AlGaN/GaN 背对背肖特基二极管氢气传感器*

王新华" 王晓亮 冯 春 冉军学 肖红领 杨翠柏 王保柱 王军喜

(中国科学院半导体研究所,北京 100083)

摘要:通过溅射的方法制作了 Pt/AlGaN/GaN 背对背肖特基二极管并测试了该器件对氢气的响应.研究了 Pt/AlGaN/GaN 背对背肖特基二极管在 25 和 100 个时对于 10% H_2 (N_2 气中)的响应,计算了器件的灵敏度;并比较了两种温度条件下器件对于氢气响应的快慢;空气中的氧气对于器件电流的恢复有重要的作用;最后由热电子发射公式计算了器件在通人 10% 的氢气前后有效势垒高度的变化.

关键词: GaN; 气体传感器; 肖特基二极管

PACC: 8280T; 7280E; 7360P

中图分类号: TN304 文献标识码: A 文章编号: 0253-4177(2008)01-0153-04

1 引言

GaN作为第三代半导体材料具有优良的材料特 性:物理上坚固耐用,化学性质比较稳定,耐辐射,可以 在恶劣的环境中工作;制作的器件具有良好的电学特 性:高击穿电场、直接带隙、低的漏电流等. 因此 GaN 基 材料在高温、高频、大功率电子器件、LED、光探测等领 域都有广泛的应用前景[1~4]. 近年来 GaN 基材料也广 泛应用在各种传感领域[5~7]. 基于 GaN 的传感器可以 工作在 600℃以上,这是传统 Si 材料无法比拟的. GaN 基气敏传感器可用于航天器燃料泄露的探测、有毒及腐 蚀性气体监测,也可直接置于汽车内燃机中探测有害气 体成分,减少环境污染,提高燃料效率.采用 GaN 等宽 带隙材料的电子设备和传感器可省去卫星和飞机的部 分散热系统以实现更多的功能. 因此 GaN 基气敏传感 器材料和器件的研究对于我国国防、航空航天有着极其 重要的意义,在有害气体检测和环境保护等方面也拥有 广阔的市场前景.

1999 年,美国 Pennsylvania 州立大学的 Luther 等人「®」在世界上第一个研制出基于 Pt/n-GaN 肖特基二极管的传感器,在 200~400℃ 温度范围测试了器件对于氢气、丙烷等气体的响应. Schalwig 等人「®」较早地研究了 Pt/GaN 肖特基二极管气体传感器,对比了 Ga,N两种表面极性对气体响应的不同,并探讨了气体传感的机理. Kim 等人「10」进一步计算了传感器在通入 10%的氢气后其肖特基势垒高度的可逆变化:在 298~423K的温度范围内 Pd/GaN 二极管的势垒改变了 50~70meV;在 443~473 K 的范围内 Pt/GaN 二极管的势垒改变了 30~60meV. Song 等人「11」制作了 AlGaN/GaN 肖特基二极管氢气传感器,他们主要研究了器件在高温下的响应,其灵敏度数值随着温度的升高而增大. Matsuo 等人「12]的实验结果表明,基于 AlGaN/GaN

异质结的气体传感器与 GaN 的气体传感器相比具有更大的响应.

本文制作并测试了 Pt/AlGaN/GaN 背对背肖特基 二极管气体传感器. Pt 是采用溅射的方法沉积在 Al-GaN/GaN 异质结材料表面,这与大多数文献中用电子 束蒸发的沉积方法有所不同.背对背肖特基二极管结构 是一种简单的器件结构,两个电极都是肖特基接触,工 艺比较简单;气氛的改变将引起两个 Pt 肖特基接触的 势垒高度发生改变,电流的变化会更加明显;背对背接 触的 I-V 曲线为对称的 S 形,这使器件在正向和反向偏 置条件下都能工作.目前国内对基于宽带隙半导体材料 的气体传感器研究较少,这种背对背肖特基二极管结构 的 GaN 基气体传感器在文献中也少有报道. 本文主要 研究了在通入 10% 氢气前后器件 I-V 的变化和不同温 度条件下器件对于氢气的时间响应特性,探讨了空气中 的氧气对于器件电流的影响,根据灵敏度的计算公式计 算了传感器在25和100℃条件下对氮气中10%氢气的 灵敏度,最后计算了氢气引起的器件势垒高度的变化.

