



## "INNOVATIVE ACHIEVEMENTS IN SCIENCE 2024"

### TITAN (IV) OKSIDINING FOTOKATALITIK XUSUSIYATLARI VA ULARNI QO'LLASH IMKONIYATLARI

**Chorshanbiyev Abdimalij Anvar o'g'li**

*Samarqand davlat universiteti Biokimyo instituti*

**Axmedova Maxpirat Lapasovna**

*Samarqand davlat tibbiyot universiteti akademik litseyi kimyo fani o'qituvchisi*

**Annotatsiya :** Titan (IV) oksidi ( $TiO_2$ ) ajoyib fotokatalistik xususiyatlarga ega bo'lgan ko'p qirrali material bo'lib, bu xususiyati uni turli xil atrof-muhit va energetika sohalarida asosiy xomashyoga aylantirdi. Uning ultrabinafsha (UB) nurlarini singdirish qobiliyati organik ifloslantiruvchi moddalarni parchalash, og'ir metallarni kamaytirish va suv va havoni tozalash tizimlarida mikroorganizmlarni dezinfeksiya qilish imkonini beradi.  $TiO_2$  ning yuqori kimyoviy barqarorligi, toksik emasligi va iqtisodiy samaradorligi uning amaliy foydasini yanada oshiradi.

**Kalit so'zlar.** Titan, batareya, material, ion, yorug'lik, spektr.

Atrof-muhitni qayta tiklashdan tashqari,  $TiO_2$  qayta tiklanadigan energiya texnologiyalarida, xususan, bo'yoqqa sezgir bo'lgan quyosh batareyalarida (DSSC) va fotokatalistik suvni ajratish orqali vodorod ishlab chiqarishda muhim ahamiyatga ega. Metall yoki metall bo'limgan ionlar bilan doping va boshqa materiallar bilan kompozitsiyalarni hosil qilish kabi modifikatsiyalar uning yorug'likni ko'rindigan spektrga singdirishini kengaytirdi va tabiiy quyosh nuri ostida samaradorligini oshirdi.

Ushbu tezis  $TiO_2$  fotokatalizining toza energiya ishlab chiqarish va ifloslanishni kamaytirish kabi global muammolarni hal qilishda istiqbolli qo'llanilishini ta'kidlab, uning barqaror texnologiyalarni rivojlantirishdagi rolini ta'kidlaydi.

$TiO_2$  ni fotokatalizator sifatida ishlatalishning asosiy afzalliklari quyidagilardan iborat:

Fotobarqarorlik  $TiO_2$  UB nurlari ostida mukammal barqarorlikni namoyish etadi, bu esa uni sezilarli darajada degradatsiyasiz uzoq muddatga xizmat qilishini ta'minlaydi

Kimyoviy jihatidan inertligi bu kimyoviy jihatdan barqaror va reaksiyon qobiliyati pastligi bilan tushuntiriladi. Bu uning vaqt o'tishi bilan samarali ekanligini ta'minlaydi

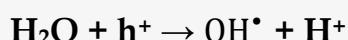
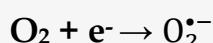
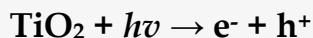


Tegishli elektron tarmoqli tuzilishi  $\text{TiO}_2$  ultrabinafsha nurlarini samarali qabul qilish va fotokatalitik reaksiyalar uchun zarur bo'lgan elektron teshik juftlarini hosil qilish imkonini beruvchi mos tarmoqli bo'shlig'iga ega.

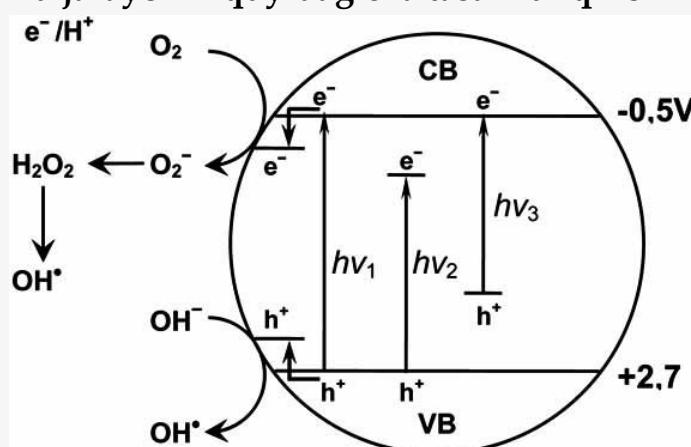
Tijoriy mavjudligi  $\text{TiO}_2$  keng tarqalgan va turli sohalarda qo'llaniladi, bu uni fotokatalitik jarayonlar uchun amaliy tanlovga aylantiradi.

Ekologik manfaatlar  $\text{TiO}_2$  fotokataliz quyosh energiyasidan foydalanish orqali ifloslanish va energiya inqirozi kabi ekologik muammolarni hal qilish uchun toza va barqaror usulni taklif etadi.

Quyidagi jarayon  $\text{TiO}_2$  ning fotokatalizator ekanligiga isbot bo'la oladi:



Bu jarayonni quyidagicha tasavvur qilish mumkin:



Ushbu ixtiroda tasvirlangan fotokatalitik materiallar titan oksidining tarmoqli oralig'ida hosil bo'lgan yangi energiya darajasini oldi, bu esa ko'rindigan yorug'likni yutish orqali uning fotokatalitik faolligini oshiradi. Shunday qilib, fotokatalizator quyosh yoki lyuminestsent yorug'lik ostida ham qoniqarli fotokatalitik faollikni namoyish qilishi mumkin.

#### FOYDALANILGAN ADABIYOTLAR:

1. A. Fujishima, K. Honda, Nat. 238, 37 (1972)
2. M. Gratzel, Nat. 414, 338 (2001)
3. A. Hagfeldt, M. Gratzel, Chem. Rev. 95, 49 (1995)



## "INNOVATIVE ACHIEVEMENTS IN SCIENCE 2024"

- 4.A.L. Linsebigler, G. Lu, J.T.Jr. Yates, Chem. Rev. 95, 735 (1995)
- 5.A. Millis, S.J. Le Hunte, J. Photochem. Photobiol.A 108, 1 (1997)
- 6.V.K. Gupta, R. Jain, S. Agarwal, M. Shrivastava, Colloids and Surfaces A: Physicochem. Eng. Aspects 378, 22 (2011)
- 7.V.K. Gupta, R. Jain, A. Nayak, S. Agarwal, M. Shrivastava, Mater. Sci. and Eng. C 31, 1062 (2011)
- 8.G. Pfaff, P. Reynders, Chem. Rev. 99, 1963 (1999)