

Aplikační list č. 60

Lafinol (lakton kyseliny di-p, p'-hydroxyfenylftalové) je látka velmi špatně rozpustná ve vodě, ale dobře rozpustná v organických rozpouštědlech jako je ethanol nebo diethylether. V roztoku se chová jako slabá kyselina. Vzhledem k tomu je nutné pracovat za vysokého pH, aby byla zaručena jeho dostatečná disociace. Jako rozpouštědla se pro přípravu elektrolytů, standardů a vzorku používá směs deionizovaného ethanolu a vody, vzhledem k jeho velmi nízké rozpustnosti ve vodě. Pro deionizace ethanolu lze použít návod v aplikačním listu č. 52. Fenolftalein v přípravku LAFINOL lze stanovit pomocí izotachoforetického analyzátoru IONOSEP 2001, 2003 v anionickém režimu.

Úprava vzorku:

Do 25 ml baňky se odváží 5,0 g zkoušeného přípravku, přidá se asi 15,0 ml isopropylalkoholu a homogenisuje v ultrazvukové lázni. Pak se přidá 0,2 ml roztoku koncentrovaného amoniaku, doplní se isopropylalkoholem po značku a vzniklá emulze se homogenisuje v ultrazvukové lázni minimálně 2 min. za občasného protřepání. Co nejrychleji se odpipetuje 2,5 ml emulze do 25 ml odměrné baňky a za promíchávání se dopní ethanolem po značku (případně vyloučená horní vrstva parafinového oleje se do tohoto objemu nezapočítává). Vznikne suspenze růžové barvy.

Podmínky analýzy:

Vedoucí elektrolyt: 5 mM chlorid amonný + 10 mM amoniak ve 25% ethanolu

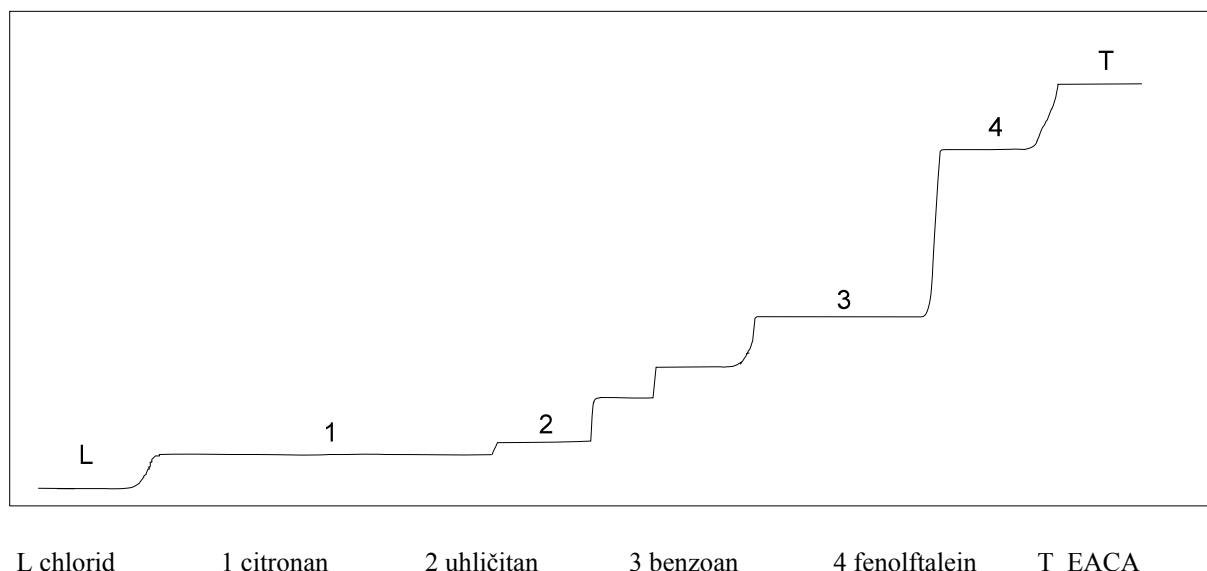
Koncový elektrolyt: 10 mM EACA¹ + hydroxid barnatý oktahydrát (15,8 mg do 25 ml) ve 25% ethanolu (pH musí být vyšší než 10). Při zakalení je nutné elektrolyt přefiltrovat přes papírový filtr.

Hnací proud: počáteční 50 μ A, koncový 30 μ A

Doba analýzy: 30 minut

Mód analýzy: anionický

Analýza vzorku přípravku LAFINOL



¹ ϵ -aminokapronová kyselina