_		爱化党	
*DDF 文化由	as	Ichemistry.cr	1

免费提供,全部信息请点击<u>1590-87-0</u>,若要查询其它化学品请登录<u>CAS号查询网</u>

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:	1590	-87-0	其木	信負
UND	Mamper .	1000	01 0	44	10 00

中文名: 乙硅烷

英文名: Disilane

Disilane(Si2H6);

Disilicane:

别名:

Disilicoethane;

Disilicon hexahydride;

Silicoethane;

Silicon hydride (Si2H6)

分子结构: H₃Si-SiH₃

分子式: H₆Si₂

分子量: 62.22

CAS登录号: 1590-87-0

物理化学性质

性质描述: 熔点 -132° C , 沸点 -14.5° C , 密度 0.686 g/cm 3

CAS#1590-87-0化学试剂供应商(点击生产商链接可查看价格)

☑百灵威科技有限公司 专业从事1590-87-0及其他化工产品的生产销售 400-666-7788

供应商信息已更新且供应商的链接失效,请登录爱化学 CAS No. 1590-87-0 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:

电子级乙硅烷(1590-87-0)的用途:

太阳能电池和电子照相用的感光鼓。在半导体工艺中用于外延和扩散工艺。

1. 电子级乙硅烷(1590-87-0)的制备方法:

甲硅烷经辉光放电后聚合生成高级硅烷,用液氮冷却回收,采用低温精馏法除去氢和甲硅烷。

2. 质量标准:

Si₂H₆, 纯度98%。

3. 毒性与防护:

有毒气体,在空气中自燃,室温下缓慢分解成甲硅烷和氢。吸入可引起头痛、恶心。发现中毒者,应立即转移 到无污染区,保持温暖与安静,供纯氧,必要时应施以人工呼吸并同时给氧,速医治。

4. 安全性:

吸入可引起头痛、恶心。发现中毒者,应立即转移到无污染区,保持温暖与安静,供纯氧,并尽快医治。有毒 气体,在空气中自燃,室温下缓慢分解成甲硅烷和氢。乙硅烷比硅烷更不稳定,因此贮存和运输时应更加小心。

生产方法及其他:

5. 参数:

- 1、氢键供体数量: 0
 - 2、氢键受体数量: 0
 - 3、可旋转化学键数量: 0
 - 4、互变异构体数量:未确定
 - 5、拓扑分子极性表面积(TPSA): 0
 - 6、在常温常压下为无色透明气体,具有刺激性气味。比硅烷不稳定,反应性比硅烷更强。在光照或室温缓慢

CAS号: 1590-87-0 乙硅烷 CAS No. 查询免费提供下载

分解成硅烷和氢,在光照下也可分解。在空气中自燃,浓度在0.2%以上时燃烧会发出火焰,浓度低于0.2%时,则发 生氧化反应生成白色的二氧化硅。与卤素气体发生爆炸性地反应,但如果是在低温,则适度地进行卤化。与<u>六氟化</u> <u>硫</u>接触则爆炸。与<u>四氯化碳</u>和<u>氯仿</u>激烈反应。 相关化学品信息 <u>环戊烷 154394-30-6 151340-06-6 15099-93-1 衫衰变 2,4,5-三氯苯磺酰氯 439</u> 生成时间2016-2-26 23:33:45