

подкисления азотной кислотой должен давать характерную реакцию на хлориды (ОФС «Общие реакции на подлинность»).

Растворение. Определение проводят в соответствии с ОФС «Растворение для твердых дозированных лекарственных форм» методом спектрофотометрии (ОФС «Спектрофотометрия в ультрафиолетовой и видимой областях»).

Условия испытания

Аппарат:	«Вращающаяся корзинка»;
Среда растворения:	хлористоводородной раствор 0,1 М кислоты;
Объем среды растворения:	900 мл;
Температура:	$37 \pm 0,5$ °С;
Скорость вращения корзинки:	100 об/мин;
Время растворения:	30 мин.

Испытуемый раствор. Каждую корзинку, в которую помещена одна таблетка, погружают в сосуд для растворения с предварительно нагретой средой растворения. Через 30 мин отбирают пробу раствора и фильтруют, отбрасывая первые порции фильтрата. При необходимости полученный раствор дополнительно разводят средой растворения до концентрации хлорамфеникола около 0,015 мг/мл. Раствор используют свежеприготовленным.

Раствор стандартного образца хлорамфеникола. Около 75 мг (точная навеска) стандартного образца хлорамфеникола помещают в мерную колбу вместимостью 100 мл, прибавляют 5 мл спирта 96 %, встряхивают в течение 5 мин и доводят объем раствора водой до метки. В мерную колбу вместимостью 100 мл помещают 2,0 мл полученного раствора и доводят объем раствора средой растворения до метки. Раствор используют свежеприготовленным.

Раствор сравнения. Среда растворения.

Измеряют оптическую плотность испытуемого раствора и раствора стандартного образца хлорамфеникола на спектрофотометре в максимуме поглощения при длине волны 278 нм в кювете с толщиной слоя 1 см.