

硫酸铝钾制备方法

作者：有故事的人 来源：范文网 www.wtabcd.cn/fanwen/

本文原地址：<https://www.wtabcd.cn/fanwen/zuowen/6c64db6c6f4dc8c91bc2b20aa1788bc9.html>

范文网，为你加油喝彩！

硫酸铝钾，无色结晶或粉末。无气味，微甜而有涩味、有收敛性。在干燥空气中风化失去结晶水，在潮湿空气中溶化淌水。易溶于甘油，能溶于水，水溶液呈酸性反应，水解后有氢氧化铝胶状物沉淀。那么硫酸铝钾制备方法有哪些呢？下面就跟着<https://www.882682.com/>小编一起来看一下吧！

硫酸铝钾制备方法

- 1.天然明矾石加工法将明矾石破碎、经焙烧、脱水、风化、蒸汽浸取、沉降、结晶、粉碎，制得硫酸铝钾成品。
- 2.铝矾土法用硫酸分解铝矾土矿生成硫酸铝溶液，再加硫酸钾反应，经过滤、结晶、离心脱水、干燥制得硫酸铝钾产品。
- 3.重结晶法粗明矾加水煮沸、蒸发、结晶、分离、干燥制得硫酸铝钾成品。
- 4.氢氧化铝法将氢氧化铝溶于硫酸，再加入计量的硫酸钾溶液加热反应、经过滤、浓缩、结晶、离心分离、干燥、制得硫酸铝钾成品。
- 5.将18.37g硫酸钾溶于70g 100℃的水中，另将70.24g十八水硫酸铝 $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot 18\text{H}_2\text{O}$ 溶于60g 100℃的水中。趁热将这两种溶液混合亮晶晶的，在不停的搅拌下使混合液慢慢冷却。当溶液冷却到20℃时，可获得约85g十二水硫酸铝钾的结晶。
- 房事龙
- 6.采用重结晶法。将工业品硫酸铝钾加水溶解，地面辐射然后经净化、除杂质、过滤、浓缩、结晶、离心脱水、干燥，制得硫酸铝钾。

以上就是<https://www.882682.com/>小编为您提供了关于硫酸铝钾制备方法的介绍，真心希望对

您有所帮助!您要了解更多关于食品安全等相关内容请您多多关注<https://www.882.com>特别好笑的笑话/www.882.com危机公关的案例/吧!

更多作文请访问 https://www.wtabcd.cn/fanwen/list/92_0.html

文章生成doc功能，由[范文网](http://www.wtabcd.cn)开发