

Рэзюме

Солі сцеарынавай кіслаты шырока выкарыстоўваюцца ў фармацэўтычнай прамысловасці ў якасці змазваючых рэчываў. У празмернай колькасці дадзеныя рэчывы аказваюць уплыў на біадаступнасць, распадаемасць, аднароднасць дазіравання, што вызывае неабходнасць кантроля за іх колькасцю ў лекавым прэпарате. У дыпломным праекце разработана новая экстракцыйна-фотаметрычная методика колькаснага вызначэння сцеаратаў у лекавых прэпаратах. Яна заснавана на растварэнні аналізуемага прэпарата ў сістэме н-бутанол/этанол/ЭДТА (1:1:2, v/v) з далейшай папярэдняй экстракцыяй і ўтварэннем комплекса з катыённым фарбавальнікам сафранінам Т вылучанай вышэйшай карбонавай кіслаты. Дадзеная методика адрозніваецца прастатой выканання, экспрэснасцю і высокай адчувальнасцю.

Соли стеариновой кислоты широко используются в фармацевтической промышленности в качестве смазывающих веществ. В чрезмерных количествах данные вещества влияют на биодоступность, распадемость, однородность дозирования, что вызывает необходимость контроля за их содержанием в лекарственном препарате. В дипломном проекте разработана новая экстракционно-фотометрическая методика количественного определения стеаратов в лекарственных препаратах. Она основана на растворении анализируемого препарата в системе н-бутанол/этанол/ЭДТА (1:1:2, v/v) с последующей предварительной экстракцией и образованием комплекса с катионным красителем сафранином Т выделившейся высшей карбоновой кислоты. Данная методика отличается простотой выполнения, экспрессностью и высокой чувствительностью.

Salts of stearic acid are widely used in pharmaceutical industry as lubricant. Excessive quantity of it influence bioavailability, disintegration, homogeneity of the dosing that leads to the necessity to control their amount in a medical product. The new extraction photometric strategy in quantitative determination of stearate in a medical product is worked out in the diploma. The strategy is based on the dissolution of the medical product under analyses in n-butanol/ethanol/EDTA (1:1:2, v/v) system which is followed by the prior extraction and the formation of a complex with the cationic dye safranin T excreted by a higher carboxylic acid. The following strategy is noted for its simplicity, rapidity and high sensitiveness.