

# Nb 表面的清洁处理<sup>1)</sup>

胡 兹 甫 吴建新 刘先明 季明荣

(中国科学技术大学材料科学系) (中国科学技术大学结构成分分析中心)

本文介绍了用电子束加热( $1500^{\circ}\text{C}$ )及同时用氩离子溅射的方法进行金属Nb的表面清洁处理,处理结果良好。

清洁表面的获得是表面物理实验的基础。无论是作低能电子衍射还是光电子能谱,实验的第一步就是获得清洁表面,否则无法就以后的实验结果进行分析。对于不同样品,获得其清洁表面的方法也不同。常用的清洁法有高温加热法、离子轰击法、化学反应法、真空断裂法等。有时为了获得一个清洁表面,需要将样品在真空制备室中反复处理好几周时间,其工作量之大可想而知了。

金属Nb化学性质稳定,耐腐蚀,耐高温,有很好的机械延展性,是一种珍贵的稀有金属。它常被用来做火箭喷口、医疗器械、化学反应器皿。它的这些优良性质引起科学工作者的兴趣,他们作了大量的研究工作,其中包括许多表面实验<sup>[1-5]</sup>。

在有过的表面实验中,人们都采用了高温加热法获得清洁表面,即将样品加热到 $2000^{\circ}\text{C}$ 高温并持续一定时间,使表面的主要杂质氧除尽。这种方法虽然很好,但是对设备提出了非常苛刻的要求,它要求好的电源加热装置,耐 $2000^{\circ}\text{C}$ 高温的样品台和其它附加零件,同时还要求有一定的高温测试手段,以及整个加温过程可控。我们所用的设备是英国VG公司生产的ESCALAB MK-II能谱仪,原设备的温度上限只有 $1000^{\circ}\text{C}$ 。为此,我们改进实验条件,寻找有效可行的实验手段,获得了清洁的Nb表面。

## 一、实验条件及高温加热法

本实验采用的样品是从直径为8 mm的Nb单晶棒上切割下的厚度为2.5 mm的薄片。先用氧化铝粉磨料加氢氟酸、氯化铵的混合水溶液进行机械粗磨,再用金属抛光膏将样品抛

光至镜面(也可用硫酸氢氟酸电解抛光)。用三小片Ta片将样品点焊固定在自制的Ta样品台上。Ta的熔点为 $2900^{\circ}\text{C}$ ,高于Nb的熔点。样品的清洁处理在光电子能谱仪的制备室中进行。表面清洁度的检测在分析室中用X光电子能谱(XPS)进行。制备室和分析室的真空度分别为 $6 \times 10^{-10}\text{Torr}$ , $4 \times 10^{-10}\text{Torr}$ 。XPS使用的是 $\text{MgK}_{\alpha}$  X射线( $1253.6\text{eV}$ ),工作电压为10 kV,工作电流为20 mA。在制备室中,样品置于一个自制的钨丝线圈旁,在钨丝与样品之间加上连续可调的高电压,最高达900 V,灯丝电流最大达4 A。这样对样品同时进行加热和电子轰击,用高温光度比色计对样品温度进行监测。这种自制的加热电源可使样品温度升到 $1800^{\circ}\text{C}$ 左右。但是,由于周围附加零件多半是用不锈钢制成,其熔点不够高,故本实验主要是在 $1500^{\circ}\text{C}$ 以下进行的。

在样品置入制备室后,先用氩离子枪溅射,进行粗处理,再将样品转入分析室,做XPS谱。图1(a)为该时样品的XPS谱图,可看到表面有氧、碳和微量的氮。

然后,将样品用电子束轰击法分别加热到800, 1000, 1300, 1500, 1700°C,每次约二分钟,分别测其XPS谱。当加热到 $800^{\circ}\text{C}$ 之后,表面碳的含量减少到可测极限之下,只剩下氧为唯一的杂质。我们在XPS中用Nb 3d峰和O1s峰对表面氧的含量作了定量分析。图2示出样品表面氧含量随高温加热处理温度不同的变化曲线。我们发现,氧的含量在 $1000^{\circ}\text{C}$ 以前随加热温度升高明显下降,在 $1300^{\circ}\text{C}$ 之后不再减少,只在14%左右徘徊。这与H. H.

