

Приложение к рабочей программе дисциплины Неорганическая химия

Направление подготовки – 19.03.03 Продукты питания животного происхождения
Направленность (профиль) – Технология продуктов питания из водных биоресурсов и объектов
аквакультуры
Учебный план 2023 года разработки

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

1. Назначение фонда оценочных средств (ФОС) по дисциплине

ФОС по учебной дисциплине – совокупность контрольных материалов, предназначенных для измерения уровня достижения обучающимися установленных результатов обучения, а также уровня сформированности всех компетенций (или их частей), закрепленных за дисциплиной. ФОС используется при проведении текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся.

Задачи ФОС:

- управление процессом приобретения обучающимися необходимых знаний, умений, навыков и формированием компетенций, определенных в ФГОС ВО;
- оценка достижений обучающихся, в процессе изучения дисциплины с выделением положительных / отрицательных результатов и планирование предупреждающих / корректирующих мероприятий;
- обеспечение соответствия результатов обучения задачам будущей профессиональной деятельности через совершенствование традиционных и внедрение в образовательный процесс университета инновационных методов обучения.

2. Структура ФОС и применяемые методы оценки полученных знаний

2.1 Общие сведения о ФОС

ФОС позволяет оценить освоение всех указанных в рабочей программе дескрипторов компетенции, установленных ОПОП. В качестве методов оценивания применяются: наблюдение за работой, наблюдение за действиями в смоделированных условиях, применение активных методов обучения, экспресс-тестирование, программированные тесты.

Структурными элементами ФОС по дисциплине являются: ФОС для проведения текущего контроля, состоящие из устных, письменных заданий, тестов, шкалы оценивания (экспресс опрос на лекциях по текущей теме, защита отчетов по лабораторным и практическим работам), ФОС для проведения промежуточной аттестации (экзамен), состоящий из вопросов, требующих письменного ответа, и других контрольно-измерительных материалов, описывающих показатели, критерии и шкалы оценивания.

Применяемые методы оценки полученных знаний по разделам дисциплины

Темы	Текущая аттестация (количество заданий, работ)				Наименование оценочного средства	Вид аттестации
	Задания для самоподготовки обучающихся	Проверка конспекта лекций (его ведение)	Защита отчетов по лабораторным работам	Активность на практических занятиях		
Раздел 1. Введение. Основные понятия и законы химии. Основы строения вещества	+	+	+	+	опрос - устно	экзамен

Раздел 2. Общие закономерности химических процессов. Растворы	+	+	+	+	опрос- устно	
Раздел 3. Комплексные соли. Электрохимические процессы. Химия элементов	+	+	+	+	опрос- устно	

2.2 Оценочные материалы для проведения текущего контроля

Для студентов очной формы обучения контроль усвоения лекционного материала проводится путем устного опроса по каждой теме. Оценивание ответов проводится по двухбалльной теме (зачтено, не зачтено). Оценку «зачтено» получают студенты с правильным количеством ответов не менее, чем на 61% от общего объема вопросов.

Оценка лабораторного занятия определяется по результатам выполнения и защиты работы и проводится по двухбалльной системе (зачтено, не зачтено). Студент получает оценку «зачтено» за активное участие при выполнении работы, за своевременное выполнение работы, за полный и грамотно составленный отчет и за полные ответы на вопросы по содержанию работы. Практические занятия оцениваются по степени активности работы на занятии.

Наличие у студентов конспекта лекций является одним из условий их допуска к экзамену, если у них были пропуски лекций. Студент восстанавливает конспект самостоятельно и предъявляет преподавателю как вид отработки;

Лабораторные занятия по всем разделам выполняются по «Методическим указаниям», представленным в УМК дисциплины.

Контрольные вопросы ко всем лабораторным занятиям приведены в «Методических указаниях» по выполнению лабораторных занятий.

Практические занятия оцениваются по степени активности работы студента на занятии.

