## 新疆有色金属研究所供应电池级氢氧化锂

| 产品名称 | 新疆有色金属研究所供应电池级氢氧化锂                        |
|------|---|
| 公司名称 | 新疆有色金属研究所                                 |
| 价格   | 50000.00/吨                                |
| 规格参数 | 用途级别:电池级<br>生产厂家/产地:新疆有色金属研究所<br>含量:95(%) |
| 公司地址 | 新疆乌鲁木齐经济技术开发区合作区融合南路50<br>1号              |
| 联系电话 | 0991-3923388 13079907973                  |

## 产品详情

用途级别电池级含量95 (%)颜色/外观白色晶体

生产厂家/产地 结晶水数目 新疆有色金属研究所

一水

单水氢氧化锂

lithium hydroxide monohydrate

白色结晶体

white crystal

分子式 chemical formula: lioh.h2o

分子量 molecular weight: 41.96

化学分析chemical analysis 标准号: gb8766--88 成份(compositi 含量(content)

| О | (Compositi   |       |      |
|---|--------------|-------|------|
|   | on )         | 电池级   | 分析纯  |
|   | lioh.h2o含量不小 | 96    | 95   |
|   | 于%           |       |      |
|   | k            | 0.005 | 0.05 |
|   | 杂            |       |      |
|   | 杂<br>质<br>含  |       |      |
|   | 含            |       |      |
|   |              |       |      |

| 量不     | na     | 0.005  | 0.05      |
|--------|--------|--------|-----------|
| 小小     | ca     | 0.01   | 0.01      |
| 于<br>% | cl -   | 0.003  | 0.005     |
| 70     | fe     | 0.0008 | 0.002     |
|        | so42 - | 0.01   | 0.02      |
|        | co3    | 2.0    | li2co32.0 |
|        | 盐酸不溶物  | 0.005  | 0.005     |
|        | hcl    |        |           |

用途:是锂基润滑脂,碱性蓄电池,耐腐蚀锌基染料等产品的重要添加剂,也可作二氧化碳吸附剂。

purpose: used in lithic-grease, alkaline storage batteries, corrosion-resisting zincic pigment etc. as being absorbent of carbon dioxide.

包装及运输:采用内衬双层塑料袋,外套编织袋,每袋净重25公斤。或根据客户要求包装。氢氧化锂的运输必须符合当地和国家规定。

packaging and shipping: lithium hydroxide monohydrate is packaged and shipped in polyethylene-lined fiber bag including double plastic containing 25kg. or by user 's option. shipping of product in accordance with local and state regulations.

氢氧化锂作为一种较强的碱,可溶于水(常温下溶解度:12.8克),比其他第一主族强碱(naoh, koh)溶解度小得多。电离常数kb=6.6\*10^-1。常温下可以和几乎所有的酸反应和一些盐复分解反应,也能和两性金属作用。 1.氢氧化锂和酸反应。 h2so4+2lioh==l2so4+2h2o ch3cooh+lioh==ch3cooli+h2o 2.氢氧化锂和酸性氧化物作用(不是复分解反应)

co2+2lioh==li2co3(沉淀)+h2o(碳酸锂溶解度很小,微溶)li2co3+co2+h2o==2lihco3(碳酸氢锂可溶)3.氢氧化锂和盐的反应。第一类:和弱碱盐反应,生成相应弱碱和锂盐lioh+nh4cl==nacl+nh3.h2o2lioh+mgcl2==2licl+mg(oh)2(沉淀)2lioh+cucl2==cu(oh)2(沉淀)+2licl

第二类:生成难溶性或微溶性锂盐。 3lioh+na3po4==li3po4(沉淀)+3naoh lioh+kf==lif(沉淀)+koh

4.氢氧化锂和和酸式盐作用:生成锂正盐,其他正盐和水。 lioh+nahso3==li2so3+na2so3+h2o

5.氢氧化锂和两性金属反应(不属复分解): 2al+2lioh+2h2o==2lialo2+3h2(气体)