

9. Přílohy

9.1. Seznam obrázků

Obrázek 1	Lykurgovy poháry	3.1.
Obrázek 2	Schéma navázání nanočástic na povrch modifikované zlaté elektrody	3.4.
Obrázek 3	Transmisní elektronový mikroskop	3.5.
Obrázek 4	Snímky nanočástic pořízené transmisním elektronovým mikroskopem	3.5.
Obrázek 5	Schéma pro zónovou elektroforézu	4.2.
Obrázek 6	Princip dělení směsi v plošné zónové elektroforéze	4.2.
Obrázek 7	Aparatura pro gelovou elektroforézu – tuhnoucí gel a vanička s elektrodami (bez tlumivého roztoku)	4.2.
Obrázek 8	Aparatura s gelem i tlumivým roztokem připojená ke zdroji stejnosměrného napětí	4.2.
Obrázek 9	Schéma kapilární elektroforézy	4.2.
Obrázek 10	Budova institutu CEITEC	5.3.
Obrázek 11	Budova Přírodovědecké fakulty Univerzity Palackého v Olomouci	5.3.
Obrázek 12	Strukturní vzorec hexahydrátu chloridu tris(bipyridin) ruthenatého	5.4.
Obrázek 13	Elektroforeogram syntetizovaného vzorku	5.4.
Obrázek 14	Elektroforeogram analýzy nanočástic v prostředí tlumivých roztoků a vody	5.4.
Obrázek 15	Elektroforeogram druhé analýzy stability	5.4.
Obrázek 16	Vliv elektrolytu na stabilitu magnetických nanočástic Fe ₂ O ₃ @PLA-PEG	5.5.
Obrázek 17	Vliv rostoucí koncentrace na chování nanočástic Fe ₂ O ₃ @PLA-PEG při použití elektrolytu MOPS/NaOH o pH = 7,5	5.5.
Obrázek 18	Analýza CQ-dots v prostředí 1.10 ⁻⁵ mol/l albuminu	5.5.
Obrázek 19	Vzorek nanočástic Rubpy–SiO ₂ –COOH na denním světle	5.6.
Obrázek 20	Vzorek nanočástic Rubpy–SiO ₂ –COOH ozářený laserovou diodou	5.6.

9.2. Seznam tabulek

Tabulka 1	Rozdělení separačních metod	4.
Tabulka 2	Rozdělení chromatografických separačních metod s příklady stacionárních a mobilních fází	4.1.
Tabulka 3	Tabulka přidaných objemů a doba míchání	5.4.
Tabulka 4	Přídavky promývacích látek ve třetím dnu přípravy vzorku	5.4.