

AR级盐酸 分析纯AR 标准品

产品名称	AR级盐酸 分析纯AR 标准品
公司名称	广东大小化工有限公司
价格	4.00/瓶
规格参数	级别:分析纯AR 用途类别:标准品 含量:37(%)
公司地址	茂名市人民南路198号物业大厦第五层南端505-1号房屋
联系电话	18689361994 18689361994

产品详情

级别	分析纯AR	用途类别	标准品
含量	37(%)	产品规格	500ml
CAS	7647-01-0		

先用水煤气法制氢气： $c(s)+h_2o(g)=co(g)+h_2(g)$ $co(g)+h_2o(g)=(\text{催化剂})co_2(g)+h_2(g)$

再电解氯化镁得到镁与氯气： $mgcl_2(s)=(\text{通电})mg(s)+cl_2(g)$ 以上方法较为繁琐，不如电解饱和食盐水： $2nacl+2h_2o====2naoh+cl_2+h_2$

工业上制取盐酸时，首先在反应器中将氢气点燃，然后通入氯气进行反应，制得氯化氢气体： $h_2+cl_2=(\text{点燃})2hcl$ 氯化氢气体冷却后被水吸收成为盐酸。在氯气和氢气的反应过程中，有毒的氯气被过量的氢气所包围，使氯气得到充分反应，防止了对空气的污染。在生产上，往往采取使另一种原料过量的方法使有害的、价格较昂贵的原料充分反应。

[编辑本段]

【实验室制法】

原理： $nacl(\text{固体})+h_2so_4(\text{浓})=nahso_4+hcl$ 条件：微热 $nahso_4+naci(\text{固体})=na_2so_4+hcl$

条件：500-600 总式： $2naci(\text{固体})+h_2so_4(\text{浓})=na_2so_4+2hcl$ 条件：加热

主要装置——分液漏斗,圆底烧瓶或锥形瓶，倒扣漏斗（防止倒吸）防止冻伤手

[编辑本段]

【生活中主要用途】

重要的无机化工原料，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

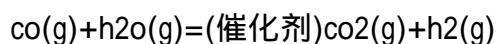
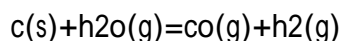
等氯化物（氯化锌是一种焊药），也能用于从矿石中提取镭、钷、钨、锰等金属，制成氯化物。随着有

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）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）

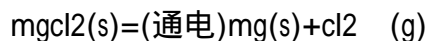
[\[编辑本段\]](#)

工业用途(1)用于稀有金属的湿法冶金

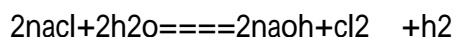
例如，冶炼钨时，先将白钨矿（[钨酸钙矿](#)）与[碳酸钠](#)混合，在空气中焙烧(800 ~ 900)生成钨酸钠。 $\text{CaWO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{Na}_2\text{WO}_4 + \text{CaO} + \text{CO}_2$ 将烧结块浸在90 的水中，使钨酸钠溶解，并加盐酸酸化，将沉淀下来的钨酸滤出后，再经灼热，生成氧化钨。 $\text{Na}_2\text{WO}_4 + 2\text{HCl} = \text{H}_2\text{WO}_4 + 2\text{NaCl}$ $\text{H}_2\text{WO}_4 = \text{WO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 最后，将氧化钨在氢气流中灼热，得[金属钨](#)。先用水煤气法制氢气：



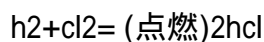
再电解[氯化镁](#)得到镁与[氯气](#)：



以上方法较为繁琐，不如电解饱和食盐水：



工业上制取盐酸时，首先在反应器中将氢气点燃，然后通入氯气进行反应，制得氯化氢气体：

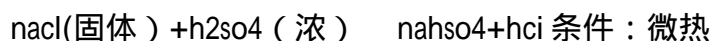


氯化氢气体冷却后被水吸收成为盐酸。在氯气和氢气的反应过程中，有毒的氯气被过量的氢气所包围，使氯气得到充分反应，防止了对空气的污染。在生产上，往往采取使另一种原料过量的方法使有害的、价格较昂贵的原料充分反应。

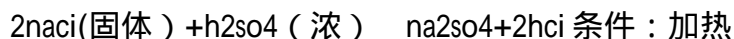
[\[编辑本段\]](#)

【实验室制法】

原理：



总式：



主要装置——分液漏斗,圆底烧瓶或锥形瓶，倒扣漏斗（防止倒吸）防止冻伤手

[\[编辑本段\]](#)

【生活中主要用途】

重要的[无机化工](#)原料，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。

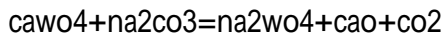
随着有机合成工业的发展，盐酸（包括氯化氢）的用途更广泛。如用于水解淀粉制葡萄糖，用于制造盐酸奎宁（治疗[疟疾病](#)）等多种有机药剂的盐酸盐等。

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）

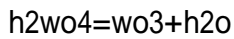
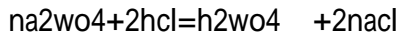
[\[编辑本段\]](#)

工业用途(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](#)。