

镁铝合金粉/铝粉/银粉 铝基合金粉

产品名称	镁铝合金粉/铝粉/银粉 铝基合金粉
公司名称	历城区益群化工经营部
价格	面议
规格参数	品名:铝基合金粉 产地:石家庄 铝含量 :99.9 (%)
公司地址	济南市历城区历山北路北首济南佳园化工市场北区A4-25号
联系电话	86-053188778612 13964183810

产品详情

镁铝合金又名铝镁合金，分子式： Mg_2Al_3 分子量：178.22颜色为灰褐色，比重约为 $2.15g/cm^3$ ，熔点463

燃烧时产生的温度达 $2000-3000$ 。在烟花生产过程中起着非常重要的还原剂作用，也可作为白光剂和照明剂。镁铝合金是用镁锭和铝锭在保护气体中高温熔融而成。长期以来关于镁铝合金的结构有两种说法。一种说法是镁铝合金是简单物理混合；另一种说法是镁铝合金内部改变了晶体结构，不是简单的物理混合。

镁锭和铝锭在高于 $1150K$ 时，部分铝与空气中的氧气反应，生成 $\alpha-Al_2O_3$ ，氧化铝的此种晶体化学性质呈惰性，起着屏障、隔离作用。低于 $1150K$ 时，生成 $\beta-Al_2O_3$ 而这种晶体与酸反应，保护不了内部的镁铝合金。当用酒精或水做亮珠时，有时会发热。镁铝合金与水反应的机理是： $Mg+2H_2O=Mg(OH)_2+H_2+qAl+6H_2O=2Al(OH)_3+3H_2+q$ 生成的氢氧化镁和氢氧化铝沉淀覆盖在未反应的镁铝合金表面，保护内部的镁铝合金。

但在酸性环境中氢氧化镁和氢氧化铝与酸发生以下反应： $Mg(OH)_2+2H^+=Mg^{2+}+2H_2O+qAl(OH)_3+3H^+=Al^{3+}+3H_2O+q$

这种反应破坏了致密氧化膜保护层，使反应加速，镁铝合金与水反应放出的热量使药剂发热、升温，

增加了药剂的感度，药剂变得更敏感。当热量积聚到一定程度就会发生自燃自爆。我们注意到有些镁铝合金配成的药物在做亮珠时产生刺鼻性气味，这是因为在镁铝合金生产过程中使用了氮气作为保护剂，

少量镁粉与氮气发生化学反应，生成了氮化镁，氮化镁与水反应生成氨气的缘故。化学反应方程式是： $3Mg+nN_2=Mg_3N_2$

$Mg_3N_2+6H_2O=3Mg(OH)_2+2NH_3+q$

本产品的品名是铝基合金粉，产地是石家庄，铝含量是99.9（%），粒度是320（目），牌号是FLX2，包装规格是40kg/袋，形状是片状，制作方法是电解法