Пример тестовых заданий текущего контроля

Тест 1

Укажите относительную формульную массу фосфата цинка:

- A) **385 г**
- B) **385**
- C) **385 г/моль**
- D) **38,5 г**

Тест 2

Относится к сложным веществам:

- A) **глюкоза**
- B) **азот**
- C) **графит**
- D) **красный фосфор**

Тест 3

Укажите различие порций оксида углерода (II) и оксида азота (II), содержащих равное химическое количество газов:

- A) **объём**
- B) **относительная плотность по гелию**
- C) **число атомов**
- D) **число молекул**

Тест 4

Относительная плотность по гелию газовой смеси пропана и этилена в объёмном отношении соответственно 1:2 равна:

- A) **25,00**
- B) 8,3
- C) 9,7
- D) 18,00

Тест 5

Укажите название вещества с наибольшей относительной формульной массой:

- A) **карбонат магния**
- B) карбонат алюминия
- C) **карбонат железа (III)**
- D) карбонат натрия

Тест 6

Даны газы объёмом 20 дм³. Наибольшее число атомов содержится в:

- A) **хлороводороде**
- B) **сероводороде**
- C) **аргоне**
- D) **водороде**

Тест 7

Укажите число молей воды в 1 моль кристаллогидрата сульфата натрия с Mr равной 322:

- A) **4**
- B) **10**
- C) **1**
- D) **7**

Тест 8

Имеется кристаллогидрат, содержащий 2 молекулы вода на одну формульную единицу сульфата кальция. Укажите массовую долю (%) кальция в этом кристаллогидрате:

- A) **55,81**
- B) **20,93**
- C) **23,26**
- D) **29,41**

Тест 9

Укажите название вещества, которое имеет наибольшую плотность при нормальных условиях:

- A) **бутан**
- B) **хлороводород**
- C) **метан**
- D) **водород**

Тест 10

Выберите верное утверждение: а) в реакции этана с бромом водород является окислителем; б) в разбавленном растворе HCl количество гидроксид-ионов OH⁻ больше, чем в растворе HBr (массовые доли кислот в растворах одинаковы); в) водород выделяется при взаимодействии цезия с метанолом; г) в смеси водорода с азотом массовая доля водорода меньше, чем объёмная доля водорода (н.у.)

- A) **а**
- B) **б**
- C) **в**

D) г

Тест 11

Укажите название вещества химическим количеством 1 моль, при взаимодействии которого с избытком воды выделится наименьший объем газа при нормальных условиях:

- A) карбид алюминия
- B) карбид кальция
- C) стронций
- D) литий

Тест 12

Рассчитайте массу (г) атома Al

- A) $1,3 \cdot 10^{-27}$ степени
- B) $4,48 \cdot 10^{-22}$ степени
- C) $27 \cdot 10^{-24}$ степени
- D) $44,82 \cdot 10^{-26}$ степени

Тест 13

Имеется сосуд, в котором содержится $8,428 \cdot 10^{22}$ молекул некоторого газа. Укажите объем сосуда (дм³):

- A) 84,28
- B) 8,428
- C) 31,36
- D) 3,136

Тест 14

Укажите название вещества:

- A) красный фосфор
- B) дюралюмин
- C) углерод
- D) нефть

Тест 15

Укажите порцию вещества, в которой содержится наибольшее число молекул, если объем всех порций одинаков:

- A) хлор
- B) бром
- C) фтор
- D) иод

Тест 16

Выберите ответ, в котором указаны формулы одного простого и двух сложных веществ соответственно:

- A) O₃, S, H₂O₂
- B) Cr₂O₃, NaOH, K₂SO₄
- C) HCl, KMnO₄, S₈
- D) N₂, FeO, KClO

Тест 17

Укажите ответ, который не является формулой простого вещества:

- A) F
- B) N₂
- C) Cl₂

D) Na

Тест 18

Какой газ можно собрать в сосуд методом вытеснения воды?

A) хлороводород

B) кислород

C) сероводород

D) аммиак

Тест 19

Укажите объём (дм³) порции метана CH₄ (н.у.), в которой содержится 0,1 моль атомов углерода:

A) 2,24

B) 1,2

C) 1,6

D) 8,96

Тест 20

Укажите пары веществ, в которых совпадают валентности серы:

A) H₂SO₃ и SO₃

B) SO₂ и Na₂SO₄

C) SCl₂ и SO₃

D) H₂S и K₂S

2.3 Оценочные материалы для проведения промежуточного контроля

Вид промежуточной аттестации: экзамен

Условием допуска к промежуточной аттестации является выполнение и защита (получение отметки «зачтено») по всем лабораторным и практическим работам, прохождение всех тестов текущей аттестации с результатом не менее 75% по каждому.

