

Posudek oponenta na bakalářskou práci

Autor: Kateřina Fenclová

Název: Studium mobility těžkých kovů v přítomnosti organických kyselin

Studijní obor: Chemie v přírodních vědách

Označte křížkem	nejhorší → nejlepší			
	D	C	B	A
Úroveň definování cílů práce a kvalita jejich splnění (jsou cíle práce jasné formulované a jsou dosažené výsledky vytčeným cílům odpovídající)			X	
Originalita práce (přináší původní vědecké výsledky; rozšiřuje současná řešení problému; je variantou známých přístupů; opakuje známá řešení)			X	
Přínos práce pro analytickou chemii (přináší zcela novou metodiku; výrazně vylepšuje dosavadní analytické postupy; je určitou variantou používaných analytických postupů; využívá standardních analytických metodik a postupů pro řešení problému z jiných oborů)			X	
Forma členění práce (vhodnost členění na kapitoly, vyváženost rozsahu jednotlivých kapitol, přiměřenost počtu obrázků a tabulek)			X	
Zpracování úvodu k řešené problematice (informační bohatost úvodních kapitol, relevantnost a úplnost citované literatury)				X
Zpracování experimentální části práce (kvalita a úplnost popisu použitých materiálů a metodik)			X	X
Zpracování výsledků práce (způsob zpracování experimentálních výsledků, jejich logické uspořádání a vysvětlení, kvalita dokumentace presentovaných závěrů)				X
Jazyk a stylistická úroveň práce				X
Formální provedení práce (tiskové chyby, forma provedení obrazové a tabulkové dokumentace, dodržování konvencí psaní symbolů veličin, jednotek atp.)				X
Celkové zhodnocení práce, A-D (mělo by akcentovat obecně přístup studenta k řešení a zpracování zadané problematiky)			X	X

K práci mám následující konkrétní otázky a připomínky:

Str. 15 Místo diferenciální pulsní ... se používá diferenční pulsní...

Str. 19 Symbol L použit pro litr (jinde l) i pro délku optické dráhy

Str. 21 Vytvořený obrázek má český i anglický popis, citace 29 je v seznamu omylem označena za číslo 28.

Str. 28 Koncentrace se obvykle píše stylem $1 \cdot 10^{-2}$...

Str. 28 Jak stálý je například $1 \cdot 10^{-10} \text{ mol.l}^{-1}$ roztok Cu^{2+} ?

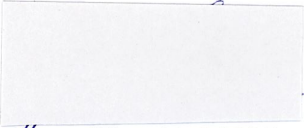
Str. 29 Kalibrační křivka z obr. 6 je velmi diskutabilní. Nešlo změřit více bodů?

Str. 30 a 3 - Výsledky a diskuse: Není posun v potenciálech píků způsoben i rozdílnou aciditou základních elektrolytů v důsledku různé koncentrace šťavelové kyseliny?

Str. 34 U autorů citace 13 chybějí iniciály.

Bakalářská práce je napsána velmi pečlivě, oceňuji velmi podrobný úvod a popisy různých metod a stanovení, na druhou stranu experimentální výsledky mohly být hojnější. Předloženou práci doporučuji k přijetí k obhajobě.

Posudek vypracoval


doc.RNDr. Jiří Zima, CSc., 12.6.2007