

МІНІСТЕРСТВО ОХОРОНИ ЗДОРОВ'Я УКРАЇНИ  
НАЦІОНАЛЬНИЙ ФАРМАЦЕВТИЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ

Кафедра Аналітичної хімії



ПАКЕТ БІЛЕТІВ  
ПІДСУМКОВОГО МОДУЛЬНОГО КОНТРОЛЮ № 1  
СУЧАСНА АНАЛІТИЧНА ЛАБОРАТОРНА ПРАКТИКА

підготовки	другого (магістерського) рівня (назва рівня вищої освіти)
галузі знань	22 Охорона здоров'я (шифр і назва галузі знань)
спеціальності	Фармаціяс(4,5з;4,5з.мед, 5,5з), Фс4.5ан, КФс(4,5з.мед, 4,5з дв, 5,5з), Фс(3.5з)ДВ.мед, ТПКЗс(4,5з.мед, 4,5з дв, 5,5з)
освітньої програми	226 Фармація
спеціалізації (й)	Фармація

Харків-2017

**МІНІСТЕРСТВО ОХОРОНИ ЗДОРОВ'Я УКРАЇНИ  
НАЦІОНАЛЬНИЙ ФАРМАЦЕВТИЧНИЙ УНІВЕРСИТЕТ**

Рівень вищої освіти **Магістр**  
Галузь знань **22 Охорона здоров'я**  
Спеціальність **226 Фармація** Семестр III

Освітня програма **Фармаціяс(4,5з;4,5з.мед, 5,5з), Фармація 4.5 ан.,  
Фармація 3.5 р.ДВ.мед., КФс(4,5з.мед, 4,5з дв, 5,5з), ТПКЗс(4,5з.мед, 4,5з дв, 5,5з)**

Навчальна дисципліна **СУЧАСНА АНАЛІТИЧНА ЛАБОРАТОРНА ПРАКТИКА**

**ПІДСУМКОВИЙ МОДУЛЬНИЙ КОНТРОЛЬ  
МОДУЛЬ № 1 «Техніка проведення лабораторних аналітичних робіт»**

**ТИПОВІЙ БІЛЕТ№  
ТЕОРЕТИЧНА ЧАСТИНА**

1. Хімічні реактиви. Їх класифікація залежно від ступеня чистоти.
2. Розрахуйте об'єм конц.  $\text{HNO}_3$  густиною  $1,350 \text{ г/см}^3$ , необхідний для приготування  $8 \text{ дм}^3$   $0,01\text{M}$  розчину нітратної кислоти.

Густина ( $\rho$ ), $\text{г/см}^3$	Масова частка (w), %	Молярна конц. (с), $\text{моль/дм}^3$
1,350	56,95	12,20

**ПРАКТИЧНА ЧАСТИНА**

1. Опишіть техніку виконання операції техіка зважування на аналітичних терезах. Вкажіть необхідне обладнання.

**Оцінювання Підсумкового модульного контролю № 1**

ТЕОРЕТИЧНА ЧАСТИНА		
	Максимальний бал	Отримані бали
<i>Тестові питання №1</i>	<i>10 балів</i>	
<i>Тестові питання №2</i>	<i>10 балів</i>	
ПРАКТИЧНА ЧАСТИНА		
	Максимальний бал	Отримані бали
<i>Теоретичне питання №1</i>	<i>20 балів</i>	
<i>Загальна оцінка</i>	<i>Min 24 – max 40</i>	