

# Fyzikálna chémia - laboratórne cvičenie – zoznam úloh

letný semester

akad. rok: 2021-2022

Úloha	Názov úlohy	skriptá-strany
1	Fázové rovnováhy – Dvojfázová sústava – kvapalina-tuhá látka – <b>Koligatívne vlastnosti –Kryoskopia</b>	35-47
2	Fázové rovnováhy – Sústava dvoch neobmedzene rozpustných kvapalín – <b>Neoobmedzene rozpustné kvapaliny</b>	35-37, 52-58
3	Fázové rovnováhy v trojfázových sústavách – Rozdeľovacie rovnováhy – <b>Rozdeľovací koeficient kyseliny jantárovej</b>	35-37, 58-61
4	Koloidika – <b>Adsorpcia – Stanovenie priebehu adsorpčnej izotermy kyseliny octovej na aktívnom uhlí</b>	62-68
5	Chemická kinetika – <b>Reakcie prvého poriadku – Rozpúšťanie tuhej látky</b>	81-90
6	Chemická kinetika – <b>Reakcie druhého poriadku – Alkalická hydrolýza octanu etylového</b>	81-83, 90-95
7	Elektrochémia – <b>Potenciometrické merania</b> časť <b>B. Meranie pH chinhydrónovou elektródou</b> <b>C. Meranie pH sklenenou elektródou</b> <b>D. Stanovenie štandardného potenciálu chinhydrónovej elektródy</b>	103-109 112-114 114-115 návod - WEB
8	Elektrochémia – <b>Vodivostné merania</b> časť <b>B. Stanovenie medznej molárnej vodivosti silného elektrolytu</b> <b>C. Stanovenie disociačnej konštanty slabej kyseliny</b>	96 -100 101-102 102-103
9	Koloidika – <b>Micelizácia povrchovoaktívnych látok</b>	73-80
10	Elektrochémia – <b>Potenciometrické merania – Rovnováhy v roztokoch elektrolytov – Stanovenie súčinu rozpustnosti halogenidov striebra</b>	120-124
11	Elektrochémia – <b>Potenciometrické merania – Kontrola funkcie bromidovej iónovoselektívnej elektródy</b>	115-120
12	Štruktúra a vlastnosti látok – <b>Elektrónové spektrá – Stanovenie kyseliny salicylovej v acylpyríne</b>	134-139 návod WEB
13	Elektrochémia – <b>Potenciometrické titrácie</b>	125-133