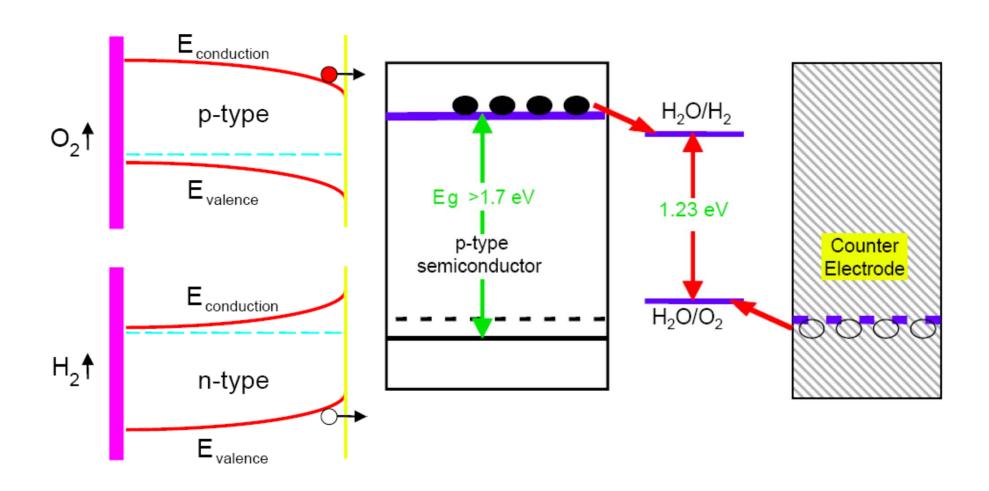
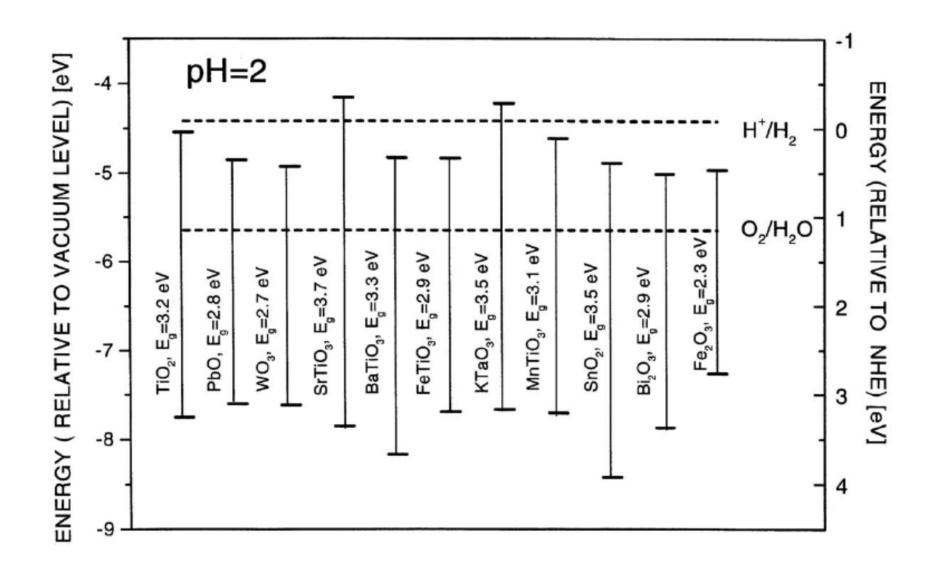
11. Фотоэлектрохимические устройства и процессы

