

Téma rigorózní práce: ***Osmolalita parenterálních přípravků s obsahem elektrolytů***

Jméno studenta, studentky: ***Mgr. Lenka Křížová***

Jméno oponenta rigorózní práce: ***PharmDr. Eva Šnejdrová, Ph.D.***

I. Posudek oponenta rigorózní práce

Předložená rigorózní práce je experimentálního charakteru, má rozsah 60 stran, 24 tabulek, 10 obrázků. Cílem práce bylo za využití dostupných metod převést experimentálně zjištěné hodnoty osmolality na hodnoty osmolarity. Teoretická část práce byla vypracovaná na základě 23 literárních zdrojů. Srozumitelně charakterizuje koligativní vlastnosti roztoků a uvádí přehled paranterálních roztoků s elektrolyty. Objasněte pojem čistá kapalina, který jste použila v 2. odstavci na str.7.

V rámci experimentální práce byly připraveny roztoky vybraných elektrolytů v odstupňované molární koncentraci 0,1 - 1,0 mol/l , pyknometricky zjišťována jejich hustota a pomocí osmometru měřena osmolalita. Pomocí postupů dle ČL 2005 a USP 31 byly experimentálně zjištěné hodnoty osmolality převedeny na osmolaritu. Postupy a výpočty jsou v teoretické části uvedeny přehledně, stručně a výstižně.

Při přípravě roztoků elektrolytů byla surovina vážena na 4 desetinná místa a voda pouze na 1 desetinné místo? Hmotnosti roztoků M (g), uvedené v tab. 10 - 15, byly získány vážením nebo součtem hmotnosti elektrolytu a vody? Na str. 26 v kap. 3.7. je chybně jednotka molarity. V tabulkách 7 - 9 jsou úbytky hmotnosti látek při sušení vyjádřeny v procentech. Jak byly takto malé úbytky zjištěny? Jak byste zhodnotila zjištěné ztráty sušením?

Kapitoly Diskuze, Závěr a Souhrn se mírně prolínají. V Diskuzi bych uvítala hlubší zamyšlení nad získanými výsledky a v Závěru není třeba opakovat, co je náplní teoretické části a experimentu, jen přehledně uvést, co z předložené rigorózní práce vyplynulo.

Práce Mgr. Lenky Křížové splňuje všechny požadavky na rigorózní práci a doporučuji ji k obhajobě.