チタニア上でのアンモニア光酸化反応

(京大院工) D2 山添 誠司

固定床流通型反応装置を用いると、 TiO_2 触媒上でアンモニアの窒素への光酸化反応(photo-SCO)が常温常圧で進行した。ESRから、CO-Cの反応は、触媒表面上で光生成したC-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明らかとなった。C-Cが明からに、C-Cが明からに、C-Cが明からに、C-Cが明からに、C-Cが明からに、C-Cが同からい。C-Cが同からに、C-Cが同からに、C-Cが同からに、C-Cが同からに、C-Cが同からに、C-Cが同からに、C-Cが同からに、C-Cが同からに、C-Cが同からに、C-Cが同からに、C-Cが同からに、C-Cが同からに、C-Cが同からに、C-Cが同からい、C-Cが同からい、C-Cが同からい、C-Cが同からい、C-Cが同からい、C-Cが同からい、C-Cが同からい、C-Cが同からい、C-Cが同からい、C-Cが同からい、C

1. 緒言

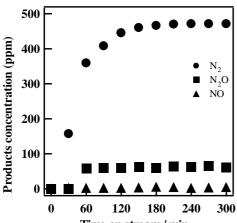
現在,低温(423-453 K以下)でも反応が進行するアンモニア酸化反応系の構築が必要とされている $^{1)}$. 我々はすでに,光触媒として TiO_2 を用い,紫外光照射することでphoto-SCOが常温常圧で進行することを報告した $^{2)}$ が,その反応機構については詳し〈解明されていない.本発表ではphoto-SCOがどのような反応機構に従って進行しているのかを明らかにすることを目的とする.

2. 実験

 TiO_2 (参照触媒JRC-TIOシリーズ)を 353 Kで 2 h水和した . 357 Kで蒸発乾固した試料を 373 Kで 1 晩乾燥させ, 673 Kで 3 h焼成後, 26-50 meshに整粒した . 反応は固定床流通型反応装置で行った . 反応ガスとして NH_3 : 1000 ppm , O_2 : 2 % , Ar: balanceの混合ガスを 100 cm³/min ($GHSV = 50,000 \ h^{-1}$)で流通させ , 反応管の側面より 300 Wクセノンランプで光照射を行った . 生成した N_2 及び N_2 OをTCD-GCによって分析した . また , 反応中間体を捕捉するために , ESR , FT-IR測定を行った .

3. 結果と考察

Fig.~1 に $GHSV = 8,000 \, h^{-1}$ におけるJRC-TIO-11 を触媒として用いたアンモニア光酸化反応結果を示す、反応時間とともに窒素が生成し,反応 $2 \, h$ 後に定常活性になった。 NH_3 添加率が 100%, N_2 選択率が 88%と高活性, 高選択的に進行した. この反応は 72



Time on stream/min Fig. 1 Time course of the photo-SCO over JRC-TIO-11 at $GHSV = 8.000 \, h^{-1}$.

h後も失活することはなかった.副生成物は主に N_2O であったが,NOO生成も確認された.このように TiO_2 触媒を用いるとアンモニア光酸化反応が高活性,高選択的に進行することがわかった.

我々はすでに、紫外光照射により TiO_2 に吸着した NH_3 が NH_2 ラジカルになることを報告した 3 . アンモニア光酸化反応は、この NH_2 ラジカルと TiO_2 上で生成する酸素アニオンラジカルが反応することで進行することが予想された. 前処理後の TiO_2 に酸素を導入し、紫外光照射することにより、 O_2 、 O_3 アニオンラジカルが生成することをESRにより確認した. この状態で暗中に TNH_3 を導入した後、紫外光照射を行ったところ、酸素アニオンラジカル種のシグナルは速やかに減少した. つまり、酸素アニオンラジカル種は、 TiO_2 上で光励起によって生じた NH_2 ラジカルと反応したと考えられる.

FT-IRにより反応中に生成した触媒表面種を測定した.前処理後の TiO_2 に NH_3 と O_2 を導入し,紫外光照射を行うと,時間の経過とともにNOxが生成した.つまり, NH_3 と O_2 が反応することでNOx種を生成することが示唆された.次に, TiO_2 表面にNOx種を吸着させ,そこに NH_3 を導入したところ, NH_2NOx 種の生成を確認できた.さらに,紫外光照射すると, NH_2NOx 種のピークは消失するとともに,触媒表面に吸着してNCx種由来のピークは減少した.このとき, NH_3 とNOxからなる N_2 が生成することをMASSにより確認した.つまり,触媒上面に吸着したNOx種は NH_3 と反応し, NH_2NOx 種を中間体として N_2 を生成したと考えられる.以上の結果から,Fig. 2のような反応機構を提唱する.

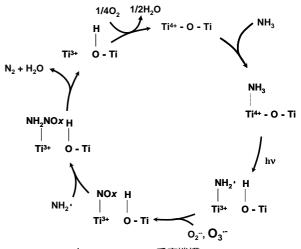


Fig. 2 TiO₂上でのphoto-SCO反応機構

- 1) L. Gang, B. G. Anderson, J. van Grondelle, R. A. van Santen, *Appl. Catal. B*, 2003, **40**, 101.
- 2) 山添誠司, 奥村太朗, 寺村謙太郎, 田中庸裕, 第 94 回触媒 討論会, 講演番号 4C11.
- 3) K. Teramura, T. Tanaka, T. Funabiki, *Chem. Lett.*, 2003, **32**, 1184.