

Документ подписан простой электронной подписью
 Информация о владельце:
 ФИО: Романчук Иван Сергеевич
 Должность: Ректор
 Дата подписания: 24.09.2025 17:55:40
 Уникальный программный ключ:
 e68634da050325a9234284dd96b40f0b288e159

Приложение № 2 к рабочей
 программе дисциплины

ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ПО УЧЕБНОЙ ПРАКТИКЕ

ПМ.02 Учебная практика

ПМ.02 Проведение химических и физико-химических анализов

Закрытая часть

Задание	Ключ	Компетенции
1. Выберите один вариант ответа. Какой вид пробы используется для проведения анализа? 1. Генеральная 2. Контрольная 3. Лабораторная 4. Резервная	3	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
2. Выберите один вариант ответа. За счёт чего происходит анализ вещества в гравиметрическом методе анализа? 1. Объём 2. Концентрация 3. Вязкость 4. Масса	4	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
3. Выберите один вариант ответа. Какое оборудование используется в титриметрии? 1. Бюретка 2. Слянка Дрягслера 3. Колба Вульфа 4. Воронка Бюхнера	1	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
4. Выберите один вариант ответа. Какой способ отбора твёрдых проб предполагает использование тепла? 1. Плавление 2. Отбор сыпучей пробы 3. Сверление 4. Дробление	1	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
5. Выберите один вариант ответа. Какой объём раствора щелочи можно хранить в одной таре? 1. 0.1 л. 2. 5 л. 3. 15 л. 4. 2 л.	4	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
6. Выберите один вариант ответа. В какой посуде хранят кислоты? 1. Стеклоанной 2. Алюминиевой 3. Фарфоровой 4. Керамической	1	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
7. Выберите один вариант ответа. Для какого вида анализируемой среды не характерно	3	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3

изменение состава в течении короткого промежутка времени? 1. Жидкой 2. Газообразной 3. Твёрдой		
8. Выберите один вариант ответа. Какой метод отбора пробы можно использовать для отбора газообразной пробы? 1. Концентрирование 2. Сверление 3. Плавление 4. Дробление	1	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
9. Выберите один вариант ответа. Можно ли использовать для отбора кислот, пипетки, в которых осталась вода? 1. Да 2. Нет	2	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
10. Выберите один вариант ответа. Какая посуда используется для хранения и приготовления растворов стандарт-титра? 1. Мерный стакан 2. Мерная колба 3. Круглодонная колба 4. Мерный цилиндр	2	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
11. Выберите один вариант ответа. Фенолфталеин – это? 1. Кислота 2. Щёлочь 3. Индикатор 4. Стандартный раствор титранта	3	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
12. Выберите один вариант ответа. Чем можно измерить pH раствора? 1. Электроды 2. Рефрактометр 3. Хроматограф	1	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
13. Выберите один вариант ответа. Что относится к методам титриметрического анализа 1. Обратный осмос 2. Фильтрация 3. Кислотно-основный метод 4. Унификация	3	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
14. Выберите один вариант ответа. Выберите пару галогенов 1. Вода и натрий 2. Хлор и бром 3. Уксусная кислота и кора дерева 4. Азот и кадмий	2	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
15. Выберите два варианта ответа. Хроматографические колонки бывают 1) Насадочные 2) Капиллярные 3) Тонкоструйные 4) Прямоточные	1,2	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3

16. Выберите один вариант ответа. Метилоранж – это? 1. Кислота 2. Щёлочь 3. Индикатор 4. Стандартный раствор титранта	3	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
17. Выберите один вариант ответа. Выберите пару галогенов 1. Вода и натрий 2. Йод и астат 3. Уксусная кислота и кора дерева 4. Азот и кадмий	2	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
18. Выберите один вариант ответа. Метод анализа, основанный на измерении поглощения инфракрасного излучения образцом 1. Рефрактометрия 2. Микроскопия 3. ИК-спектроскопия 4. Хроматография	3	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
19. Выберите один вариант ответа. Сколько в таблице Менделеева элементов - галогенов? 1) 6 2) 10 3) 14 4) 21	1	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3
20. Выберите один вариант ответа. К хроматографическим колонкам относятся 1) Струйные 2) Капиллярные 3) Ступенчатые 4) Колпачковые	2	ОК01-09, ПК4.1-ПК4.3