

калия карбоната раствора и 0,1 мл меди(II) сульфата раствора 10 %; должен образоваться осадок бледно-сиреневого цвета, не изменяющийся при стоянии.

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

*Условия испытания*

Аппарат:	«Вращающаяся корзинка»;
Среда растворения:	вода;
Объём среды растворения:	900 мл;
Температура:	$37 \pm 0,5$ °С;
Скорость вращения корзинки:	150 об/мин;
Время растворения:	45 мин.

*Боратный буферный раствор.* В мерную колбу вместимостью 2 л помещают 500 мл борной кислоты 0,2 М раствор и 388 мл натрия гидроксида раствора 0,2 М и доводят рН полученного раствора борной кислоты 0,2 М раствором или натрия гидроксида раствором 0,2 М до значения  $9,7 \pm 0,1$ . Доводят объём раствора водой до метки.

*Испытуемый раствор.* Каждую корзинку, в которую помещена одна таблетка, помещают в сосуд для растворения с предварительно нагретой средой растворения. Через 45 мин отбирают пробу раствора и фильтруют, отбрасывая первые порции фильтрата. При необходимости полученный раствор дополнительно разводят боратным буферным раствором до концентрации фенобарбитала около 10 мкг/мл.

*Стандартный раствор.* Около 50 мг (точная навеска) стандартного образца фенобарбитала помещают в мерную колбу вместимостью 200 мл, растворяют в 2 мл спирта 96 % и доводят объём раствора средой растворения до метки. В мерную колбу вместимостью 50 мл помещают 2,0 мл полученного раствора и доводят объём раствора боратным буферным раствором до метки.

*Раствор сравнения.* Боратный буферный раствор.