

盐酸 麦海商贸公司 盐酸批发

产品名称	盐酸 麦海商贸公司 盐酸批发
公司名称	无锡市麦海商贸有限公司
价格	面议
规格参数	
公司地址	无锡市惠山区惠山大道108-4-1011-6（地铁西漳站区）
联系电话	13093111710

产品详情

盐酸，学名氢氯酸，是HCl的水溶液，是一元酸。盐酸是一种强酸，浓盐酸具有极强的挥发性，因此盛有浓盐酸的容器打开后能在上方看见酸雾，那是HCl挥发后与空气中的水蒸气结合产生的盐酸小液滴。盐酸是一种常见的化学品，在一般情况下，浓盐酸中HCl的质量分数在38%左右。同时，胃酸的主要成分也是盐酸。中文名：盐酸 hydrochloric 外文名：acid 别名：氢氯酸 化学式：HCl 相对分子质 36.46 量。

接下来工业盐酸生产厂家详细为您讲述盐酸在工业里的用途：

一：

用于稀有金属的湿法冶金

例如，冶炼钨时，先将白钨矿（钨酸钙矿）与碳酸钠混合，在空气中焙烧(800 ~ 900)生成钨酸钠。 $\text{CaWO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{Na}_2\text{WO}_4 + \text{CaO} + \text{CO}_2$ 将烧结块浸在90 的水中，盐酸哪家好，使钨酸钠溶解，并加盐酸酸化，将沉淀下来的钨酸滤出后，再经灼热，生成氧化钨。 $\text{Na}_2\text{WO}_4 + 2\text{HCl} = \text{H}_2\text{WO}_4 + 2\text{NaCl}$ $\text{H}_2\text{WO}_4 = \text{WO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 后，将氧化钨在氢气流中灼热，得金属钨。 $\text{WO}_3 + 3\text{H}_2 = \text{W} + 3\text{H}_2\text{O}$ 有机合成 例如，在180 ~ 200 的温度并有 HgCl_2 做催化剂的条件下，HCl与 C_2H_2 发生加成反应，生成氯乙1烯，再在引发剂的作用下，聚合而成聚氯乙1烯。

第二：

漂染工业

例如，棉布漂白后的酸洗，棉布丝光处理后残留碱的中和，都要用盐酸。在印染过程中，有些染料不溶于水，需用盐酸处理，使成可溶性的盐 酸盐，才能应用。

第三：

金属加工

例如，钢铁制件的镀前处理，先用NaOH溶液洗涤以除去油污，再用盐酸浸泡；在金属焊接之前，盐酸价格，需在焊口涂上一点盐酸等等，都是利用盐酸能溶解金属氧化物这一性质，以去掉锈。这样，才能在金属表面镀得牢，焊得牢。

第三：

食品工业

例如，盐酸批发，制化学酱油时，将蒸煮过的豆饼等原料浸泡在含有一定量盐酸的溶液中，保持一定温度，盐酸具有催化作用，能促使其中复杂的蛋白质进行水解，经过一定的时间，就生成具有鲜味的氨基酸，盐酸，再用纯碱中和，即得氨基酸钠。制造味精的原理与此差不多。

盐酸是无色液体(工业用盐酸会因有杂质三价铁盐而略显黄色)，有腐蚀性，为HCl的水溶液，具有刺激性气味。高中化学把盐酸和硫酸、HNO₃、HBr、氢碘酸、HClO₄合称为六大无机强酸。由于浓盐酸具有挥发性，挥发出的HCl气体与空气中的水蒸气作用形成盐酸小液滴，所以会看到酸雾。盐酸能与碱发生中和反应，生成氯化物和水；与活泼金属单质反应，生成氢气；和金属氧化物反应，生成盐和水；与大部分碳酸盐或碳酸氢盐(HCO₃⁻)反应，生成二氧化碳和水，能制取弱酸。

用途：用于稀有金属的湿法冶金、漂染工业、食品工业以及无机药品及有机的生产盐酸是一种强酸，它与某些金属、金属氧化物、金属氢氧化物以及大多数金属盐类(如碳酸盐、亚硫酸盐等)，都能发生反应，生成盐酸盐。因此，在不少无机药品的生产上要用到盐酸。在医学药上好多有机，例如盐酸硫胺(维生素B₁的制剂)等，也是用盐酸制成的。

储存方法

储存于阴凉、通风的库房。库温不超过30℃，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，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。

盐酸的联合国危险货物编号是1789，在装它的容器上需要注明这个编号。

废弃处置方法：用碱液 - 石灰水中和，生成氯化钠和氯化钙，盐酸，用水稀释后排入废水系统。

盐酸-麦海商贸公司-盐酸批发由无锡市麦海商贸有限公司提供。无锡市麦海商贸有限公司(www.wxmhsm.com)是从事“无锡硫酸铵,小苏打,甘油厂家”的企业，公司秉承“诚信经营，用心服务”的理念，为您提供高质量的产品和服务。欢迎来电咨询！联系人：邱先生。