2 实验

2.1 材料生长和器件制备

实验中使用的样品是采用 MOCVD 方法在(0001) 面蓝宝石衬底上生长. 首先在 500°C 生长 20nm 厚的低温 GaN 形核层,然后在 1050°C 生长了 3.63 μ m 厚的非故意掺杂的高阻 GaN 层和 100nm 厚的高迁移率 GaN沟道层,接着生长了 4nm 的非掺杂 AlGaN 势垒层,然后是 16nm 的 n 型掺杂 AlGaN 层. 材料的具体结构如图 1 所示. AlGaN 层都是在 1000°C 生长的. 更详细的生长过程可参照文献 $[1\sim4]$. AlGaN 层的 Al 组分经XRD 测试大致为 30%. 霍尔测试的结果为: 二维电子气氧浓度在 1.68×10^{13} cm $^{-2}$ 以上,电子迁移率为

^{*}国家自然科学基金资助项目(批准号:60576046)

[†] 通信作者.Email:wxh@mail.semi.ac.cn 2007-07-05 收到,2007-08-10 定稿

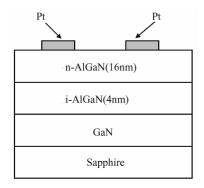


图 1 器件的横截面结构示意图

Fig. 1 Cross-sectional schematic of the device

 $1020 \text{cm}^2/(\mathbf{V} \cdot \mathbf{s})$.

器件的制作过程如下:样品依次在丙酮、无水乙醇、 去离子水中超声清洗 3min,并用去离子水漂洗,用高纯 N_2 吹干;然后在 30%的盐酸中漂洗 60s,10%的氢氟酸 中漂洗 60s 以去除自然氧化层,去离子水漂洗.采用溅 射的方法通过不锈钢掩模版在 AlGaN 表面沉积直径为 1 和 2mm 的金属 Pt 圆点, Pt 的厚度为 45nm. 沉积的金 属 Pt 的图形如图 2(a) 所示. 图 2(b) 为金属 Pt 的表面 AFM 形貌,从图中可以看到 Pt 表面具有很多裂纹和孔 洞,它们使表面的接触面积更大,更有利于气体的吸附 和扩散.最后将样品放在丙酮溶液中超声剥离.在样品 的有些空白部分还点了金属 In 点,作为对比.测试时将 两个电极都为催化金属 Pt 的器件记为器件 A,将一个 电极为催化金属 Pt,另一个电极为 In 的器件记为 B. Pt 是一种具有催化特性的金属,氢分子可以很容易地在金 属Pt的表面分解成氢原子,而金属In对氢分子没有催 化特性.本文就器件A和B对氢气的响应特性进行了

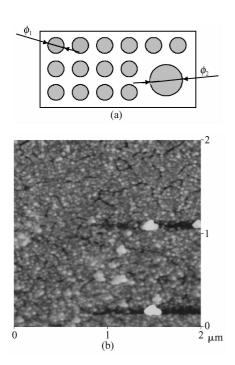
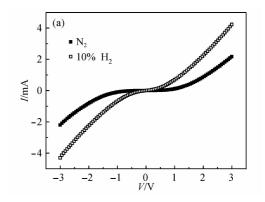


图 2 (a)沉积的 Pt 的示意图;(b)金属 Pt 的表面的 AFM 图(2μm×2μm) Fig. 2 (a) Schematic of the sputtered Pt;(b) AFM photo of the surface of the platinum



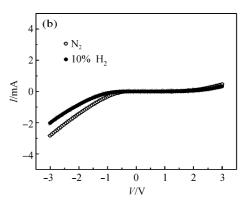


图 3 25℃ 时氮气气氛和 10%的氢气气氛下,器件 A(a)和 B(b)的电流电压特性

Fig. 3 $\,$ I-V characteristics of devices A (a) and B (b) measured in N2 or 10% H2 in N2 ambient at 25°C

对比实验.

