

## **OH- grupas adsorbcijas uz TiO<sub>2</sub> virsmas aprēķini no pirmajiem principiem**

Elīna Neilande<sup>1</sup>, Yin-Pai Lin<sup>1</sup>, Siarhei Zavatski<sup>2</sup>, Hanna Bandarenka<sup>2</sup>, Anatolijs Popovs<sup>1</sup>,  
Sergejs Piskunovs<sup>1</sup> un Dmitrijs Bočarovs<sup>1</sup>

<sup>1</sup>*Latvijas Universitātes Cietvielu fizikas institūts*

<sup>2</sup>*Baltkrievijas Valsts informātikas un radioelektronikas universitāte*

Titāna dioksīds (TiO<sub>2</sub>) ir pusvadītājs ar antibakteriālām un lieliskām fotokatalītiskām īpašībām, kura aizliegtās zonas platumis ir 3,2 eV. Materiāli, kuru pamatā ir TiO<sub>2</sub>, bieži iznīcina organiskās vielas, tostarp patogēnus, ja tiek pakļauti UV starojumam vai saules gaismai, ar efektivitāti, ko var kontrolēt ar to elementu un fāzes sastāvu. Saskaņā ar citiem pētījumu TiO<sub>2</sub> leģēšana ar varu var ievērojami palielināt tā antibakteriālo aktivitāti. Pētījuma laikā tiek rūpīgi salīdzinātas tīras un ar varu leģētas TiO<sub>2</sub> anatāza fāzes no eksperimentālā un teorētiskā viedokļa. Tika pētīts anatāza (001) un (101) virsmas, kā arī ar Cu leģēta tilpuma fāze. Ar Cu leģēta TiO<sub>2</sub> modelēšana no pirmajiem principiem tiek veikta, izmantojot CRYSTAL17 un GPAW kodus, kuru pamatā ir attiecīgi kvantu ķīmija, blīvuma funkcionalā teorija (DFT) un no laika atkarīga DFT. Aprēķinātais ar Cu leģēta TiO<sub>2</sub> absorbcijas spektrs parāda atšķirību starp ar Cu dopētu virsmu un tīra TiO<sub>2</sub> virsmu. Tika aprēķināta Cu iekļaušanas enerģija anatāza (001) un (101) virsmām, kā arī OH- grupu adsorbcija uz tīrām un ar Cu leģētām TiO<sub>2</sub> virsmām. Iegūtie rezultāti ļauj labāk izprast TiO<sub>2</sub> virsmas reaktivitāti un kalpo par pamatu turpmākiem termodynamiskajiem pētījumiem.

Autori pateicas LZP projektam LZP-2021/1-0464 par finansiālu atbalstu pētniecībā.

## **Calculations of OH- group adsorption on TiO<sub>2</sub> surface from first principles**

Elīna Neilande<sup>1</sup>, Yin-Pai Lin<sup>1</sup>, Siarhei Zavatski<sup>2</sup>, Hanna Bandarenka<sup>2</sup>, Anatoli I. Popov<sup>1</sup>,  
Sergei Piskunov<sup>1</sup>, and Dmitry Bocharov<sup>1</sup>

<sup>1</sup>*Institute of Solid State Physics, University of Latvia*

<sup>2</sup>*Belarusian State University of Informatics and Radioelectronics*

With a 3.2 eV band gap and great photocatalytic capabilities, titanium dioxide (TiO<sub>2</sub>) is a semiconductor with strong antibacterial properties. TiO<sub>2</sub>-based materials frequently kill organic substances, including pathogens, when exposed to UV or sunlight with effectiveness that can be controlled by their elemental and phase composition. According to other reports, copper doping titania may significantly increase its antibacterial activity. Here, we thoroughly compare the anatase phases of pure and Cu-doped TiO<sub>2</sub> from an experimental and theoretical standpoint. We investigated the surfaces of anatase (001) and anatase (101) as well as the bulk phase of the Cu-doped anatase. The ab initio modelling of Cu-doped TiO<sub>2</sub> is performed by means of the CRYSTAL17 and GPAW codes based on quantum chemistry, density functional theory (DFT) and time-depended DFT, respectively. The calculated absorption spectrum of Cu-doped TiO<sub>2</sub> reveals a difference between the Cu-doped slab and one made of pristine TiO<sub>2</sub>. We also compute the inclusion energy of Cu into the anatase (001) and (101) surfaces, and then simulate the adsorption of OH-groups on the untreated and doped with Cu TiO<sub>2</sub> surfaces. The obtained results lead to a better understanding of TiO<sub>2</sub> higher surface reactivity and form the basis for following thermodynamic studies.

This research was funded by the Latvian Scientific Council grant LZP-2021/1-0464.