

硫酸脬，硫酸联胺

产品名称	硫酸脬，硫酸联胺
公司名称	东营盛派化工有限公司
价格	.00/件
规格参数	
公司地址	山东省东营市东营区香山路工银大厦A座404（注册地址）
联系电话	18266668515

产品详情

硫酸脬又名硫酸联氨，是联氨与硫酸生成的盐类，纯品为无色鳞状晶体或斜方晶体。分子量130.12。分子式 $N_2H_4 \cdot H_2SO_4$ 。熔点254，继续加热则分解。相对密度1.37。微溶于冷水，易溶于热水(20 时2.87、25 时3.41、30 时3.89、40 时4.16、50 时7.0、60 时9.07、80 时14.4)，水溶液呈酸性，不溶于乙醇和yimi。在空气中很稳定。易受碱和氧化剂的作用，不可与碱类、氧化剂共存。有强烈的还原作用。大鼠经口LD50601mg/kg，有毒，致癌。硫酸脬的主要用途是用于重量法测定镍、钴、镉，稀有金属的提纯和钨与铋的分离，以及氯酸盐、次氯酸盐和羧基化合物的沉淀，也用于制异烟肼、呋喃西林、百生脬、无水脬等，还用作还原剂、杀虫剂和灭菌剂等。硫酸脬在美国是营养补充剂，用以对抗癌症造成的患者厌食、消瘦等症状。实验室制备硫酸脬方法 用氯和氢氧化钠作用，制得次氯酸钠，然后与氨反应，制得shuihejing，最后脱水，制得脬，再与硫酸反应，可制得硫酸脬成品。相关化学反应方程式如下： $2NH_3 + NaClO \rightarrow NH_2Cl + NaOH$ $NH_2Cl + NaOH \rightarrow NH_3 + NaCl$ $N_2H_4 + NaCl + H_2O \rightarrow N_2H_4 \cdot H_2SO_4 + NaCl$ 氨气同水作用，制得氨水，然后合成，制得脬溶液，蒸发、浓缩、结晶，最后与硫酸反应，制得硫酸脬成品。化学性质无色鳞状结晶或斜方晶系结晶。无味。微溶于冷水，易溶于热水，水溶液呈酸性。不溶于醇。用途用作分析试剂及还原剂，也用于稀有金属的提纯用途用作制造药品的原料。有机工业用作偶氮二异丁腈等产品的原料。电镀上用作还原剂。农业上用作杀虫剂、灭菌剂。用作塑料和橡胶的发泡剂等。用途重量测定镍、钴和镉，提纯稀有金属，还原剂，有机合成，分离钨与铋，测定氯酸盐、次氯酸和羧基化合物，肝功能试验中制备麝香草酚浊度液。工业上用于制异烟肼、呋喃西林、百生脬、无水脬、杀虫剂和杀菌剂等，用于火箭燃料处理、防锈产品中，制造ADC发泡剂。广泛用于医药,有机合成,农药,塑料,橡胶等工业;生产方法尿素法将尿素、次氯酸钠、液碱，在高锰酸钾存在下进行反应，经蒸馏，再同硫酸进行中和反应，生成物经冷却结晶、过滤、干燥制得硫酸脬成品。其 $NaOCl + NH_2CONH_2 + 2NaOH \rightarrow [KMnO_4] \cdot N_2H_4 + H_2O + NaCl + Na_2CO_3$ $N_2H_4 + H_2O + H_2SO_4 \rightarrow N_2H_4 \cdot H_2SO_4 + H_2O$