

Документ подписан простой электронной подписью
 Информация о владельце:
 ФИО: Косенок Сергей Михайлович
 Должность: ректор
 Дата подписания: 20.06.2024 08:50:42
 Уникальный программный ключ:
 e3a68f3aa1e62674b5d499809903d6bfdcf836

Оценочные материалы для промежуточной аттестации по дисциплине

Анализ природных и техногенных объектов

Код направления подготовки	b040301-Хим-22-4.plx
Направленность (профиль)	ХИМИЯ
Форма обучения	очная
Кафедра-разработчик	Химии
Выпускающая кафедра	Химии

Типовые задания для контрольной работы 8 семестр

1. Вычислить молярную концентрацию меди в сточной воде, если при анализе 10 см^3 исследуемого раствора методом добавок была получена волна высотой 10,5 мм, а после добавления 2 см^3 стандартного раствора меди(II) с концентрацией $0,05 \text{ моль/дм}^3$ высота волны увеличилась до 24 мм.
2. Для определения массовой доли свободных кислот в льняном масле навеску его 0,5000 г растворили в 20 см^3 спирто-эфирной смеси, оттитровали $0,05 \text{ М}$ раствором КОН в присутствии фенолфталеина. При этом было израсходовано $2,45 \text{ см}^3$ КОН. Определить массовую долю кислот, если средняя молярная масса кислот льняного масла равна 274 г/моль .
3. При определении массовой доли оксида кремния в минерале необходимо, чтобы масса прокаленного осадка SiO_2 была не более 0,2 г. Вычислить массу минерала, необходимую для анализа, если в его составе 30% кремния.
4. При анализе известняка массой 0,5124 г были получены осадки 0,2415 г CaO и 0,0168 г $\text{Mg}_2\text{P}_2\text{O}_7$. Вычислить массовую долю MgCO_3 в известняке.
5. Определить массовую долю серебра в сплаве, если после растворения навески массой 0,3000 г в азотной кислоте на титрование полученного раствора израсходовано $23,80 \text{ см}^3$ раствора NH_4CNS с концентрацией $0,1000 \text{ моль/дм}^3$.
6. Для определения сурьмы в кварце методом сравнения на фоне смеси $0,5 \text{ М H}_2\text{SO}_4$, $0,5 \text{ М KCl}$ и 10^{-5} М метиленового синего при $E_{1/2}(\text{Sb}) = -0,14 \text{ В}$ нас. к. э. по двум стандартным растворам сурьмы с концентрацией 0,1565 и 0,1205 мг/дм^3 получили соответственно две полярографические волны 15,4 и 12,0 см. Определить содержание сурьмы (в мг) в 25 см^3 исследуемого раствора, если высота волны составила 12,5 см.
7. Для определения меди в сплаве из навески 0,300 г после растворения и обработки аммиаком было получено 250 см^3 окрашенного раствора, оптическая плотность которого в кювете с толщиной слоя 1 см была 0,250. Определить массовую долю меди (II) в сплаве (в %); коэффициент молярного поглощения аммиаката меди равен 400.
8. Определить содержание карбоната кальция в образце массой 2,5432 г, если образец обработали 10 мл 1 М раствора соляной кислоты, после выделения углекислого газа оттитровали $0,1 \text{ М}$ раствором NaOH с фенолфталеином. На титрование израсходовано 15,6 мл $0,1 \text{ М}$ раствора NaOH .
9. Жесткость исходной воды составляет $4 \text{ }^\circ\text{Ж}$, а массовая концентрация кальция 60 мг/дм^3 . Определить массовую концентрацию магния в воде в мг/дм^3 .
10. Массовые концентрации Ca^{2+} и Mg^{2+} составляют 2,0 и $1,2 \text{ мг/дм}^3$, соответственно. Чему равна жесткость воды?

