ショットキー障壁制御による n 型 WS2-FET の p 型動作の実現 Realization of *p*-type operation of *n*-type WS₂-FET by Schottky barrier control ¹東大,²埼玉大,³NIMS 〇加藤 諒一¹, 上野 啓司², 谷口 尚³, 渡邊 賢司³, 西村 知紀¹, 長汐 晃輔¹ OR. Kato¹, K. Ueno², T. Taniguchi³, K. Watanabe³, T. Nishimura¹ and K. Nagashio¹ E-mail: kato@ncd.t.u-tokyo.ac.jp

[緒言] MoS₂に代表されるように,急峻なサ ブスレッショルド(SS)特性及び高いオン電流 を示す n 型 FET は多数報告されているが, p 型 FET は二次元結晶の種類も少なくデバイス 特性は殆ど議論されていない. これは、金属 /2 次元半導体界面で金属のフェルミ準位がフ ェルミレベルピンニング(FLP)現象のため強 制的に伝導体側に接続しn型挙動を示すこと に起因している.

WS2 は結晶欠陥が最も少ない二次元結晶と 報告されており, FLP を外すことで p 型動作 が可能であれば, SS 特性だけでなく高い移動 度を示す FET として期待できる. ここで, WSe₂の先行研究では、表面をオゾンにより WO_x に酸化させ $p^+型$ FET の作製が報告され ている[1]. これは仕事関数が~6.5 eV と大きい 金属伝導 WOx が、(i)チャネルの WSe2 から電 子を奪う電荷移動層として、また、(ii)コンタ クト領域で価電子帯とのショットキー障壁を 低減させる正孔注入層としての2種類の機構 が同時に機能した結果であると報告されてい るが未だ詳細は分かっていない.本研究では, **Fig. 1**のように WS₂のチャネル部分を *h*-BN で覆うことでチャネル部分の一部のみ局所的 に酸化し, WOx としたデバイスを作製し, n型 WS₂ FET の p型化,及びその機構の解明を試 みた.

を PDMS 転写によって 90-nm SiO₂/Si 基板上 に転写した. h-BN を WS2 上に転写し、電子線 描画により Ni/Au 電極を形成し, Fig. 1 のよ うな二端子デバイスを作製した. 作製したデ バイスを 2800 ppm のオゾン酸化処理により, Fig. 1(b)のように局所的に WO_x を形成させた. 電気測定は室温において真空中で行った.

[結果及び考察] 短チャネル効果を抑制する ためには、チャネル総数は 1~2 層である必要 がある. そこで酸化よる層数制御厳密に行う ため様々な条件でオゾン酸化を行った.結果 を Fig. 2 に示す. 本研究では表面一層の酸化 が可能な80℃, 1h30 min を選択した.

Fig.3にオゾン酸化処理前後のおよそ10nm の WS₂ デバイスの I_d-V_g 測定結果を示す. オゾ ン酸化処理によって n 型から p 型に変化しオ フ電流も小さい値を示すことを確認した.

また、一連の酸化実験において、先行研究 とは異なり、コンタクト金属直下の WS2 は酸 化されていないことをメタルエッチング後の 観察により確認した.このことから正孔注入 は Fig. 4 のように、緒言における機能(i)の金 属の仕事関数は変化せず,機能(ii)の WO_x形成 のため引き起こされる WS2の p⁺化による強い バンドベンディングにより価電子帯への注入 が促進されたものと考えられる.

[1] M. Yamamoto et al., Nano Lett., 2016, 16, 2720.

[参考文献]



[実験方法]

Fig. 1 (a)Typical optical microscope image of device. (b)Cross sectional image.



機械的剥離法によって得た WS2

Fig. 2 Number of layers of WS2 ozone-oxidized at various temperature/time conditions.



After ozone

10 20

 $V_{g}(V)$

Fig. 3 (a) $I_{\rm d}$ - $V_{\rm g}$ characteristic

of WS2-FET before and after

oxidation



Fig. 4 Schematics of carrier injection and band alignment around metal/WS2 interface.

10⁻¹²

10⁻¹⁴

-30 -20 -10 0

ozone oxidation.