防措施

危险特性：具有还原性。受高热分解放出有毒的气体。有害燃烧产物：**硫化氢**。灭火方法：消防人员必须穿全身防火防毒服，在上风向灭火。灭火时尽可能将容器从火场移至空旷处。然后根据着火原因选择适当灭火剂灭火。

第六部分：泄漏应急处理

应急处理：隔离泄漏污染区，限制出入。建议应急处理人员戴防尘口罩，穿一般作业工作服。不要直接接触泄漏物。小量泄漏：避免扬尘，小心扫起，收集于干燥、洁净、有盖的容器中。大量泄漏：收集回收或运至废物处理场所处置。

第七部分：操作处置与储存

操作注意事项：**密闭**

操作，局部排风。防止粉尘释放到车间空气中。操作人员必须经过专门培训，严格遵守操作规程。建议操作人员佩戴自吸过滤式防尘口罩，戴化学安全防护眼镜，穿橡胶耐酸碱服，戴橡胶耐酸碱手套。避免产生粉尘。避免与氧化剂、碱类接触。配备泄漏应急处理设备。倒空的容器可能残留有害物。

储存注意事项：储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。防止阳光直射。包装必须密封，切勿受潮。应与氧化剂、碱类等分开存放，切忌混储。储区应备有合适的材料收容泄漏物。在空气中极易被氧化，实验时必须现用现配。

第八部分：接触控制/个体防护

职业接触限值 中国mac(mg/m3)：未制定标准 前苏联mac(mg/m3)：2 tlvtn：1mg(fe)/m3 tlvwn：未制定标准 监测方法：工程控制：密闭操作，局部排风。呼吸系统防护：空气中粉尘浓度超标时，必须佩戴自吸过滤式防尘口罩。紧急事态抢救或撤离时，应该佩戴空气呼吸器。眼睛防护：戴化学安全防护眼镜。身体防护：穿**橡胶**耐酸碱服。手防护：戴橡胶耐酸碱手套。其他防护：工作场所禁止吸烟、进食和饮水，饭前要洗手。工作完毕，淋浴更衣。保持良好的卫生习惯。

第九部分：理化特性

外观与性状：浅蓝绿色单斜晶体或粉末状。酸碱性：酸性 ph：暂无数据 比重：1.899 (14.8 °) 熔点()：64 ° (-6h2o) 沸点()：无资料 相对密度(水=1)：1.897(15) 相对蒸气密度(空气=1)：无资料 饱和蒸气压(kpa)：无资料 燃烧热(kj/mol)：无意义 临界温度()：无意义 临界压力(mpa)：无意义

辛醇/水分配系数的对数值：无资料 闪点()：无意义 引燃温度()：无意义 爆炸上限%(v/v)：无意义 爆炸下限%(v/v)：无意义 溶解性：溶于水、甘油，几乎不溶于乙醇。有还原作用。

相关数据：在90°失去六分子结晶水，在300°失去全部结晶水。在空气中渐渐风化，并氧化呈黄褐色。

无水物是白色粉末，比重3.4，与水作用则又重新变为蓝绿色。主要用途：

用作净水剂、煤气净化剂、媒染剂、除草剂、并用于制墨水、颜料等，医学上用作补血剂。

其它理化性质：高温分解 $2\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{高温}} \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2 + \text{SO}_3 + 14\text{H}_2\text{O}$

第十部分：稳定性和反应活性

稳定性：禁配物：强氧化剂、潮湿空气、强碱。避免接触的条件：光照。聚合危害：

分解产物：(高温) $\text{SO}_2(\text{g}), \text{SO}_3(\text{g})$

第十一部分：毒理学资料

急性毒性： LD_{50} ：1520 mg/kg(小鼠经口) LC_{50} ：无资料 亚急性和慢性毒性：刺激性：致敏性：

致突变性：致畸性：致癌性：

第十二部分：生态学资料

生态毒理毒性：生物降解性：非生物降解性：生物富集或生物积累性：其它有害作用：

该物质对环境有危害，应特别注意对水体的污染。

第十三部分：废弃处置

废弃物性质：废弃处置方法：用安全掩埋法处置。在能利用的地方重复使用容器或在规定场所掩埋。

废弃注意事项：

第十四部分：运输信息

危险货物编号：无资料 un编号：无资料 包装标志：包装类别：包装方法：无资料。运输注意事项：起运时包装要完整，装载应稳妥。运输过程中要确保容器不泄漏、不倒塌、不坠落、不损坏。严禁与氧化剂、碱类、食用化学品等混装混运。运输途中应防曝晒、雨淋，防高温。车辆运输完毕应进行彻底清扫。公路运输时要按规定路线行驶。

第十五部分：法规信息

法规信息 化学危险物品安全管理条例(1987年2月17日国务院发布)，化学危险物品安全管理条例实施细则(化劳发[1992] 677号)，工作场所安全使用化学品规定([1996]劳部发423号)等法规，针对化学危险品的安全使用、生产、储存、运输、装卸等方面均作了相应规定。

