Modelování růstu nanostruktur z kapalné fáze v COMSOL Multiphysics

Ondřej Černohorský, Šárka Kučerová, Nikola Bašinová, Hana Faitová, Roman Jackiv, Stanislav Tiagulskyi, Jan Vaniš and Jan Grym

Ústav fotoniky a elektroniky AV ČR, v.v.i.

COMSOL MULTIPHYSICS 2021, Zaječí, 2021









Modelování růstových mechanismů



Návrh reaktorů pro růst



Charakterizace

Mechanismy přenosu náboje



Charakterizace jednotlivých nanostruktur



Optická charakterizace

Nanofabrikace

Elektronová a iontová litografie





Nanomanipulace



Příprava lamel do TEMu





Modelování růstových mechanismů



Návrh reaktorů pro růst



Charakterizace

Mechanismy přenosu náboje



Charakterizace jednotlivých nanostruktur



Optická charakterizace

Nanofabrikace

Elektronová a iontová litografie





Nanomanipulace



Příprava lamel do TEMu





$$\operatorname{Zn}^{2+}+20\mathrm{H}^{-} \rightarrow \operatorname{ZnO}+\mathrm{H}_{2}0$$

 $\sigma = [\operatorname{Zn}^{2+}]_{akt} - [\operatorname{Zn}^{2+}]_{eq}$



$$\operatorname{Zn}^{2+}+20\mathrm{H}^{-} \rightarrow \operatorname{ZnO}+\mathrm{H}_{2}0$$

$$\sigma = [\operatorname{Zn}^{2+}]_{akt} - [\operatorname{Zn}^{2+}]_{eq}$$







<u>Chemismus</u> reakční kinetika – rychlostní konstanty chemické složení (pH, teplota, ...)

<u>Transportní jevy</u>

difuze, tok reaktantů (flow reaktor), geometricke podmínky

$$\operatorname{Zn}^{2+}+20\mathrm{H}^{-} \rightarrow \operatorname{ZnO}+\mathrm{H}_{2}0$$

$$\sigma = [\operatorname{Zn}^{2+}]_{akt} - [\operatorname{Zn}^{2+}]_{eq}$$

<u>Závislost na teplotě</u> rychlostní konstanty, difůzní koeficient Závislost na čase úbytek reaktantů náběh teploty







 $\operatorname{Zn}^{2+}+20\mathrm{H}^{-} \rightarrow \operatorname{ZnO}^{+}\mathrm{H}_{2}0$

$$\sigma = [\operatorname{Zn}^{2+}]_{akt} - [\operatorname{Zn}^{2+}]_{eq}$$



<u>Závislost na čase</u> úbytek reaktantů náběh teploty





Dva příběhy

- **1** Závislost rychlostí růstu na geometrické poloze v poli nanotyček
- 2 Závislost výšky tyček a jejich tvaru na vzdálenosti od vstupu průtočného reaktoru

Dva příběhy

- Závislost rychlostí růstu na geometrické poloze v poli nanotyček
- 2 Závislost výšky tyček a jejich tvaru na vzdálenosti od vstupu průtočného reaktoru





4,5



O. Černohorský, J. Grym, H. Faitová, N. Bašinová, Š. Kučerová, R. Yatskiv, J. Veselý; *Modeling of Solution Growth of ZnO Hexagonal Nanorod Arrays in Batch Reactors*, Cryst. Growth Des., 2020.

Dva příběhy

- **1** Závislost rychlostí růstu na geometrické poloze v poli nanotyček
- 2 Závislost výšky tyček a jejich tvaru na vzdálenosti od vstupu průtočného reaktoru

















Děkuji za pozornost

www.ufe.cz





$Zn(NO_3)_2 \cdot 6H_2O$, HMTA (=(CH₂)₆N₄), water

 $(CH_2)_6N_4 + 6H_2O \rightarrow 6HCHO + 4NH_3$

HMTA dissociation, OH⁻ release: slow, dependent on heat and pH

ZnO crystallization

Other possible Zn species Dependent on pH

 $pH = -log[H^+]$ $[H^+][OH^-] = 10^{-14}$ Rovnovážná konstanta:

 $K = \frac{[\text{Zn}(\text{OH})_3^-]}{[\text{Zn}^{2+}][\text{OH}^-]^3}$

#4 – FIB hole modeling



2.4

Reakčně difuzní rovnice

$$\frac{dc}{dt} - D\frac{d^2c}{dz^2} = -k_{HOMO}(c - c_{eq})$$

$$c(t=0) = c_0$$

$$\frac{dc}{dt} = \frac{k_{NR}}{D}(c-c_{eq})$$

experimentálně zjištěné hodnoty k_{HOMO} , k_{NR} , c_{eq}

teplotně závislý difůzní koeficient pro Zn²⁺ ve vodném prostředí:

$$D_{Zn} = 2.74 \times 10^{-11} + 1.39 \times 10^{-12}T + 1.29 \times 10^{-14}T^2 \quad \text{m}^2\text{s}^{-1}$$

Reakčně difuzní rovnice

$$\frac{dc}{dt} - D\frac{d^2c}{dz^2} = -k_{HOMO}(c - c_{eq})$$



Navier-Stokes pro laminární proudění – nízké Re (Re < 1)

Rovnice šíření tepla

experimentálně zjištěné hodnoty k_{HOMO} , k_{NR} , c_{eq}

teplotně závislý difůzní koeficient pro Zn²⁺ ve vodném prostředí:

$$D_{Zn} = 2.74 \times 10^{-11} + 1.39 \times 10^{-12}T + 1.29 \times 10^{-14}T^2 \quad \text{m}^2\text{s}^{-1}$$



y x





O. Černohorský, J. Grym, H. Faitová, N. Bašinová, Š. Kučerová, R. Yatskiv, J. Veselý; *Modeling of Solution Growth of ZnO Hexagonal Nanorod Arrays in Batch Reactors*, Cryst. Growth Des., 2020.



20

15

position

4,5

10



-∎— 0.8 μm •— 1 μm

-▼— 2 μm ◆— 5 μm -★— 10 μm

18 20 22

٠

20

•

14 16

15

position

10

#3.4 – Flow reactor modeling – experiments



y x







#3.4 – Flow reactor modeling – experiments



Batch and Flow reactors



Flow reactor modeling - Results



Flow reactor modeling - Results





2 ul/min (178)



20 ul/min (195)

40 ul/min (198)











