Экзамен проводится в первом семестре изучения дисциплины.

Технология проведения экзамена – тестовые задания.

Тестовые задания промежуточной аттестации.

Тест 1

Чему равно массовое число атома?

A) числу протонов в атоме

B) числу нейтронов в атоме

C) числу нуклонов в атоме

D) числу электронов в атоме

Тест 2

Чему равно число нейтронов в атоме ³¹₁₅P?

A) 31

B) 16

C) 15

D) 46

Тест 3

Какое квантовое число характеризует направление электронного облака в пространстве?

A) n

- B) 1
- C) m_l
- D) m_s

Тест 4

Какие значения принимает магнитное квантовое число для орбиталей d-подуровня?

- A) 0, 1, 2
- B) -2, -1, 0, +1, +2
- C) -1, 0, +1
- D) 1, 2, 3

Тест 5

Чему равно число орбиталей на f-подуровне?

- A) 1
- B) 3
- C) 5
- D) 7

Тест 6

Атомы, какого элемента имеют электронную конфигурацию внешнего слоя: $4s^2 4p^5$?

- A) ${}_{35}\text{Br}$
- B) ${}_{7}\text{N}$
- C) ${}_{33}\text{As}$
- D) ${}_{23}\text{V}$

Тест 7

Чем отличаются атомы изотопов одного элемента?

- A) числом протонов
- B) числом нейтронов
- C) числом электронов
- D) зарядом ядра

Тест 8

Чему равно массовое число азота ${}_{7}\text{N}$, который содержит 8 нейтронов?

- A) 14
- B) 15
- C) 16
- D) 17

Тест 9

Какие значения принимает орбитальное квантовое число для второго энергетического уровня?

- A) 0, 1, 2
- B) -2, -1, 0, +1, +2
- C) 0, 1
- D) 1

Тест 10

Как обозначается подуровень, для которого $n=4$ и $l=0$?

- A) 4f
- B) 4d
- C) 4p
- D) 4s

Тест 11

Атомы, какого элемента имеют электронную конфигурацию внешнего слоя: $3s^2 3p^4$?

- A) ${}_6\text{C}$
- B) ${}_{14}\text{Si}$
- C) ${}_{16}\text{S}$
- D) ${}_{24}\text{Cr}$

Тест 12

Какую общую формулу имеет основание?

- A) $\text{Me}(\text{OH})_y$
- B) $\text{H}_2(\text{Ac})$
- C) Эm On
- D) $\text{Me}_x (\text{Ac})_y$

Тест 13

Какой из оксидов является амфотерным?

- A) ZnO
- B) SiO_2
- C) SiO
- D) Na_2O

Тест 14

Какое из оснований является двух-кислотным?

- A) KOH
- B) $\text{Bi}(\text{OH})_3$
- C) NH_4OH
- D) $\text{Sn}(\text{OH})_2$

Тест 15

Какая из кислот является двухосновной?

- A) HNO_2
- B) HB_2
- C) H_2CO_3
- D) H_3BO_3

Тест 16

Какая из солей является кислой солью?

- A) $[\text{Fe}(\text{OH})_2]_2\text{CO}_3$
- B) $\text{Fe}(\text{HCO}_3)_3$
- C) FeOHCO_3
- D) $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$

Тест 17

Какова валентность кислотообразующего элемента в молекуле хлорной кислоты HClO_4 ?

- A) II
- B) III
- C) IV
- D) VII

Тест 18

Какой из кислот соответствует название «сернистая кислота»?

- A) H_2S
- B) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$

- C) H_2SO_3
- D) H_2SO_4

Тест 19

Какой соли соответствует название «карбонат висмута III»?