第十六部分：硫酸亚铁化肥

1、性能特点：调节土壤酸碱度，促使叶绿素形

成(亦称铁肥)，可防治花木因缺铁而引起的(黄化病)。是喜酸性花木尤其铁树不可缺少的元素。

2、用法及用量和防治对象(1)用法：、10克兑水4~5斤，叶面喷雾。、正常生长期，每月1~2次

。、防病期，10~15天一次，连续2~3次。(2)用量：10克兑水7~9斤，浇灌盆土，约20天一次。

(3)防治病害与原理：主治(黄化病)。主要表现：在幼嫩的叶片上，始初叶肉变黄，后叶片两侧，中部或叶尖出现焦褐斑；久之，叶片脱落。原理：调节土壤酸碱度，利于喜酸性花木正常生长。

3、适合植物：各类喜酸性花木，如：铁树、杜鹃、茶花、米兰、吊兰、

文竹、白兰、一品红、五针松柏、[茉莉](#)

、蕨类、棕榈类及各类盆栽花木盆景。由于土壤多是“南酸北碱”，原产南方的园林植物移栽至北方时多使用硫酸亚铁调节。

4、注意事项：勿过量使用，若因为过量使用而出现了烧苗现象，请用以下方法
、若喷施：用清水在叶片正反面反复多喷几次。 、若灌根：用清水多灌几次盆土。

第一部分：化学品名称

[化学品](#)中文名称：硫酸亚铁

化学品英文名称：ferrous sulfate

中文名称2：[绿矾](#)

英文名称2：green vitriol

技术说明书编码：2536

cas no.：7782-63-0

分子式：feso4

[硫酸亚铁晶体](#)分子式：feso4 · 7h 2o (又称绿矾)

分子量：278.05

产品标准：gb10531-89

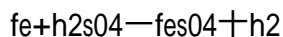
第二部分：成分/组成信息

有害物成分 cas no.

硫酸亚铁 7782-63-0

【制备】

(1)硫酸法：硫酸与废铁屑反应，经沉淀结晶，脱水即得到硫酸亚铁，其反应式如下：



(2)钛白生产副产物：由钛铁矿制取钛白粉生产中副产物得到。

【技术指标】

项目	指标(工业水处理用)		
优等品	一等品	合格品	
硫酸亚铁feso4 · 7h2o/%			97.0 94.0 90.0
二氧化钛tio2/%			0.5 0.5 0.75

水不溶物/% 0.5 0.5 0.75
第三部分：危险性概述

危险性类别：

侵入途径：

健康危害：对呼吸道有刺激性，吸入引起咳嗽和气短。对眼睛、皮肤和粘膜有刺激性。误服引起虚弱、腹痛、恶心、便血、肺及肝受损、[休克](#)、[昏迷](#)等，严重者可致死。

环境危害：对环境有危害，对水体可造成污染。

燃爆危险：本品不燃，具刺激性。

第四部分：急救措施

皮肤接触：脱去污染的衣着，用大量流动清水冲洗。

眼睛接触：提起眼睑，用流动清水或[生理盐水](#)冲洗。就医。

吸入：迅速脱离现场至空气新鲜处。保持呼吸道通畅。如呼吸困难，给输氧。如呼吸停止，立即进行人工呼吸。就医。

食入：用水漱口，给饮牛奶或蛋清。尽快就医。

第五部分：消防措施

危险特性：具有还原性。受高热分解放出有毒的气体。

有害燃烧产物：[二氧化硫](#)。

灭火方法：消防人员必须穿全身防火防毒服，在上风向灭火。灭火时尽可能将容器从火场移至空旷处。然后根据着火原因选择适当灭火剂灭火。

第六部分：泄漏应急处理

应急处理：隔离泄漏污染区，限制出入。建议应急处理人员戴防尘口罩，穿一般作业工作服。不要直接接触泄漏物。小量泄漏：避免扬尘，小心扫起，收集于干燥、洁净、有盖的容器中。大量泄漏：收集回收或运至废物处理场所处置。

第七部分：操作处置与储存

操作注意事项：[密闭](#)

操作，局部排风。防止粉尘释放到车间空气中。操作人员必须经过专门培训，严格遵守操作规程。建议操作人员佩戴自吸过滤式防尘口罩，戴化学安全防护眼镜，穿橡胶耐酸碱服，戴橡胶耐酸碱手套。避免产生粉尘。避免与氧化剂、碱类接触。配备泄漏应急处理设备。倒空的容器可能残留有害物。

储存注意事项：储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。防止阳光直射。包装必须密封，切勿受潮。应与氧化剂、碱类等分开存放，切忌混储。储区应备有合适的材料收容泄漏物。在空气中极易被氧化，实验时必须现用现配。