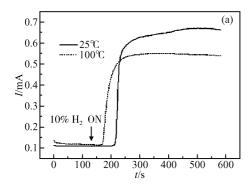
2.2 测试装置

测试装置主要由气体质量流量控制器、加热电源和 Keithley 2602 数字源表等组成. 器件通过两个 W 探针 固定在样品台上同时实现电学连接,探针的连线通过航空插头引出后连接到 Keithley 数字源表. 测试时将样品台推入测试室,在实验过程中, 氢气和氮气按照一定的氧浓度配比通入测试室, 气体的总流量保持在200sccm, 尾气经排气管路排出.

3 结果与分析

首先测试了器件 A 和 B 在氮气气氛和 10%氢气气氛下的 I-V 特性曲线,如图 3 所示. 从图中可以看到从 - 3V 到 + 3V 偏压下器件 A 的电流曲线呈对称的 S 形,这与器件 A 为两个背对背的 Pt 肖特基接触是一致的,其正向和反向电流在接触氢气后都有较大的变化;而器件 B 的电流正反向的变化不对称,其正向电流变化幅度较小而反向电流变化幅度较大. 经计算,正向 3V 偏压时器件 A 的电流变化幅度大约为器件 B 的 15 倍,反向 3V 偏压时器件 A 的电流变化幅度大约为器件 B 的 15 倍,反向 3V 偏压时器件 A 的电流变化幅度大约为器件 B 的 2.6 倍. 这表明两个电极均为催化金属 Pt 的器件对相同氧浓度的氢气具有更大的响应.

图 4(a)给出了 25 和 100℃条件下器件 A 在 1V 直



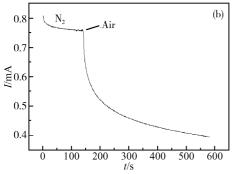


图 4 (a) 25 和 100 \mathbb{C} 时器件 A 在 1 \mathbb{V} 正向偏压下通人 10% H_2 前后电流的变化;(b) 1 \mathbb{V} 正向偏压下,将通人 10% H_2 后的器件 A 从氮气气氛移出暴露于大气气氛后电流的变化

Fig. 4 (a) Time response at 25°C and 100°C of forward current of device A biased at 1V, upon switching from N_2 ambient to 10°M_2 ; (b) Decay of forward current for device A at 1V forward bias after switching from N_2 ambient to air

流偏压下电流在通人氢气前后的变化.可以看到时器件 A 在 25 ℃ 的电流的变化幅度比 100 ℃ 时要大,这可能与氢气响应的动态反应是一个放热的过程有关,升高温度将使器件对氢气的响应探测能力减小 $^{[13]}$;由灵敏度的计算公式 $S=(I_{H_2}-I_{N_2})/I_{N_2}$,可以得到器件 A 在 25 和 100 ℃下的灵敏度分别为 5.07 和 $4.5.随着温度的升高,灵敏度的数值有所降低.这与 Song 等人<math>^{[11]}$ 在较高温度下测得的灵敏度随温度升高而增大的结果有所不同;不同温度条件下向测试室开始通人氢气的时间大致相同(都是在 130s 左右开始通、氢气),100 ℃ 时器件 A 的电流在通气后 37s 左右开始迅速增大,而 25 ℃ 时器件 A的电流则在过了约80s后才开始迅速增大;这个响应

时间包括了气体在气路中传输的时间和器件对气体的响应时间.不同温度条件下气体的总流量都保持在200sccm,测试室内的压力是一定的,气体的流速也是相同的,不同温度下氢气到达器件的时间是基本相同的,这表明100℃时器件A的响应更快.器件A在氮气气氛下的解吸附过程非常缓慢,需要数天甚至更长的时间电流才恢复到初始值.图4(b)给出了通入10%氢气后的器件A从氮气气泵移出测试室暴露于大气气氛后电流的变化,可以明显观察到电流由氮气时的平台到接触大气后的突然下降,电流突然下降的时间与打开测试室的时间基本一致,表明空气中的氧气对器件的电流有很大影响.

