

# 同舟经贸工厂自营 盐酸报价 莱州盐酸

产品名称	同舟经贸工厂自营 盐酸报价 莱州盐酸
公司名称	德州同舟经贸有限公司
价格	面议
规格参数	
公司地址	德城区黄河涯镇101省道桥南1公里
联系电话	17605342333

## 产品详情

盐酸的储存注意事项以及废弃处置：

1、储存于阴凉、通风的库房。库温不超过30C，相对湿度不超过85%。保持容器密封。应与碱类、胺类、碱金属、易(可)燃物分开存放，盐酸报价，切忌混储。储区应备有泄漏应急处理设备和合适的收容材料。

2、废弃处置

废弃处置方法:用碱液—石灰水中和，莱州盐酸，生成氯化钠和氯化钙，用水稀释后排入废水系统。希望以上的讲解，对您有所帮助，感谢您的观看。

盐酸可以与什么产生反应：

其酸能与酸碱指试剂反应，紫色石蕊{(C7H7O4N)n}试剂与pH试纸变红色，盐酸市场分析，无色酚酞{C20H14O4}不变色。

强酸性，和碱反应生成氯化物和水  $HCl + NaOH = NaCl + H_2O$

能与大部分碳酸盐和碳酸氢盐 (  $HCO_3^-$  ) 反应，生成二氧化碳，水  $K_2CO_3 + 2HCl = 2KCl + CO_2 + H_2O$

能与活泼金属单质反应，生成氢气  $\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$

盐酸能与金属氧化物反应，生成盐和水  $\text{MgO} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

实验室常用盐酸于制取二氧化碳的方法  $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

能用来制取弱酸  $\text{CH}_3\text{COONa} + \text{HCl} = \text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaCl}$

另外，盐酸能与反应，生成不溶于稀的氯化银，氯化银不能溶于水，盐酸厂家，产生沉淀。 $\text{HCl} + \text{AgNO}_3 = \text{HNO}_3 + \text{AgCl}$

## 盐酸

危险物组分	浓度	CAS No.
HCL	31-36%	7647—01—0

外观与性状：无色或微黄色发烟液体，有刺鼻的酸味。

气味：刺激性气味

PH值/浓度：0.1(1mol/L)

熔点( )：—114.8(纯)

沸点( )：108.6(20%)

闪点( )：无意义

爆炸极限(无意义)

饱和蒸气压(kPa)：30.66/21

相对蒸气密度(空气=1):1.26

相对密度(水=1)：1.1(20%)；

溶解性：与水混溶，溶于甲醇、乙醇、乙醚、苯，不溶于烃类。

辛醇/水分配系数的对数值：(无资料)

自燃温度：(无意义)

分解温度：(无意义)

气味閾值：（无意义）

蒸发速率：（无意义）

易燃性：不燃

其他理化性质：对金属有腐蚀作用。盐酸

同舟经贸工厂自营(图)-盐酸报价-莱州盐酸由德州同舟经贸有限公司提供。德州同舟经贸有限公司（dztongzhou.com）在化学试剂这一领域倾注了无限的热忱和热情，同舟经贸一直以客户为中心、为客户创造价值的理念、以品质、服务来赢得市场，衷心希望能与社会各界合作，共创成功，共创辉煌。相关业务欢迎垂询，联系人：万经理。