- особенности электрохимии полупроводников, фототоки
- сенсибилизация красителями
- материалы
- определение ширины запрещенной зоны
- фотоэлектрохимическое осаждение
- электроосажденные и коллоидные полупроводники

http://www.elch.chem.msu.ru/rus/wp/index.php/kinetics/

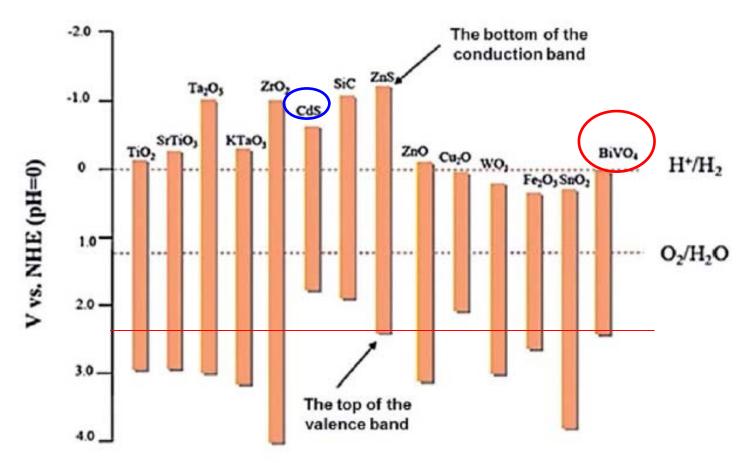
Фотоэлектролиз воды





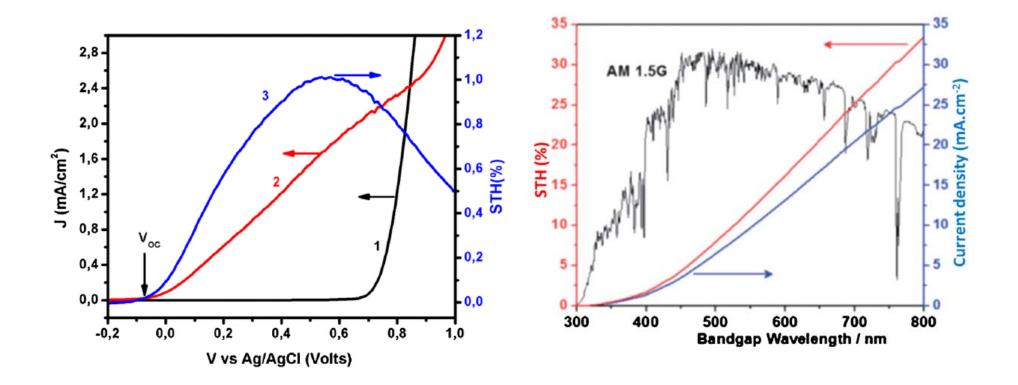
Int. J. Hydrogen Energy **2002**, *27*, 991–1022

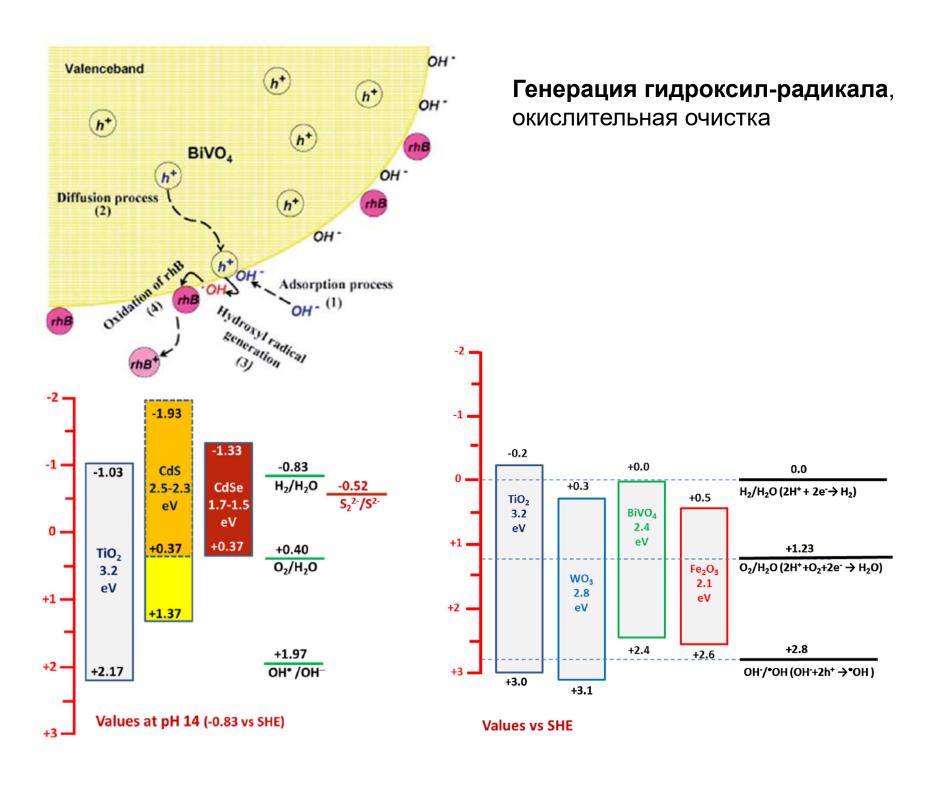
Phys. Chem. Chem. Phys. 16 (2014) 6810-6826