11. Натрий-катионитный фильтр диаметром 2 м и высотой слоя сульфогля 3 м умягчил за межрегенерационный период воду объемом 700 м^3 с общей жесткостью $5 \text{ }^\circ\text{Ж}$.
12. Определить: а) удельную обменную емкость катионита в моль/дм³; б) количество поглощенных катионов в килограммах и в процентах от массы загруженного в фильтр сульфогля, если мольное отношение $[\text{Ca}^{2+}] : [\text{Mg}^{2+}]$ в исходной воде равно двум, а насыпная плотность влажного катионита (ρ) $0,42 \text{ т/м}^3$.

Типовые вопросы к экзамену
Проведение промежуточной аттестации проходит в виде экзамена

Вопросы к экзамену по дисциплине «Анализ природных и техногенных объектов»
8 семестр

1. Перечислите этапы анализа реального объекта.
2. Какое значение имеет операция отбора пробы при анализе реального объекта?
3. Какими способами обеспечивается представительность пробы в зависимости от природы и масштаба объекта? Виды проб.
4. Чем определяется размер пробы для анализа?
5. Сравните методы сухой и мокрой минерализации проб.
6. В каких случаях в аналитической химии возникает потребность в методах разделения?
7. Какой смысл имеют термины разделение и концентрирование в аналитической химии?
8. Назовите основные параметры, характеризующие методы разделения веществ.
9. На проявлении каких характеристических свойств веществ основаны методы разделения гетерогенных смесей?
10. По каким признакам и как классифицируют методы разделения гомогенных смесей веществ?
11. В чем различие общей щелочности или кислотности воды и рН?
12. Каковы особенности отбора пробы воды для определения в ней кислорода?
13. Что такое стандарты качества воздуха, воды и почвы?
14. Каким образом консервируют пробы воды при определении в ней тяжелых металлов?
15. Каким образом консервируют пробы воды при определении в ней нитратов, нитритов и ионов аммония?
16. Что такое БПК и ХПК? Чем они различаются и что характеризуют?
17. В какие емкости и почему необходимо отбирать пробы воды при определении в ней кремния и фторидов?
18. Перечислите особенности отбора проб для анализа воздуха, почв, воды, силикатов, металлов и сплавов.
19. Каковы особенности определения органических веществ в воде и воздухе?
20. Что такое ПДК загрязнителей для почв, воздуха и воды? Как их устанавливают?
21. Перечислите требования к сосудам для отбора проб воды, почвы и воздуха.
22. Что такое стандарты качества воздуха, воды и почвы?
23. Перечислите особенности отбора проб для анализа воздуха, почв, воды, силикатов, металлов и сплавов.
24. Каковы особенности определения органических веществ в воде и воздухе?
25. Что такое ПДК загрязнителей для почв, воздуха и воды? Как их устанавливают?
26. Перечислите требования к сосудам для отбора проб воды, почвы и воздуха.
27. Как готовят стандартные газовые смеси для проверки правильности анализа воздуха?
28. Перечислите основные приемы улавливания примесей из воздуха для последующего анализа.
29. Приведите примеры использования хроматографических методов в анализе воздуха.
30. Назовите виды ПДК загрязняющих веществ в воздухе, воде и почве.
31. Как определяют содержание углеводов в воздухе определяют.
32. Перечислите особенности отбора проб сельскохозяйственных продуктов и других биологических материалов.
33. Назовите способы интенсификации разложения органических веществ.
34. Какие методы используют для идентификации органических соединений?
Приведите примеры быстрых методов скрининга проб при анализе органических соединений
35. Каковы особенности анализа биологических объектов?

36. Назовите методы разделения и концентрирования определяемых ингредиентов при анализе природных вод и жидкостей организмов.
37. Каким образом можно определить наркотические вещества в крови, моче?
38. Назовите способы интенсификации разложения органических веществ.
39. Какие методы используют для идентификации органических соединений?
Приведите примеры быстрых методов скрининга проб при анализе органических соединений
40. Назовите особенности анализа силикатных материалов.
41. Каким образом удаляют кремний при определении примесей в силикатах?
42. Приведите схемы анализа основных компонентов сталей, полиметаллических руд, силикатов, рудных полезных ископаемых.
43. Методы анализа почвы.
44. Показатели качества воды.
45. Газоанализаторы для анализа загрязненного воздуха.