

Зразок

Форма № Н-5.05

Національний фармацевтичний університет

Освітньо-кваліфікаційний рівень спеціаліст

Напрямок підготовки 1102, 1202

Спеціальність 7.110201 Фармація

Навчальна дисципліна стандартизація лікарських засобів

Семестр 10, 8

ЕКЗАМЕНАЦІЙНИЙ БІЛЕТ № _____

1. Розрахуйте масу наважки **метамізолу натрієвої солі** (М.м. 351,4), якщо на її титрування йодометричним методом витрачено 12,00 мл 0,05 М розчину йоду ($K=1,0000$), вміст діючої речовини у субстанції 99,2%, втрата у масі при висушуванні 5,24%. **10 балів**
2. **Розчин натрію хлориду 0,9% для ін'єкцій** **10 балів**
Розрахуйте об'єм 0,1 М розчину аргентуму нітрату ($K=1,0000$), який буде витрачений на титрування 10 мл лікарської форми (М.м. натрію хлориду 58,44).
3. Розрахуйте питоме обертання **фруктози** у перерахунку на суху речовину, якщо кут обертання 10% розчину складає $-9,30^\circ$, довжина кювети 0,9995 дм, втрата у масі при висушуванні 0,5%. **5 балів**
4. Розрахуйте вміст діетиламідю нікотинової кислоти у **кордіаміні** для ін'єкцій, якщо при рефрактометричному визначенні показник заломлення розчинника становить 1,3330, показник заломлення розчину кордіаміну 1,3834, фактор показника заломлення діетиламідю нікотинової кислоти 0,0020. **5 балів**
5. Розрахуйте масу наважки **рибофлавіну** при визначенні спектрофотометричним методом, якщо оптична густина випробуваного розчину 0,510, вміст діючої речовини в субстанції 99,20%, питомий показник поглинання 850, об'єм мірної колби першого розведення 1000 мл, об'єм піпетки 10 мл, об'єм мірної колби другого розведення 100 мл, втрата в масі при висушуванні 1,5%. **5 балів**

мін 22 – максимум 35 балів + тести КРОК-2

90-94% – 3 бали

95-98% – 4 бали

99-100% – 5 балів

$\Sigma = 25-40$ балів

Затверджено на засіданні кафедри фармацевтичної хімії

Протокол № _____ від « _____ » _____ 20 _____ року

Завідувач кафедри _____

(підпис)

Георгіяни В.А.

(прізвище, ініціали)