- положение краев зоны [относительно потенциалов редокс-систем]
- ширина зоны [определяет длину волны]
- стабильность в рабочих режимах
- проводимость

Solar-to-Hydrogen (STH) efficiency





F Stop photocharge 0.6 Voltage / V Onset of discharge 0.4 0.2 Onset of photocharge 0.0 200 1000 1200 400 600 800 Time / s

Сенсибилизация

$$Dye + hv \rightarrow Dye^*$$

$$Dye* + TiO_2 \rightarrow TiO_2e_{cb}^- + Dye^+$$

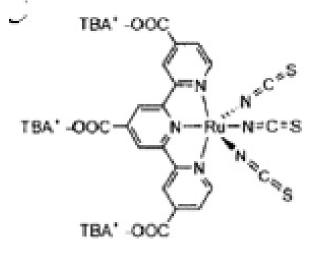
$$2\text{Dye}^+ + 3\text{I}^- \rightarrow 2\text{Dye} + \text{I}_3^-$$

$$Dye^+ + e_{cb}^- TiO_2 \rightarrow Dye + TiO_2$$

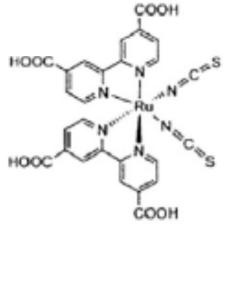
$$I_3^- + 2_e^-$$
 (catalyst) $\rightarrow 3I^-$

$$I_3^- + 2e_{cb}^- TiO_2 \rightarrow 3I^- + TiO_2$$

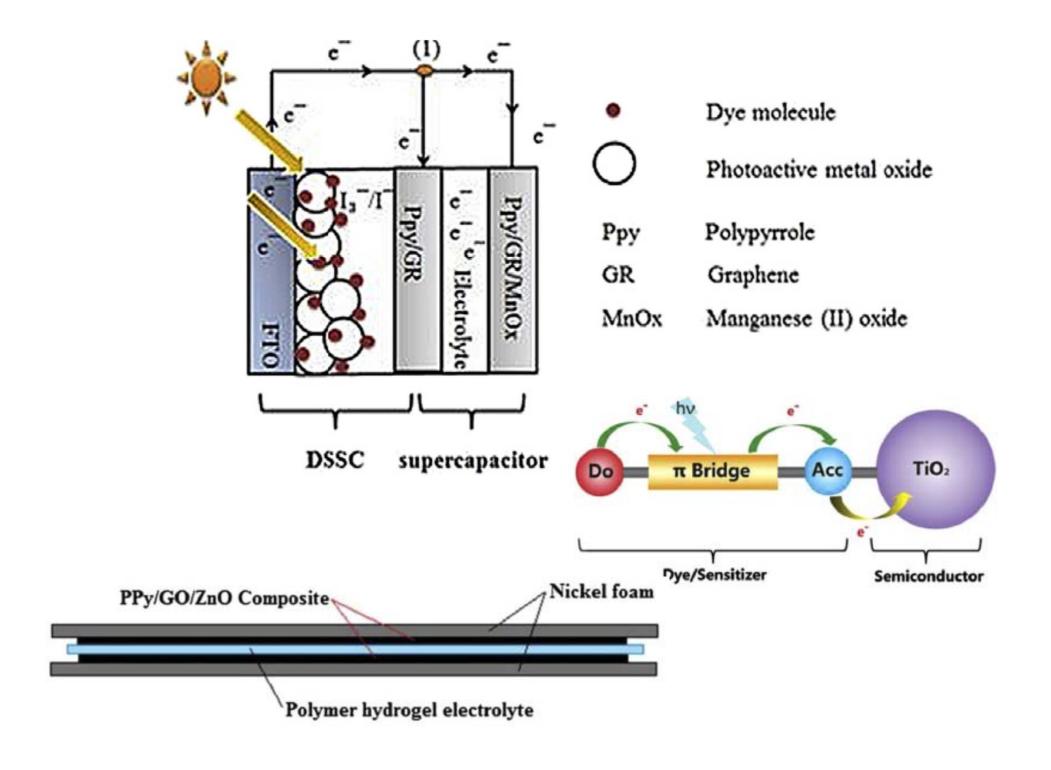
Примеры фоточувствительных органических молекул