第八部分：接触控制/个体防护

职业接触限值

中国mac(mg/m³)：未制定标准

前苏联mac(mg/m³)：2

tlvtn：1mg(fe)/m³

tlvwn：未制定标准

监测方法：

工程控制：密闭操作，局部排风。

呼吸系统防护：空气中粉尘浓度超标时，必须佩戴自吸过滤式防尘口罩。紧急事态抢救或撤离时，应该佩戴空气呼吸器。

眼睛防护：戴化学安全防护眼镜。

身体防护：穿橡胶耐酸碱服。

手防护：戴橡胶耐酸碱手套。

其他防护：

工作场所禁止吸烟、进食和饮水，饭前要洗手。工作完毕，淋浴更衣。保持良好的卫生习惯。

第九部分：理化特性

外观与性状：浅蓝绿色单斜晶体或粉末状。

酸碱性：酸性

ph：暂无数据

比重：1.899 (14.8°)

熔点()：64° (-6h2o)

沸点()：无资料

相对密度(水=1)：1.897(15)

相对蒸气密度(空气=1)：无资料

饱和蒸气压(kpa)：无资料

燃烧热(kj/mol)：无意义

临界温度()：无意义

临界压力(mpa)：无意义

辛醇/水分配系数的对数值：无资料

闪点()：无意义

引燃温度()：无意义

爆炸上限%(v/v)：无意义

爆炸下限%(v/v)：无意义

溶解性：溶于水、甘油，几乎不溶于乙醇。有还原作用。

相关数据：在90°失去六分子结晶水，在300°失去全部结晶水。在空气中渐渐风化，并氧化呈黄褐色。

无水物是白色粉末，比重3.4，与水作用则又重新变为蓝绿色。

主要用途：用作净水剂、煤气净化剂、媒染剂、除草剂、并用于制墨水、颜料等，医学上用作补血剂。

其它理化性质：高温分解 $2\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{高温}} \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2 + \text{SO}_3 + 14\text{H}_2\text{O}$

第十部分：稳定性和反应活性

稳定性：

禁配物：强氧化剂、潮湿空气、强碱。

避免接触的条件：光照。

聚合危害：

分解产物：(高温) $\text{SO}_2(\text{g}), \text{SO}_3(\text{g})$

第十一部分：毒理学资料

急性毒性： LD_{50} ：1520 mg/kg(小鼠经口)

LC_{50} ：无资料

亚急性和慢性毒性：

刺激性：

致敏性：

致突变性：

致畸性：

致癌性：

第十二部分：生态学资料

生态毒理毒性：

生物降解性：

非生物降解性：

生物富集或生物积累性：

其它有害作用：该物质对环境有危害，应特别注意对水体的污染。

第十三部分：废弃处置

废弃物性质：

废弃处置方法：用安全掩埋法处置。在能利用的地方重复使用容器或在规定场所掩埋。

废弃注意事项：

第十四部分：运输信息

危险货物编号：无资料

UN编号：无资料

包装标志：

包装类别：

包装方法：无资料。

运输注意事项：起运时包装要完整，装载应稳妥。运输过程中要确保容器不泄漏、不倒塌、不坠落、不损坏。严禁与氧化剂、碱类、食用化学品等混装混运。运输途中应防曝晒、雨淋，防高温。车辆运输完毕应进行彻底清扫。公路运输时要按规定路线行驶。

第十五部分：法规信息

法规信息 化学危险物品安全管理条例 (1987年2月17日国务院发布)，化学危险物品安全管理条例实施细则 (化劳发[1992] 677号)，工作场所安全使用化学品规定 ([1996]劳部发423号)等法规，针对化学危险品的安全使用、生产、储存、运输、装卸等方面均作了相应规定。

第十六部分：硫酸亚铁化肥

1、性能特点：调节土壤酸碱度，促使叶绿素形成（亦称**铁肥**），可防治花木因缺铁而引起的（黄化病）。是喜酸性花木尤其**铁树**不可缺少的元素。

2、用法及用量和防治对象

（1）用法：、10克兑水4~5斤，叶面喷雾。、正常生长期，每月1~2次。、防病期，10~15天一次，连续2~3次。

(2) 用量：10克兑水7~9斤，浇灌盆土，约20天一次。

(3) 防治病害与原理：

主治（黄化病）。主要表现：在幼嫩的叶片上，始初叶肉变黄，后叶片两侧，中部或叶尖出现焦褐斑；久之，叶片脱落。

原理：调节土壤酸碱度，利于喜酸性花木正常生长。

3、适合植物：各类喜酸性花木，如：铁树、[杜鹃](#)、[茶花](#)、[米兰](#)、吊兰、

文竹、白兰、一品红、五针松柏、[茉莉](#)

、蕨类、棕榈类及各类盆栽花木盆景。由于土壤多是“南酸北碱”，原产南方的园林植物移栽至北方时多使用硫酸亚铁调节。

4、注意事项：勿过量使用，若因为过量使用而出现了烧苗现象，请用以下方法

、若喷施：用清水在叶片正反面反复多喷几次。

、若灌根：用清水多灌几次盆土。