阿根廷进口碳酸锂

产品名称	阿根廷进口碳酸锂
公司名称	合肥缘梦化工有限公司
价格	79.00/千克
规格参数	
公司地址	合肥市包河区武汉路与四川路交口向上商务中心B-办1022室（注册地址）
联系电话	15155914912

产品详情

碳酸锂，一种无机化合物，化学式为Li2CO3，为无色单斜晶系结晶体或白色粉末。密度2.11g/cm3。熔点723℃（1.013*10^5Pa）。溶于稀酸。微溶于水，在冷水中溶解度较热水下大。不溶于醇及丙酮。可用于制陶瓷、药物、催化剂等。常用的锂离子电池原料。 由于生产碳酸锂的主要原料是盐湖卤水（矿石法由于成本高在全球产能很小），因此规模化生产碳酸锂的企业必须拥有锂资源储量较为丰富的盐湖资源开采权，这使得该行业具备较高的资源壁垒；另一方面，由于全球盐湖绝大多数资源都是高镁低锂型，而从高镁低锂老卤中提纯分离碳酸锂的工艺技术难度很大，之前这些技术仅掌握在少数国外公司手中，这使得碳酸锂行业又具备了技术壁垒。因此，造就了碳酸锂行业的全球寡头垄断格局。 目前全球碳酸锂市场集中度非常高。在我国的几个大型项目投产前，全球主要产能集中在SQM、FMC、和Chemetall三家手中；资料显示，碳酸锂产品虽然存在一定的资源和技术壁垒，但我国具备可开采价值的盐湖还是不少，技术除中信国安、阿根廷矿业外盐湖集团也面临突破，行业的壁垒正逐渐削弱，行业目前的高毛利率必然会吸引更多资金介入。 中文名碳酸锂外文名lithium carbonate化学式Li2CO3相对分子质量73.89化学品类别无机物--碳酸盐--锂盐管制类型不管制储存阴凉通风保存CAS号554-13-2 目录 1 理化性质 物理性质 化学性质 2 作用与用途 3 使用注意事项 危险性概述 急救措施 消防措施 泄漏应急处理 操作处置与储存 4 制备 5 国家标准计划 6 医疗用途及注意事项 理化性质编辑 物理性质 外观与性状：无色单斜晶体或白色粉末。 CAS号：554-13-2 熔点(℃)：723(分解温度为1310℃) 相对密度（水=1）：2.11 沸点(℃)：无资料（分解） 分子式：Li2CO3 分子量：73.89 溶解性：微溶于水，溶于酸，不溶于乙醇、丙酮。 化学性质 别名：高纯碳酸锂 英文名称:Lithium carbonate 1．加热至沸点时开始部分分解成氧化锂和二氧化碳。 Li2CO3=加热=Li2O+CO2 2．溶于酸。 Li2CO3+ 2H+ =2Li+ + H2O + CO2 作用与用途编辑 用于制取各种锂的化合物、金属锂及其同位素。还用于制备化学反应的催化剂。半导体、陶瓷、电视、医药和原子能工业也有应用。分析化学中用作分析试剂。在锂离子电池中也有应用。在水泥外加剂里作为促凝剂使用。 碳酸锂有明显抑制躁狂症作用，可以改善精神分裂症的情感障碍，治疗量时对正常人精神活动无影响，作用机制可能与抑制脑内神经突触部位去甲肾上腺素的释放并促进再摄取，对升高外周血细胞有作用，本药小剂量用于子宫肌瘤合并月经过多的有一定治疗作用，小剂量也可用于急性菌痢，锂盐无镇静作用，一般对严重急性躁狂患者先与氯丙嗪或氟哌啶合用，急性症状控制后再单用碳酸锂维持。 使用注意事项编辑 危险性概述 健康危害：误服中毒后，主要损及胃肠道、心脏、肾脏和神经系统。中毒表现有恶心、呕吐、腹泻、头痛、头晕、嗜睡、视力障碍、口唇、四肢震颤、抽搐和昏迷等。 环境危害：对环境可能有危害，对水体可造成污染。 燃爆危险：该品不燃。 急救措施

皮肤接触：脱去污染的衣着，用大量流动清水冲洗。
眼睛接触：提起眼睑，用流动清水或生理盐水冲洗。就医。 吸入：迅速脱离现场至空气新鲜处。保持呼吸道通畅。如呼吸困难，给输氧。如呼吸停止，立即进行人工呼吸。就医。
食入：饮足量温水，催吐。洗胃，导泄。就医。 消防措施
危险特性：自身不能燃烧。受高热分解放出有毒的气体。 有害燃烧产物：一氧化碳、二氧化碳。 灭火方法：消防人员必须穿全身防火防毒服，在上风向灭火。灭火时尽可能将容器从火场移至空旷处。然后根据着火原因选择适当灭火剂灭火。 泄漏应急处理 应急处理：隔离泄漏污染区，限制出入。建议应急处理人员戴防尘口罩，穿一般作业工作服。不要直接接触泄漏物。
小量泄漏：避免扬尘，小心扫起，收集于干燥、洁净、有盖的容器中。
大量泄漏：收集回收或运至废物处理场所处置。 操作处置与储存 操作注意事项：密闭操作，提供充分的局部排风。防止粉尘释放到车间空气中。操作人员必须经过专门培训，严格遵守操作规程。建议操作人员佩戴防尘面具（全面罩），穿透气型防毒服，戴橡胶手套。避免产生粉尘。避免与氧化剂、酸类、氟接触。配备泄漏应急处理设备。倒空的容器可能残留有害物。 储存注意事项：储存于阴凉、通风的库房。远离火种、热源。防止阳光直射。包装密封。应与氧化剂、酸类、氟分开存放，切忌混储。储区应备有合适的材料收容泄漏物。 制备编辑 将锂辉石和石灰石高温烧结生成铝酸锂再浸出氢氧化锂溶液，与碳酸钠反应制得。亦可利用卤水经提取氯化钡后的含锂料液，经纯碱除钙、镁离子，用盐酸酸化，再与纯碱反应制得。