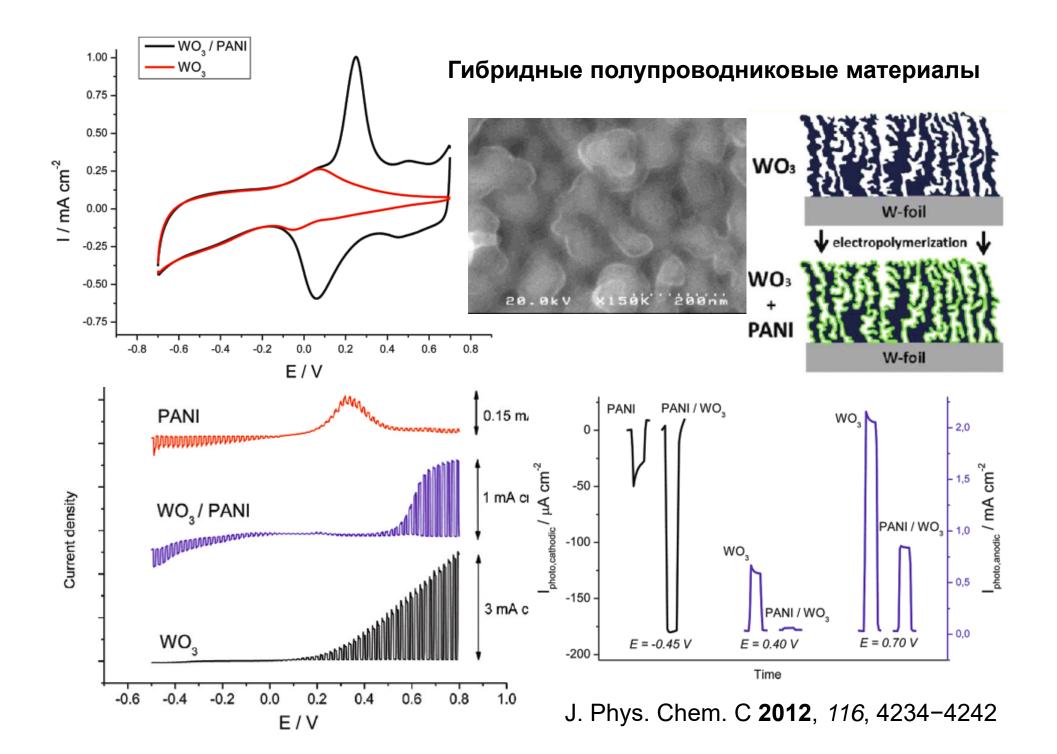


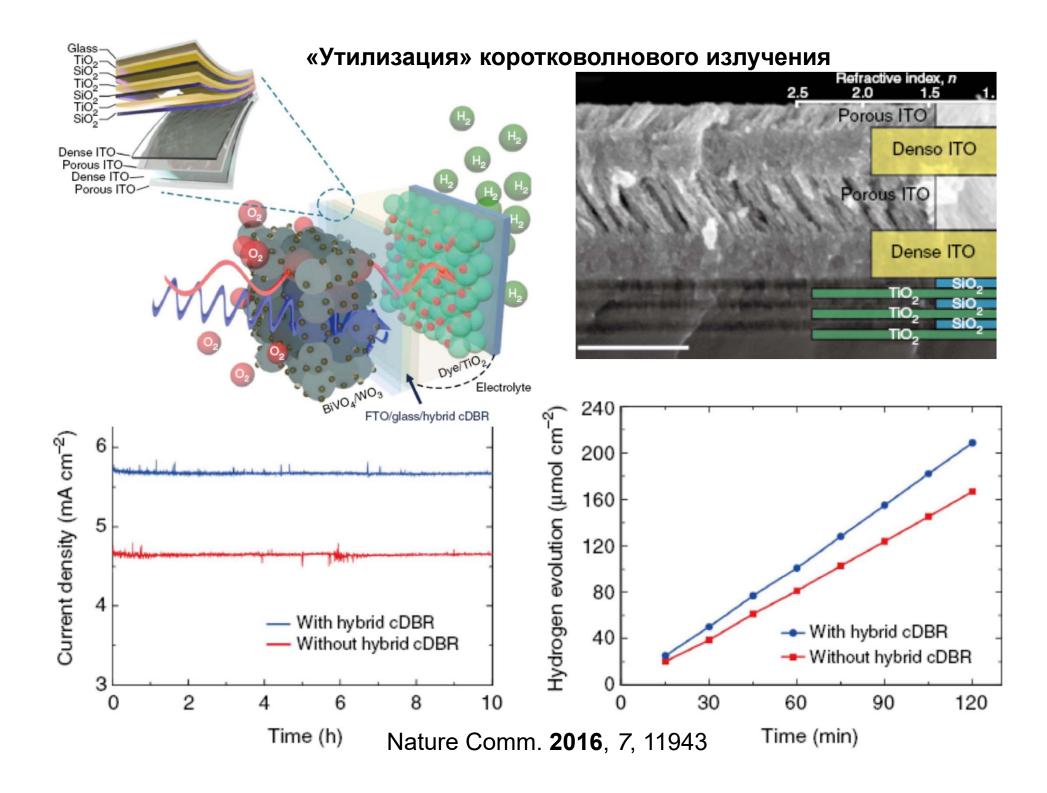
Комплексы металлов



Сопряженные системы







Фотоэлектрохимическое осаждение оксидного полупроводника

$$CeO_2 + hv \rightarrow e_{cb}^- \cdots h_{vb}^+$$

$$H_2O \xrightarrow{hv} \bullet OH + \bullet H$$