器件对氢气响应的机理是:第一步,氢气分子在催 化金属 Pt 表面分解成氢原子,氢原子吸附在金属的表 面;第二步,吸附在金属表面的氢原子可以很快地扩散 通过催化金属;第三步,氢原子吸附在金属和半导体的 界面上形成一个偶极子层;第四步,这个偶极子层会减 小肖特基接触的势垒高度,使器件的电流、电压等信号 发生变化[5,9]. 在稳态条件下,表面上吸附的氢原子数量 和界面上形成偶极子层的氢原子数量将达到一个动态 的平衡[14]. 空气中的氧气可以在催化金属表面与氢原 子反应生成水,形成的水蒸气将会被气体带走,这将减 少吸附在金属表面的氢原子的数量,表面的氢原子数量 和偶极子层的氢原子数量的平衡被打破,更多体内的氢 原子将扩散出来,从而氧可以使氢从器件的解吸附过程 加快.同时,随着温度的升高,氢分子分解成氢原子的效 率和氢原子扩散通过金属的速率都将增大,这将使器件 的响应更加迅速.

器件 A 为背对背串联的两个金属半导体二极管, 其中一个工作在正向,另一个工作在反向,击穿前的器件电流主要来源于反偏二极管的热电子发射电流的贡献.因此势垒高度和理想因子由热电子发射理论决定^[15]

$$I = I_{s} \left[\exp\left(\frac{q(V - IR)}{nkT}\right) - 1 \right]$$
 (1)

$$I_{s} = AA^{**} T^{2} \exp\left(\frac{-q\phi_{b}}{kT}\right)$$
 (2)

其中 I_s 是反向饱和电流; R 是串联电阻; n 是理想因子; A^{**} 是有效理查德常数; A 是肖特基接触的面积; T

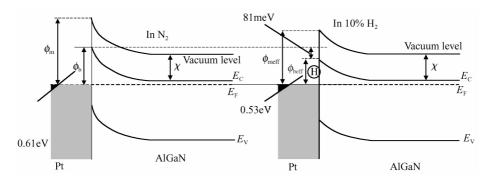


图 5 Pt/AlGaN 肖特基接触在氮气气氛和 10%的氢气气氛下相应的能带示意图

Fig. 5 Corresponding schematic energy band diagram for the Pt/AlGaN Schottky contact in N_2 and $10\%\,H_2$ in N_2

为测量温度; ϕ_b 是势垒高度. 在计算势垒高度 ϕ_b 时,GaN 的有效质量为 $0.22m_0$,AlN 的为 $0.30m_0$,Al $_{0.3}$ -Ga $_{0.7}$ N 的有效 Richardson 常数通过线性插值确定为 $29.28A/(K^2 \cdot cm^2)$. 由 (1) 和 (2) 式,结合图 3(a) 中器件 A 的 I-V 曲线可以得到氢气引起器件 A 的有效势垒高度的变化. 从器件 A 的正向电流得到 A 在氮气气氛下的势垒高度为 0.61eV,而在 10%的氢气气氛下的势垒高度为 0.53eV,势垒高度降低了 81meV. 相应的能带变化可如图 5 所示.

4 结论

采用溅射的方法在 AlGaN/GaN 异质结表面沉积金属 Pt,制作了 Pt/AlGaN/GaN 背对背肖特基二极管并测试了该器件对氢气的响应.实验结果表明,对相同氧浓度的氢气,两个电极都是催化金属 Pt 的器件 A 的电流的变化要更加明显;而只有一个电极是催化金属 Pt 的器件 B 的电流变化要小很多;对于相同氧浓度的氢气,Pt/AlGaN/GaN 背对背肖特基二极管在 25℃ 具有比 100℃时更大的电流变化,25 和 100℃条件下器件的灵敏度分别为 5.07 和 4.5,随着温度的升高,灵敏度的数值有所降低,器件在 100℃ 具有更快速的响应;空气中的氧气能够加速氢的解吸附和器件电流的恢复;由器件 A 的正向电流计算得到器件在 10%的氢气气氛下势垒高度降低了约 81meV.本文的结果表明 AlGaN/GaN 背对背肖特基二极管气体传感器可以在室温下正常工作,并且具有较高的灵敏度.

