

智利硼酸 化工 无机酸

| | |
|------|--|
| 产品名称 | 智利硼酸 化工 无机酸 |
| 公司名称 | 大连博容贸易有限公司 |
| 价格 | 9000.00/吨 |
| 规格参数 | 产商/产地:智利 用途级别:工业级 硼酸的含量:99.9 (%) |
| 公司地址 | 中国 辽宁 大连市中山区 辽宁省大连市 |
| 联系电话 | 86 0411 82528055 13898635046 |

产品详情

| | | | |
|-------|------------|--------|----------|
| 产商/产地 | 智利 | 用途级别 | 工业级 |
| 硼酸的含量 | 99.9 (%) | 品牌 | QUIBORAX |
| 包装规格 | 25Kg | 执行质量标准 | SGS |
| 质量等级 | 优等品 | | |

大连博容贸易有限公司

硼酸的详细说明:

cas:10043-35-3 分子式: $b(oh)_3$ 分子质量: 61.83 熔点: 169 中文名称: 硼酸(医药级) 英文名称: boric acid boracic acid basilit b boric acid borofax boron trihydroxide 性质: 硼酸实际上是氧化硼的水合物 ($b_2o_3 \cdot 3h_2o$), 为白色粉末状结晶或三斜轴面鳞片状光泽结晶, 有滑腻手感, 无臭味。比重1.435 ($15^\circ c$)。溶于水、酒精、甘油、醚类及香精油中, 水溶液呈弱酸性。硼酸在水中的溶解度随温度升高而增大, 并能随水蒸汽挥发; 在无机酸中的溶解度要比在水的溶解度小。加热至 $70 \sim 100^\circ c$ 时逐渐脱水生成偏硼酸, $150 \sim 160^\circ c$ 时生成焦硼酸, $300^\circ c$ 时生成硼酸酐 (b_2o_3)。用途: 用作玻璃、搪瓷、瓷、医药等工业原料。

硼酸是一种纯净的、多功能的含氧化硼的原料。与硼砂一样, 硼酸是一种用途极广的工业硼化物。硼酸的理论组成是氧化硼和水。它是一种白色晶体, 可以制成颗粒或粉末。这两种形式在一般条件下都是稳定的, 有流动性, 可以很容易地用气流或机械输送, 溶液呈微酸性。应用和效益 玻璃和玻纤 b_2o_3 在玻璃和玻纤的制造中扮演着助熔剂和网络形成体的双重角色。例如, 在玻纤生产中经可降低熔融温度从而有助于拉丝。一般来讲, b_2o_3 可以降低粘度、控制热膨胀、阻止失透、提高化学稳定性、提高抗机械冲击和热冲击能力。在要求钠含量较低的玻璃生产中硼酸常常与钠硼酸盐 (如五水硼砂或无水硼砂) 混合使用以调节玻璃中的钠硼比。这对硼硅酸盐玻璃来说很重要, 因为氧化硼在低钠高铝的情况下表现为良好的助溶性。熔块、釉料对于陶瓷、搪瓷釉料, 氧化硼是很好的助熔剂和网络形成体。它可形成玻璃 (在

低温时)，提高坯釉适应性，降低粘度和表面张力，提高折射率，提高机械强度，耐久性耐磨性，它是无铅釉的重要组成。高硼熔块熟化快，形成光滑釉面的速度快，有利于着色。在快速烧成釉面砖熔块中， B_2O_3 以硼酸引入，以保证低钠含量的要求。阻燃加入赛璐璐材料中的硼酸盐可改变其氧化反应，促进“碳化”的形成。因此可阻燃。硼酸单独或者与硼砂一起使用，对减少赛璐璐绝缘材料、木器、床垫中的棉花胎的可燃性有特殊的效果。冶金

硼酸可防止金属焊接、铜焊、套焊的表面氧化。它也是硼铁合金的原料。防锈硼酸可作为防锈剂、润滑剂和热氧化稳定剂。它被加入到润滑剂、刹车油、金属加工液、水处理剂和燃料添加剂中。粘结剂硼酸是制造瓦楞纸粘结剂的成份之一，同时也是制造酪蛋白和糊精粘结剂的胶溶剂。硼酸通过交联键羟基极大地改善了湿胶强度。个人保健品 国家医药级 (nf) 硼酸用于化妆品、卫生用品及药品中。它还与硼砂混合制所ph缓冲溶液。作为交联剂乳化石蜡，还可用作抑菌剂。核工业 硼-10同位素是高效的热中子吸收剂。因此在核电站中它是安全和控制系统中所不可缺少的。特殊级 (sq) 硼酸用于核工业，它能够增加硼-10比例。化学反应在尼龙中间体的生产过程中，硼酸对碳氢化合物的氧化起催化作用，并生成酯提高乙醇的产量，从而阻止了羟基的进一步氧化而生成酮或羧酸。其它应用 染料稳定剂 电镀 电解电容器 皮革处理 油漆 翻砂铸造 纺织 木材防腐 杀虫剂 物理化学性能 将硼酸加热致 $100^{\circ}C$ ，由于不断地失去水分，它首先变成偏硼酸，它有三种变体，熔点分别为 $176^{\circ}C$ 、 $201^{\circ}C$ 和 $236^{\circ}C$ 。硼酸的脱水以生成偏硼酸宣告结束（只要温度不超过 $150^{\circ}C$ ）。再继续加热，水被脱净生成氧化硼。晶体氧化硼 $450^{\circ}C$ 时溶化。无定型氧化硼没有固定的熔点，它在 $325^{\circ}C$ 时开始软化， $500^{\circ}C$ 全部成为液体。稳定性 硼酸是一种稳定结晶体，通常保存下不会发生化学反应。温、湿度发生剧变时会发生重结晶而结块。储存时应注意远离剧变的环境，保证完好的包装。

