

盐酸 盐酸 有机合成 HCl

产品名称	盐酸 盐酸 有机合成 HCl
公司名称	银川宗信化工有限公司
价格	140.00/吨
规格参数	型号:盐酸 应用范围:有机合成 CAS:HCl
公司地址	宁夏银川市兴庆区丽景北街丽景街商贸城8号商铺119室
联系电话	0951-8991356 13629504608

产品详情

型号	盐酸	应用范围	有机合成
CAS	HCl		

盐酸，学名氢氯酸，是[氯化氢](#)（[化学式](#)：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](#)，那是氯化氢挥发后与空气中的[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，浓盐酸中氯化氢的质量分数在37%左右。同时，[胃酸](#)的主要成分也是盐酸。

重要的[无机化工](#)产品，广泛用于[染料](#)、医药、食品、印染、皮革、[冶金](#)等行业。

盐酸能用于制造[氯化锌](#)

等氯化物（氯化锌是一种焊药），也能用于从矿石中提取镭、钒、钨、锰等金属，制成氯化物。

随着[有机合成](#)

工业的发展，盐酸（包括氯化氢）

的用途更广泛。如用于水解淀粉制[葡萄糖](#)，用于制造盐酸奎宁（治疗[疟疾](#)

病）等多种有机药剂的盐酸盐等。在进行焰色反应时，通常用稀盐酸洗铂丝（因为氯化物的溶沸点较低，燃烧后挥发快，对实验影响较小）在稀释盐酸时，要把浓盐酸注入水，以免水沸腾，液体飞溅。（原因：水的密度比盐酸小，会浮在上面，稀释时放出大量热量使水沸腾。）同时一边搅拌散发热量。

生活中作为洁厕灵、除锈剂使用

1)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。

$CaWO_4 + Na_2CO_3 = Na_2WO_4 + CaO + CO_2$ 将烧结块浸在90 的水中，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。 $\text{Na}_2\text{WO}_4 + 2\text{HCl} = \text{H}_2\text{WO}_4 + 2\text{NaCl}$
 $\text{H}_2\text{WO}_4 = \text{WO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
最后，将氧化钨在氢气流中灼热，得金属钨。 $\text{WO}_3 + 3\text{H}_2 = \text{W} + 3\text{H}_2\text{O}$

(2)用于有机合成

例如，在180 ~ 200 的温度并有汞盐（如 HgCl_2 ）做催化剂的条件下，氯化氢与乙炔发生加成反应，生成氯乙烯，再在引发剂的作用下，聚合而成聚氯乙烯。

(3)用于漂染工业

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。

(4)用于金属加工

例如，钢铁制件的镀前处理，先用烧碱溶液洗涤以除去油污，再用盐酸浸泡；在金属焊接之前，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。

(5)用于食品工业

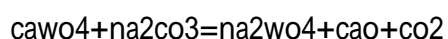
例如，制化学酱油时，将蒸煮过的豆饼等原料浸泡在含有一定量盐酸的溶液中，保持一定温度，盐酸具有催化作用，能促使其中复杂的蛋白质进行水解，经过一定的时间，就生成具有鲜味的氨基酸，再用苛性钠（或用纯碱）中和，即得氨基酸钠。制造味精的原理与此差不多。

(6)用于无机药品及有机药物的生产

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。在医药上好多有机药物，例如奴佛卡因、盐酸硫胺（维生素B1的制剂）等，也是用盐酸制成的。

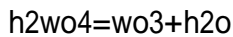
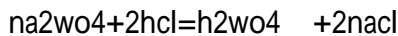
总结

以上列举的只是在工业生产上应用盐酸的一些例子。实际上，盐酸的用途还很多。在日常生活上，我们有时也用到它例如缺乏胃酸，消化不良，医生就给我们一定量的稀盐酸以补胃酸的不足。在化学实验和科学研究上，用到盐酸的地方就更多了。有些水果中有一些不同的酸性物质，所以有酸味，但酸性不是很强，叫弱酸性物质。1)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。

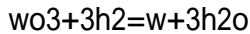


将烧结块浸在90 的水中，使钨酸钠溶解，并加盐酸酸化，将沉淀下来的钨酸滤出后，再经灼热，生成

氧化钨。



最后，将氧化钨在氢气流中灼热，得金属钨。



(2)用于有机合成

例如，在180 ~ 200 的温度并有汞盐（如 HgCl_2 ）做催化剂的条件下，氯化氢与乙炔发生加成反应，生成氯乙烯，再在引发剂的作用下，聚合而成聚氯乙烯。

(3)用于漂染工业

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。

(4)用于金属加工

例如，钢铁制件的镀前处理，先用烧碱溶液洗涤以除去油污，再用盐酸浸泡；在金属焊接之前，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。

(5)用于食品工业

例如，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，再用苛性钠（或用纯碱）中和，即得氨基酸钠。制造味精的原理与此差不多。

(6)用于无机药品及有机药物的生产

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。

在医药上好多有机药物，例如奴佛卡因、盐酸硫胺（维生素b1的制剂）等，也是用盐酸制成的。

总结

以上列举的只是在工业生产上应用盐酸的一些例子。实际上，盐酸的用途还很多。在日常生活上，我们有时也用到它例如缺乏胃酸，消化不良，医生就给我们一定量的稀盐酸以补胃

酸的不足。在化学实验和[科学研究](#)上，用到盐酸的地方就更多了。

有些水果中有一些不同的[酸性物质](#)，所以有酸味，但酸性不是很强,叫弱酸性物质。