- A) BiOHCO_3
- B) $\text{Bi}_2(\text{CO}_3)_3$
- C) $\text{Bi}(\text{HCO}_3)_3$
- D) $[\text{Bi}(\text{OH}_2)]\text{CO}_3$

Тест 20

Какой соли соответствует название «гидросульфат висмута III»?

- A) $\text{Bi}(\text{HSO}_4)_3$
- B) $\text{Bi}(\text{HSO}_3)_3$
- C) $\text{Bi}(\text{OH})\text{SO}_4$
- D) $[\text{Bi}(\text{OH}_2)]_2\text{SO}_4$

Тест 21

Какой соли соответствует название «дигидроксосульфит алюминия»?

- A) $[\text{Al}(\text{OH})_2]_2\text{SO}_4$
- B) AlOHSO_3
- C) $[\text{Al}(\text{OH})_2]_2\text{SO}_3$
- D) AlOHSO_4

Тест 22

Какие из следующих веществ являются кристаллогидратами?

- A) K_2SO_3
- B) $\text{Sn}(\text{NO}_3)_2$
- C) RbOH
- D) $\text{BaS} \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

Тест 23

Какие из следующих веществ растворяются в воде?

- A) AlPO_4
- B) CaNO_3
- C) AgNO_3
- D) CuS

Тест 24

Какие из следующих веществ растворяются в воде?

- A) AgBr
- B) $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- C) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
- D) HgS

Тест 25

По какой формуле можно рассчитать массовую долю растворенного вещества?

- A) $m = V \cdot \rho$ Equation.3
- B) $C = \frac{n}{V}$ Equation.3
- C) $m(\text{в} - \text{ва}) = m(p - pa) - m(\text{H}_2\text{O})$ Equation.3

D) $\omega = \frac{m(\text{в} - \text{ва})}{m(p - pa)}$ Equation.3

Тест 26

Сколько граммов растворенного вещества содержится в 50 г раствора с массовой долей $\omega\%$ (в-ва) = 10%?

- A) 10 г
- B) 20 г
- C) 5 г
- D) 40 г

Тест 27

Сколько молей растворенного вещества содержится в 1 л децимолярного раствора?

- A) 0,2 моль
- B) 1 моль
- C) 0,1 моль
- D) 0,01 моль

Тест 28

По какой формуле можно рассчитать молекулярную концентрацию раствора?

- A) $\omega = \frac{m(\text{в} - \text{ва})}{m(p - pa)}$ Equation.3
- B) $C = \frac{n}{V}$ Equation.3
- C) $m = V \cdot p$ Equation.3
- D) $m(p - pa) = m(\text{в} - \text{ва}) + m(H_2O)$ Equation.3

Тест 29

Сколько граммов растворенного вещества содержится в 150 г раствора с массовой долей $\omega\%$ (в-ва) = 5%?

- A) 15 г
- B) 7,5 г
- C) 10 г
- D) 5,0 г

Тест 30

Какие из следующих электролитов при диссоциации образующих ионы H^+ и OH^- одновременно?

- A) $Ca(OH)_2$
- B) KOH
- C) H_3PO_4
- D) $Al(OH)_3$

Тест 31

Какие частицы являются анионами?

- A) Fe^{3+}
- B) NO_3^-
- C) Cu^{2+}
- D) Mn^{2+}

Тест 32

Какие электролиты являются сильными?

- A) HI
- B) KOH
- C) H₂S
- D) H₃PO₄

Тест 33

Каким из следующих элементов могут соответствовать ионы с зарядом -2 ?

- A) Ca
- B) O
- C) Fe
- D) Sn

Тест 34

Сколько ионов образуется при диссоциации молекулы (NH₄)₂SO₄?

- A) 2
- B) 9
- C) 3
- D) 4

Тест 35

Какая из следующих реакций выражается сокращенным ионным уравнением $H^+ + OH^- = H_2O$?

- A) $HCl + Cu(OH)_2 \leftrightarrow CuOHCl + H_2O$
- B) $HBr + KOH \leftrightarrow KBr + H_2O$
- C) $2HNO_3 + Fe(OH)_2 \leftrightarrow Fe(NO_3)_2 + 2H_2O$
- D) $H_2SO_3 + RbOH \leftrightarrow RbHSO_3 + H_2O$

Тест 36

Какие электролиты в ионном уравнении следующей реакции записываются в виде ионов $CaCO_3 + 2HI = CaI_2 + CO_2 \uparrow$?