1) 本课题为中国科学技术大学结构成分分析研究中心资助。

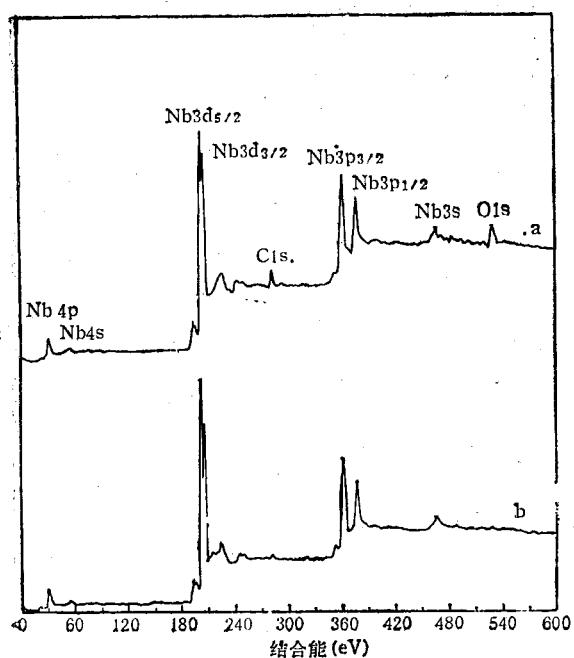


图 1 样品置入谱仪初期(a)与经过退火溅射处理之后(b)的 XPS 全谱

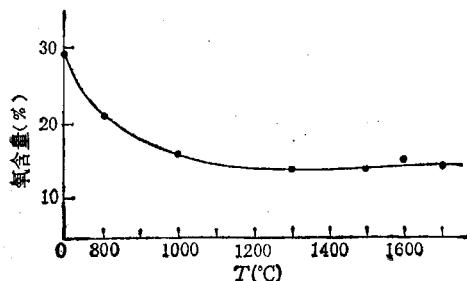


图 2 样品表面氧的含量随加热处理温度的变化

Farrell 等人的实验结果一致<sup>[3]</sup>. 因此, 在我们的实验条件下无法用纯粹的加热法得到清洁表面.

## 二、退火溅射法

将上述加热处理后的样品用 Ar 离子溅射, 离子加速电压为 2 kV, 束流 20  $\mu$ A. 溅射 30 min 后, 表面的含氧量明显减少. 然而, 将样品稍一退火, 氧的含量又重新上升. 图 3 示出了用 XPS 测得的样品在退火后(a)与溅射后(b)的 Nb 3d 电子峰与它们的差谱(c). 从差

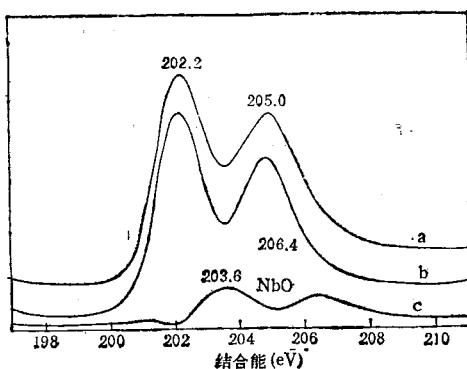


图 3

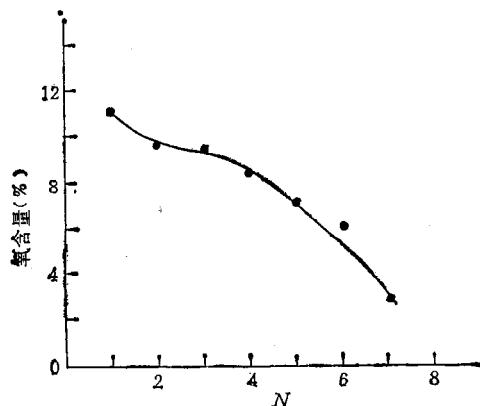


图 4 历次退火溅射后样品表面氧的含量  
(N 为退火溅射次数)

谱我们可以发现这微量的氧只以 NbO 的形式在样品中出现, NbO 是一种稳定的化合物, 其分解或挥发温度高于 1500°C, 因此我们无法用现有高温加热法将其清除.

如果用边退火边溅射方法, 使在退火过程中在表面形成的 NbO 及时被溅射掉, 而体内的氧又不断地向外析出以满足平衡条件, 就可大大加快去氧的速度.

图 4 示出各次退火溅射后 XPS 测试的表面含氧的定量结果, 每次加热样品到 1300°C 左右, 待其自然冷却, 同时连续地用 Ar 离子对表面进行溅射, 直至样品冷却到室温. 这样反复连续操作七次, 从 XPS 全谱看, 基本没有氧[图 1(b)]. 仔细的定量分析表明, 表面的含氧量已小于 3%, 基本上符合我们的要求.

(下转第 18 页)