硼酸的详细说明:

cas:10043-35-3

分子式: $B(OH)_3$

分子质量: 61.83

熔点: 169

中文名称: 硼酸(医药级)

英文名称: boric acid

boracic acid

basilit b

boric acid

borofax

boron trihydroxide

性质：硼酸实际上是氧化硼的水合物 ($B_2O_3 \cdot 3H_2O$)，为白色粉末状结晶或三斜轴面鳞片状光泽结晶，有滑腻手感，无臭味。比重1.435 ($15^{\circ}C$)。溶于水、酒精、甘油、醚类及香精油中，水溶液呈弱酸性。硼酸在水中的溶解度随温度升高而增大，并能随水蒸汽挥发；在无机酸中的溶解度要比在水的溶解度小。加热至 $70 \sim 100^{\circ}C$ 时逐渐脱水生成偏硼酸， $150 \sim 160^{\circ}C$ 时生成焦硼酸， $300^{\circ}C$ 时生成硼酸酐 (B_2O_3)。用途：用作玻璃、搪瓷、瓷、医药等工业原料。

硼酸是一种纯净的、多功能的含氧化硼的原料。与硼砂一样，硼酸是一种用途极广的工业硼化物。

硼酸的理论组成是氧化硼和水。它是一种白色晶体，可以制成颗粒或粉末。这两种形式在一般条件下都是稳定的，有流动性，可以很容易地用气流或机械输送，溶液呈微酸性。

应用和效益

玻璃和玻纤

B_2O_3 在玻璃和玻纤的制造中扮演着助熔剂和网络形成体的双重角色。例如，在玻纤生产中经可降低熔融温度从而有助于拉丝。一般来讲， B_2O_3 可以降低粘度、控制热膨胀、阻止失透、提高化学稳定性、提高抗机械冲击和热冲击能力。

在要求钠含量较低的玻璃生产中硼酸常常与钠硼酸盐（如五水硼砂或无水硼砂）混合使用以调节玻璃中的钠硼比。这对硼硅酸盐玻璃来说很重要，因为氧化硼在低钠高铝的情况下表现为良好的助溶性。

熔块、釉料

对于陶瓷、搪瓷釉料，氧化硼是很好的助熔剂和网络形成体。它可形成玻璃（在低温时），提高坯釉适应性，降低粘度和表面张力，提高折射率，提高机械强度，耐久性耐磨性，它是无铅釉的重要组成。高硼熔块熟化快，形成光滑釉面的速度快，有利于着色。在快速烧成釉面砖熔块中， B_2O_3 以硼酸引入，以保证低钠含量的要求。

阻燃

加入赛璐璐材料中的硼酸盐可改变其氧化反应，促进“碳化”的形成。因此可阻燃。硼酸单独或者与硼砂一起使用，对减少赛璐璐绝缘材料、木器、床垫中的棉花胎的可燃性有特殊的效果。

冶金

硼酸可防止金属焊接、铜焊、套焊的表面氧化。它也是硼铁合金的原料。

防锈

硼酸可作为防锈剂、润滑剂和热氧化稳定剂。它被加入到润滑剂、刹车油、金属加工液、水处理剂和燃料添加剂中。

粘结剂

硼酸是制造瓦楞纸粘结剂的成份之一，同时也是制造酪蛋白和糊精粘结剂的胶溶剂。硼酸通过交联键羟基极大地改善了湿胶强度。

个人保健品

国家医药级（nf）硼酸用于化妆品、卫生用品及药品中。它还与硼砂混合制所ph缓冲溶液。作为交联剂乳化石蜡，还可用作抑菌剂。

核工业

硼-10同位素是高效的热中子吸收剂。因此在核电站中它是安全和控制系统中所不可缺少的。特殊级（sq）硼酸用于核工业，它能够增加硼-10比例。

化学反应

在尼龙中间体的生产过程中，硼酸对碳氢化合物的氧化起催化作用，并生成酯提高乙醇的产量，从而阻止了羟基的进一步氧化而生成酮或羧酸。

其它应用

染料稳定剂

电镀

电解电容器

皮革处理

油漆

翻砂铸造

纺织

木材防腐

杀虫剂

物理化学性能

将硼酸加热至 100°C ，由于不断地失去水分，它首先变成偏硼酸，它有三种变体，熔点分别为 176°C 、 201°C 和 236°C 。硼酸的脱水以生成偏硼酸宣告结束（只要温度不超过 150°C ）。再继续加热，水被脱净生成氧化硼。晶体氧化硼 450°C 时溶化。无定型氧化硼没有固定的熔点，它在 325°C 时开始软化， 500°C 全部成为液体。

稳定性

硼酸是一种稳定结晶体，通常保存下不会发生化学反应。温、湿度发生剧变时会发生重结晶而结块。储存时应注意远离剧变的环境，保证完好的包装。