- A) CaCO₃
- B) HI
- C) CaI₂
- D) CO₂

Тест 37

Какие вещества образуют при диссоциации ионы Mn^{2+} ?

- A) KMnO₄
- B) MnCl₂
- C) Na₂MnO₄
- D) MnO₂

Тест 38

Какие электролиты образуют при диссоциации хлорид-ионы Cl^- ?

- A) KClO₃
- B) HCl
- C) Ca(ClO)₂
- D) HClO

Тест 39

Каким из следующих элементов могут соответствовать ионы с зарядом $+1$?

- A) H
- B) Sr
- C) Ca

D) Fe

Тест 40

Какие частицы являются катионами?

- A) NH_4^+
- B) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
- C) NO_3^-
- D) H_2PO_4^-

Тест 41

Какие из следующих электролитов являются слабыми?

- A) H_2SO_4
- B) NaCl
- C) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- D) H_3PO_4

Тест 42

Сколько ионов образуется при диссоциации двух молекул FeCl_3 ?

- A) 4
- B) 10
- C) 8
- D) 5

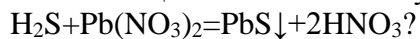
Тест 43

Какая из следующих реакций относится к реакциям ионного обмена?

- A) $\text{H}_2\text{O} + \text{Cl}_2 \leftrightarrow \text{HCl} + \text{HClO}$
- B) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$
- C) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NaNO}_3$
- D) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \leftrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$

Тест 44

Какие вещества в ионном уравнении следующей реакции записываются в виде молекул:



- A) H_2S
- B) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
- C) PbS
- D) HNO_3

Тест 45

Какие из следующих электролитов при диссоциации образуют гидроксидные ионы?

- A) H_2SO_4
- B) $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$
- C) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- D) $\text{Sn}(\text{OH})_2$

Тест 46

Какова среда раствора, если $[\text{OH}^-] = 10^{-11}$ моль/л?

- A) кислая
- B) щелочная
- C) нейтральная

Тест 47

Чему равно ионное произведение воды ($t=25^{\circ}\text{C}$)?

- A) 10^{-12}
- B) 10^{-10}
- C) 10^{-14}
- D) 10^{-9}

Тест 48

Какова среда раствора, если $\text{pH} < 7$?

- A) нейтральная
- B) кислая
- C) щелочная

Тест 49

Чему равен pH раствора, если $[\text{H}^+] = 10^{-5}$ моль/л?

- A) 8
- B) 12
- C) 5
- D) 9

Тест 50

Какие из следующих солей не подвергаются гидролизу?

- A) PbNO_3
- B) KNO_3
- C) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- D) Pb_2CO_3

Тест 51

Растворы, каких электролитов характеризуются значениями $\text{pH} > 7$?

- A) Na_2CO_3
- B) CaS
- C) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- D) BaCl_2

Тест 52

В растворах, каких солей метилоранж имеет желтый цвет?

- A) Na_2S
- B) LiCl
- C) HCl
- D) H_3PO_4

Тест 53

При каких значениях pH фенолфталеин окрашивается в малиновый цвет?

- A) 12
- B) 4
- C) 7
- D) 14

Тест 54

Какую окраску приобретает лакмус в нейтральной среде?

- A) малиновую
- B) синюю
- C) красную
- D) фиолетовую

Тест 55

Растворы, каких солей характеризуются значениями $\text{pH} > 7$?

- A) NaBr
- B) AgNO_3
- C) FeCl_3
- D) CuSO_4

Тест 56

С какими из следующих веществ может реагировать оксид серы (VI)?

- A) NaCl
- B) Na_2O
- C) HNO_3
- D) HCl

Тест 57

С какими из следующих веществ может взаимодействовать оксид цинка?

- A) H_2O
- B) KOH
- C) H_2SO_4
- D) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

Тест 58

При взаимодействии, каких двух веществ, происходит реакция нейтрализации?