参考文献

[1] Wang Xiaoliang, Wang Cuimei, Hu Guoxin, et al. Improved DC and RF performance of AlGaN/GaN HEMTs grown by MOCVD on sapphire substrates. Solid-State Electron, 2005, 49(8):1387

- [2] Wang Xiaoliang, Liu Xinyu, Hu Guoxin, et al. X-band GaN power HEMTs with power density of 2.23W/mm grown on sapphire by MOCVD. Chinese Journal of Semiconductors, 2005, 26(10); 1865
- [3] Wang Xiaoliang, Wang Cuimei, Hu Guoxin, et al. Growth and characterization of 0.8-\(\mu\)m gate length AlGaN/GaN HEMTs on sapphire substrates. Science in China F,2005,48(6):808
- [4] Wang Cuimei, Wang Xiaoliang, Hu Guoxin, et al. The effect of AlN growth time on the electrical properties of Al_{0.38} Ga_{0.62} N/ AlN/GaN HEMT structures. J Cryst Growth, 2006, 289(2):415
- [5] Pearton S J, Kang B S, Kim S, et al. GaN-based diodes and transistors for chemical, gas, biological and pressure sensing. J Phys. Condens Matter, 2004, 16(29); R961
- [6] Steinhoff G. Hermann M. Schaff W J. et al. pH response of GaN surfaces and its application for pH-sensitive field-effect transistors. Appl Phys Lett, 2003, 83(1):177
- [7] Eickhoff M, Schalwig J, Steinhoff G, et al. Electronics and sensors based on pyroelectric AlGaN/GaN heterostructures: Part B. Sensor applications. Phys Status Solidi C, 2003, 6:1908
- [8] Luther B P, Wolter S D, Mohney S E. High temperature Pt Schottky diode gas sensors on n-type GaN. Sensors and Actuators B, 1999,56(1):164
- [9] Schalwig J, Müller G, Eickhoff M, et al. Group
 -Nitride based gas sensor for combustion monitoring. Mater Sci Eng B, 2002, 93

 (1~3),207
- [10] Kim J, Gila B P, Abernathy C R, et al. Comparison of Pt/GaN and Pt/4H-SiC gas sensors. Solid State Electron, 2003, 47(9):1487
- [11] Song J, Lu W, Flynn J S, et al. Pt-AlGaN/GaN Schottky diodes operated at 800°C for hydrogren sensing. Appl Phys Lett, 2005, 87(13);133501-1
- [12] Matsuo K, Negoro N, Kotani J, et al. Pt Schottky diode gas sensors formed on GaN and AlGaN/GaN heterostructure. Appl Surf Sci, 2005,244(1~4);273
- [13] Huang J R, Hsu W Ch, Chen Y J, et al. Comparison of hydrogen sensing characteristics for Pd/GaN and Pd/Al_{0.3} Ga_{0.7} As Schottky diodes. Sensors and Actuators B, 2006, 117(1):151
- [14] Lundström I, Petersson L G. Chemical sensors with catalytic metal gates. J Vac Sci Technol A, 1996, 14(3):1539
- [15] Schroder D K. Semiconductor material and device characterization. New York: John Wiley & Sons, 1990

Hydrogen Sensors Based on AlGaN/GaN Back-to-Back Schottky Diodes *

Wang Xinhua[†], Wang Xiaoliang, Feng Chun, Ran Junxue, Xiao Hongling, Yang Cuibai, Wang Baozhu, and Wang Junxi

(Institute of Semiconductors, Chinese Academy of Sciences, Beijing 100083, China)

Abstract: Hydrogen sensors based on AlGaN/GaN back-to-back Schottky diodes have been produced. Platinum is sputtered on the surface of the sample. The response of the device to $10\%~H_2$ in N_2 is measured at $25\sim100^\circ\text{C}$. The oxygen in the air has great influence on the current of the device. Finally, the variation of the Schottky barrier height induced by the hydrogen is calculated.

Key words: GaN; gas sensor; Schottky diode

PACC: 8280T; 7280E; 7360P

Article ID: 0253-4177(2008)01-0153-04

^{*} Project supported by the National Natural Science Foundation of China (No. 60576046)

 $[\]dagger \ Corresponding \ author. \ Email: wxh@mail.semi.ac.cn$