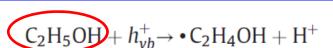
$$NO_3^-$$
 + H⁺ + $h\nu \rightarrow \bullet NO_2 + \bullet OH$

$$Ce^{3+} + \bullet OH + H_2O \rightarrow Ce(OH)_2^{2+} + H^+$$

$$Ce^{3+} + h_{vb}^{+} + H_2O \rightarrow Ce(OH)_2^{2+} + 2H^{+}$$

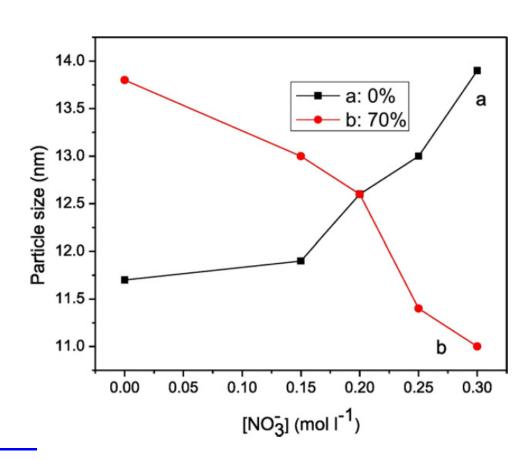
$$Ce(OH)_2^{2+} + 2H_2O \rightarrow Ce(OH)_4 + 2H^+$$