- A) $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3$
- B) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- C) $\text{NaOH} + \text{HNO}_3$
- D) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$

Тест 59

С какими металлами может взаимодействовать раствор хлорида меди (II)?

- A) Zn
- B) Hg
- C) Fe
- D) Ag

Тест 60

Какая кислота образуется при взаимодействии оксида фосфора (III) с водой?

- A) H_3PO_4
- B) H_2SO_4
- C) HPO_3
- D) H_3PO_3

Тест 61

Изотопы химического элемента отличаются друг от друга:

- A) по числу нейтронов
- B) по числу электронов
- C) по числу протонов
- D) по положению в периодической системе

Тест 62

Какой газ выделяется при взаимодействии разбавленной серной кислоты с железом?

- A) H_2S

- B) H_2
- C) SO_2
- D) SO_3

Тест 63

С какими из следующих веществ может реагировать оксид азота (V)?

- A) $CaCl_2$
- B) H_2O
- C) H_2SO_4
- D) HCl

Тест 64

С какими из следующих веществ может взаимодействовать оксид натрия?

- A) H_2O
- B) BaO
- C) $NaOH$
- D) $BaSO_4$

Тест 65

С какими металлами может взаимодействовать раствор нитрата свинца (II)?

- A) Hg
- B) Cu
- C) Au
- D) Al

Тест 66

Отстаивание применяют при разделении смеси, если компоненты обладают:

- A) различной плотностью
- B) различной растворимостью
- C) различной окраской
- D) различным агрегатным состоянием

Тест 67

Дистилляция – метод разделения смесей, в основе которых лежит:

- A) различная температура кипения компонентов
- B) различная плотность компонентов
- C) различная растворимость веществ
- D) различное агрегатное состояние веществ

Тест 68

Выпаривание применяют для выделения веществ и смесей, если компоненты обладают:

- A) различной плотностью
- B) различным агрегатным состоянием
- C) различной растворимостью
- D) различной температурой кипения

Тест 69

Химическое понятие «моль» показывает:

- A) число атомов вещества
- B) число молекул вещества
- C) количество вещества
- D) молекулярную массу вещества

Тест 70

Многие химические элементы образуют несколько простых веществ, обладающих различными свойствами. Это явление называют:

- A) полиморфизмом
- B) гомологией
- C) многомерностью
- D) аллотропией

Тест 71

Закон постоянства состава открыл ученый:

- A) Дж. Пристли
- B) Ж.Л. Пруст
- C) К. Шееле
- D) Дж. Дальтон

Тест 72

Химические соединения переменного состава называют:

- A) сложными веществами
- B) дальтонидами
- C) комплексными веществами
- D) бертоллидами

Тест 73

Химические соединения постоянного состава называют:

- A) бертоллидами
- B) веществами
- C) дальтонидами
- D) корпускулидами

Тест 74

В основе современной квалификации химических элементов лежит:

- A) валентность
- B) строение атома
- C) атомная масса
- D) число протонов в ядре атома

Тест 75

Ковалентная связь осуществляется за счет:

- A) электронных облаков
- B) валентных электронов
- C) двух общих электронов, или электронной пары
- D) электростатических сил притяжения

Тест 76

Химические соединения с ионной связью называют ионными или:

- A) ковалентными
- B) электролитами
- C) электростатическими
- D) гетерополярными

Тест 77

Кристаллические вещества, содержащие молекулы воды, называют:

- A) кристаллогидратами

- В) гидратами
- С) гидрированными
- Д) сольватами

Тест 78

Суспензия представляет собой:

- А) смесь твердого и жидкого веществ
- В) раствор твердого вещества в жидком растворителе
- С) лекарственное средство
- Д) коллоидный раствор

Тест 79

Эмульсия представляет собой:

- А) жидкий раствор
- В) смесь нерастворимых друг в друге жидких веществ
- С) раствор яичного белка
- Д) средство для стирки

Тест 80

Коллоидный раствор отличается от истинного раствора:

- А) концентрацией
- В) плотностью
- С) размерами частиц растворенного вещества
- Д) способами приготовления

Тест 81

Ареометр – это прибор, с помощью которого:

- А) определяют состав воздуха
- В) устанавливают направление ветра
- С) контролируют содержание вредных веществ в растворах
- Д) измеряют плотность жидкостей

Тест 82

В лаборатории растворитель может быть отделен от растворенного вещества:

- А) электролизом
- В) декантацией
- С) фильтрованием
- Д) перегонкой

Тест 83

Какова среда водного раствора хлорида натрия?

