

1.3964高强度奥氏体不锈钢

产品名称	1.3964高强度奥氏体不锈钢
公司名称	上海凯冶金属制品有限公司
价格	.00/件
规格参数	用途:高压阀门、装备及化工设备 品名:1.3964 执行标准:ASTM、DIN等
公司地址	上海市松江区永丰街道玉树路269号5号楼32934室
联系电话	021-67768089 15000609866

产品详情

1.3964是高强度奥氏体不锈钢。

1.3964是一种高强度耐腐蚀奥氏体不锈钢，密度为7.88g/cm³。是常见的不锈钢，如厨房中很多餐具都是奥氏体不锈钢做的。奥氏体不锈钢，顾名思义其组织为奥氏体，它没有磁性，没有淬硬性。

奥氏体不锈钢在氧化性环境中抗腐蚀性非常强，所谓的氧化环境可以简单理解为含氧较多的环境，奥氏体不锈钢韧性好，容易加工成型，因而用途非常广泛。

1.3964是一种高强度，耐腐蚀的奥氏体不锈钢。它的屈服强度几乎是304和316不锈钢的两倍，并且具有比317L不锈钢更好的耐腐蚀性。即使在严重冷加工后，1.3964仍然是非磁性的。它在高温和零下温度下保持强度。1.3964是一种用途极为广泛的合金，具有1.3964优异的耐腐蚀性，是一种有效的合金，适用于石油，化工，船舶，核能，纸浆和造纸，纺织和食品加工行业。

1.3964化学成分

碳 0.030-0.050%

锰 4.00-5.50%

磷 0.040%以下

硫 0.20-0.60%

铬 20.50-22.00%

镍 11.75-13.00%

钼 2.00-2.50%

铜 0.75%以下

氮 0.24-0.30%

钛 0.020%以下

铝 0.020%以下

硼 0.0008-0.0025%

钴 0.12-0.20%

钽 0.10%以下

锡 0.030%以下

钒 0.10-0.30%,

钨 0.15%以下

1.3964的物理性质

密度，磅/英寸³：0.285

弹性模量，psi：26.2 x 10⁶

热膨胀系数，68-212F，/F：9.0 x 10⁻⁶

导热系数，Btu / fthrF：9

比热，Btu /lbF：0.12

电阻率，Microhm-in：28.7

机械性能

1.3964

屈服强度 (KSI)： 55

抗拉强度 (KSI)： 100

伸长率 (%)： 35

1.3964能接受长时间露出在海上大气环境中，有实验证明其在静海水环境中的耐蚀表现要稍优于Monel 400(UNS N04400)。该钢种在氮化物环境中会受应力腐蚀开裂影响，在抗开裂功能方面介于304和316之间。是石油、石化、化学、肥料、核燃料再循环、纸浆及纸、纺织、食品加工和海洋工业里运用的高效合金。

运用高度防锈蚀及高强度的1.3964不锈钢的组件，包含泵、阀和配件、扣件、缆线、链索、屏幕及电线外衣，海洋硬件如船、泵轴、热交换器、绷簧及摄影器材。

1.3964

熔点 (melting point)

熔点是固体将其物态由固态改变（熔化）为液态的温度。进行相反动作（即由液态转为固态）的温度，称之为凝固点。与沸点不同的是，熔点受压力的影响很小。

晶体融化时的温度叫做熔点。物质有晶体和非晶体,晶体有熔点,而非晶体则没有熔点。晶体又因类型不同而熔点也不同.一般来说晶体熔点从高到低为,原子晶体>离子晶体>金属晶体>分子晶体。在分子晶体中又有比较特殊的,如水,氨气等.它们的分子只间因为含有氢键而不符合"同主组元素的氢化物熔点规则性改变"的规则。

熔点是一种物质的一个物理性质。物质的熔点并不是固定不变的，有两个要素对熔点影响很大。一是压强，平常所说的物质的熔点，通常是指一个大气压时的状况；如果压强改变，熔点也要发生改变。熔点随压强的改变有两种不同的状况：关于大多数物质，熔化进程是体积变大的进程，当压强增大时，这些物质的熔点要升高；关于像水这样的物质，与大多数物质不同，冰融化成水的进程体积要缩小(金属铋、锑等也是如此)，当压强增大时冰的熔点要降低。另一个就是物质中的杂质，咱们平常所说的物质的熔点，通常是指纯净的物质。但在现实日子中，大部分的物质都是含有其它的物质的，比如在纯净的液态物质中熔有少量其他物质，或称为杂质，即使数量很少，物质的熔点也会有很大的改变，例如水中熔有盐，熔点就会显着下降，海水就是熔有盐的水，海水冬天结冰的温度比河水低，就是这个原因。饱和食盐水的熔点可下降到约-220，北方的城市在冬天下大雪时，常常往公路的积雪上撒盐，只要这时的温度高于-22，满足的盐总能够使冰雪熔化，这也是一个使用熔点在日常日子中的使用。

熔点实质上是该物质固、液两相能够共存并处于平衡的温度,以冰融化成水为例,在一个大气压下冰的熔点是0，而温度为0时,冰和水能够共存,如果与外界没有热交换,冰和水共存的状况能够长时间坚持稳定。在各种晶体中粒子之间相互作用力不同,因而熔点各不相同。同一种晶体,熔点与压强有关,一般取在1大气压下物质的熔点为正常熔点。在必定压强下,晶体物质的熔点和凝固点都相同。熔解时体积胀大的物质,在压强增加时熔点就要升高。

在有机化学领域中，关于纯粹的有机化合物，一般都有固定熔点。即在必定压力下，固-液两相之间的改变都是非常敏锐的，初熔至全熔的温度不超过0.5~1（熔点范围或称熔距、熔程）。但如混有杂质则其熔点下降，且熔距也较长。因而熔点测定是辨认物质本性的根本手法，也是纯度测定重要办法之一。

测定办法一般用毛细管法和微量熔点测定法

。在实际使用中咱们都是使用的测熔点仪来对一种物质进行测定。（右图就是一台显微图像熔点仪）

钨(W)是熔点高的金属，在2000 -2500 高温下，蒸汽压仍很低。钨的硬度大，密度高，高温强度高。