$$Ce(OH)_4 \rightarrow CeO_2 + 2H_2O$$



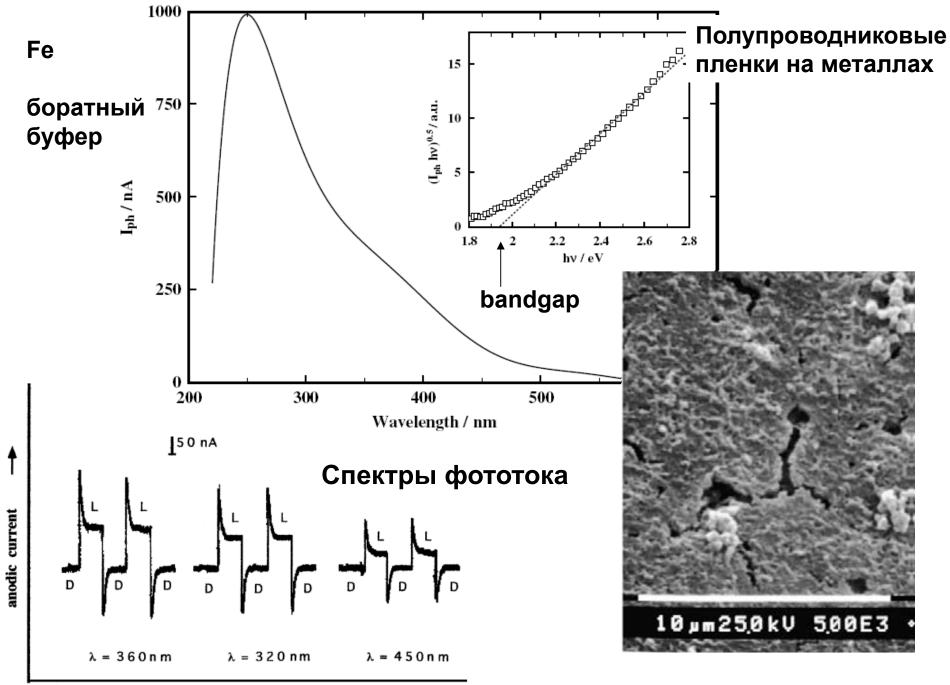
$$C_2H_5OH + \: \bullet OH {\rightarrow} \: \bullet C_2H_4OH + H_2O$$

$$C_2H_5OH + \bullet H \rightarrow \bullet C_2H_4OH + H_2$$

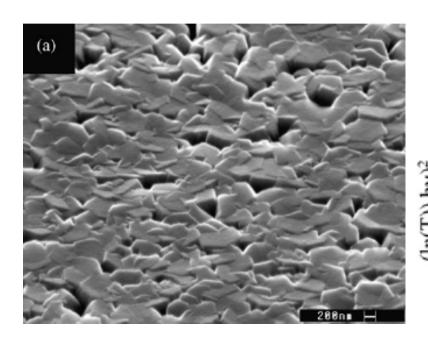


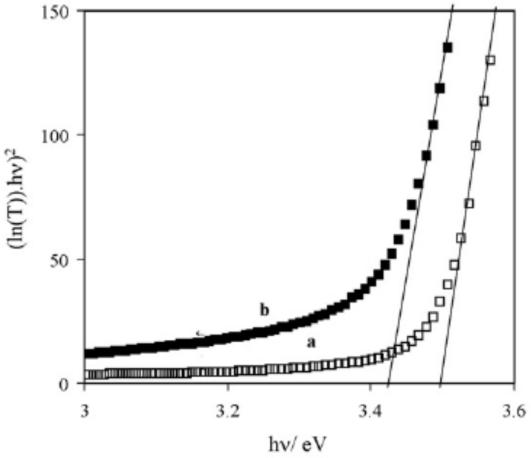
Регулирование роста частиц: нитрат ↑, этанол ↓