- А) нейтральная
- В) соленая
- С) кислая
- Д) щелочная

Тест 84

Какова среда водного раствора силиката натрия?

- А) кислая
- В) соленая
- С) нейтральная
- Д) щелочная

Тест 85

Какой цвет приобретает лакмус в водной среде карбоната калия?

- A) красный
- B) зеленый
- C) синий
- D) бесцветный

Тест 86

Примером окислительно-восстановительной реакции является:

- A) разложение известняка
- B) разложение азотной кислоты
- C) нейтрализация азотной кислоты
- D) взаимодействие известняка с азотной кислотой

Тест 87

Раствор нитрата калия в воде, в присутствии фенолфталеина присутствует:

- A) синим
- B) малиновым
- C) бесцветным
- D) розовым

Тест 88

Раствор сульфата аммония в воде, окрасится лакмусом в:

- A) синий цвет
- B) красный цвет
- C) фиолетовый цвет
- D) останется бесцветным

Тест 89

Фтор – это самый:

- A) активный неметалл
- B) прочный элемент
- C) сильный окислитель
- D) электроотрицательный элемент

Тест 90

Число изотопов водорода известных науке равно:

- A) 5
- B) 2
- C) 4
- D) 3

Тест 91

Мельчайшей химически неделимой частицей вещества является:

- A) молекула
- B) ион
- C) атом
- D) химический элемент

Тест 92

Количество вещества – это:

- A) порция вещества, измеренная в молях

- В) число структурных частиц, равное $6 \cdot 10^{23}$
- С) масса вещества
- Д) навеска вещества

Тест 93

Физический смысл порядкового номера химического элемента в том, что он определяет:

- А) положение элемента в периодической системе
- В) число протонов в ядре атома
- С) число энергетических уровней
- Д) число нейтронов в атоме

Тест 94

Физический смысл номера периода в периодической системе состоит в том, что:

- А) он определяет сходные физико-химические свойства элементов данного периода
- В) металлические свойства слева направо ослабевают
- С) число электронных уровней в атомах равно номеру периода
- Д) свойства элементов периодически повторяются

Тест 95

Металлические свойства химических элементов с точки зрения химии обусловлены:

- А) способностью атома отдавать электроны
- В) способностью реагировать с неметаллами
- С) величиной электроотрицательности
- Д) строением кристаллической решетки

Тест 96

Амфотерными свойствами не обладает:

- А) ZnO
- В) Zn(OH)_2
- С) Al_2O_3
- Д) Cu_2O

Тест 97

У химических элементов главных подгрупп с увеличением атомного номера усиливаются:

- А) металлические свойства
- В) неметаллические свойства
- С) химическая активность
- Д) растворимость в воде

Тест 98

У химических элементов в пределах периода слева направо усиливаются:

- А) металлический блеск
- В) электропроводность
- С) окислительные свойства
- Д) относительная плотность

Тест 99

У химических элементов главных подгрупп одинаковы:

- А) строение внешнего энергетического уровня
- В) валентность
- С) химические свойства
- Д) степень окисления в оксидах

Тест 100

Химическую связь между ионами называют:

- A) анионкатионной
- B) ионизированной
- C) ионной
- D) водородной

Критерии оценивания промежуточного контроля – экзамен

На экзамене результирующая оценка выставляется по четырехбалльной системе (неудовлетворительно, удовлетворительно, хорошо, отлично).

В процентном соотношении оценки (по четырёхбалльной системе) выставляются в следующих диапазонах:

«неудовлетворительно» – менее 59% правильных ответов на вопросы теста

«удовлетворительно» – 60%–74% правильных ответов на вопросы теста

«хорошо» – 75%–89% правильных ответов на вопросы теста

«отлично» – 90%–100% правильных ответов на вопросы теста