## 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 Fe2O3@PLA-PEG 5.5.

Obrázek 17 Vliv rostoucí koncentrace na chování nanočástic Fe2O3@PLA-PEG

 při použití elektrolytu MOPS/NaOH o pH = 7,5 5.5.

Obrázek 18 Analýza CQ-dots v prostředí 1.10–5 mol/lalbuminu 5.5.

Obrázek 19 Vzorek nanočástic Rubpy–SiO2–COOH na denním světle 5.6.

Obrázek 20 Vzorek nanočástic Rubpy–SiO2–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.