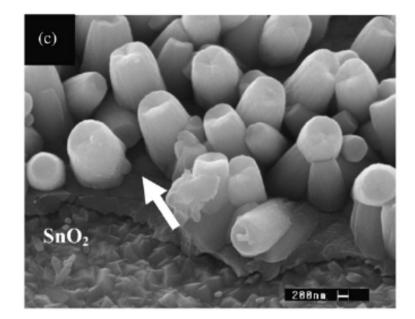
Thin Solid Films 627 (2017) 44-52



Corrosion Sci. 2004, 46, 831-851

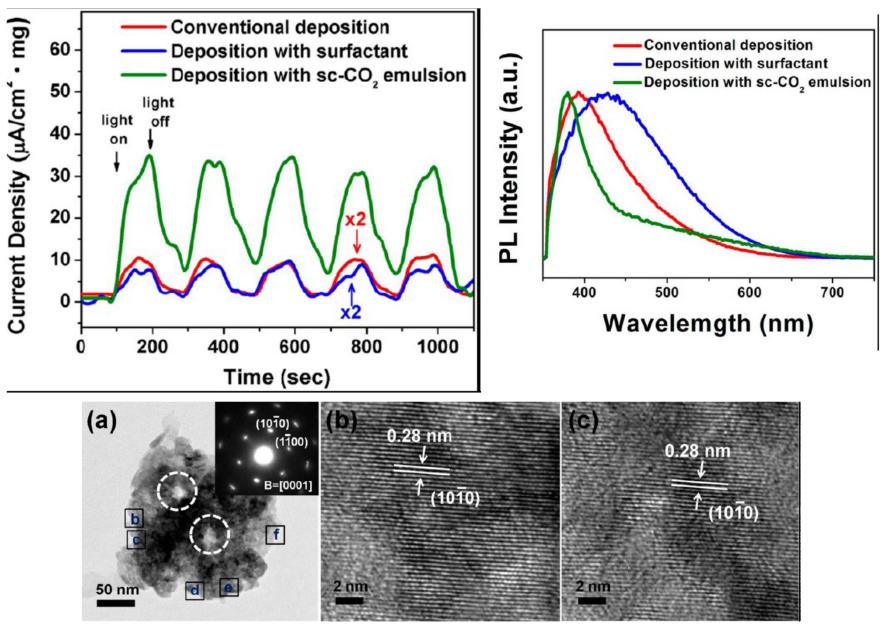






ZnO – допирование Eu(3+)

«Квантовые точки»



J. Phys. Chem. C **2013**, *117*, 25596–25603

Полезные ссылки

A. Kudo, Y. Miseki, Heterogeneous photocatalyst materials for water splitting, Chem. Soc. Rev 38 (2009) 253–278.

M.G. Walter et al., Solar Water Splitting Cells, Chem. Rev. 110 (2010) 6446–6473.

Z. Li et al., Photoelectrochemical cells for solar hydrogen production: current state of promising photoelectrodes, methods to improve their properties, and outlook, Energy Environ. Sci. 6 (2013) 347-370.

Status of Photoelectrochemical Water Splitting: Past, Present, and Future – спецвыпуск Energy Environ. Sci. N 8 (2015).

C.H.Ng et al., Potential active materials for photo-supercapacitor: A review, J. Power Sources 296 (2015) 169-185.

- B. Turan et al., Upscaling of integrated photoelectrochemical water-splitting devices to large areas, Nature commun. 7 (2016) 12681.
- P. Lianos, Review of recent trends in photoelectrocatalytic conversion of solar energy to electricity and hydrogen, Appl. Catal. B 210 (2017) 235–254.