

щелочной фосфатазы с 2,0 мл воды и оставляют на 2 ч с периодическим перемешиванием. К полученному раствору прибавляют 14,0 мл октанола и тщательно взбалтывают. Раствор центрифугируют, отбирают 10,0 мл слоя октанола и доводят его объём тем же растворителем до 50,0 мл.

Определяют оптическую плотность испытуемого раствора ( $A_1$ ) и раствора сравнения ( $A_0$ ) при 245 нм.

Содержание преднизолон натрия фосфата  $C_{21}H_{27}Na_2O_8P$  в субстанции в пересчёте на безводное и свободное от остаточных органических растворителей вещество в процентах ( $X$ ) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{A_1 \cdot a_0 \cdot 100}{A_0 \cdot a_1 \cdot (100 - W)} \cdot 3 \cdot 1,344 \cdot 100$$

- где  $A_1$  – оптическая плотность испытуемого раствора;  
 $A_0$  – оптическая плотность раствора сравнения;  
 $a_1$  – навеска субстанции, мг;  
 $a_0$  – навеска стандартного образца преднизолон, мг;  
 $W$  – суммарное содержание воды и остаточных органических растворителей в субстанции, %;  
1,344 – коэффициент пересчёта преднизолон в преднизолон натрия фосфат;  
3 – коэффициент разбавления.

### ***Метод 2 (альтернативный)***

Около 0,1 г (точная навеска) субстанции растворяют в воде и доводят водой до 100,0 мл. 5,0 мл полученного раствора доводят водой до 250,0 мл. Измеряют оптическую плотность при 247 нм.

Содержание преднизолон натрия фосфата  $C_{21}H_{27}Na_2O_8P$  в субстанции в пересчёте на безводное и свободное от остаточных органических растворителей вещество в процентах ( $X$ ) вычисляют по формуле:

$$X = \frac{A_1 \cdot 5000 \cdot 100 \cdot 100}{312 \cdot a_1 \cdot (100 - W)}$$