

[В НАЧАЛО](#) / [МОИ КУРСЫ](#) / [ХИМИЯ](#) / [ТРЕНИНГ1N](#) /


НАВИГАЦИЯ ПО ТЕСТУ

[1](#) [2](#) [3](#) [4](#) [5](#) [6](#) [7](#) [8](#) [9](#) [10](#) [11](#) [12](#) [13](#) [14](#) [15](#) [16](#) [17](#) [18](#) [19](#) [20](#) [21](#) [22](#) [23](#) [24](#) [25](#)[Закончить попытку...](#)

Вопрос 1

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить
вопрос

Установите соответствие между названием вида смеси и конкретного примера смеси:

1. Истинный раствор; 2. Грубая взвесь; 3. Коллоидный раствор.

а) плазма крови; б) сахарный сироп; в) мутная вода в реке Амур; г) смог над Лондоном; д) холодец; е) кучевое облако.


Выберите один ответ:

☐ 1 б, 2 в, г, е, 3 д☒ 1б, 2 в, г, 3 д, е☐ 1 д, 2 в, г, е, 3 б☐ 1 г, 2 в, е, 3 д, б

Вопрос 2

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить
вопросПроцентное содержание воды в кристаллогидрате $KAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$ равно:

Выберите один ответ:

☐ 45,2☐ 48,1☒ 45,6

○ 45,2

Вопрос 3

Пока нет ответа

Балл: 1,00

🚩 Отметить
вопрос

Степень окисления азота в нитрате аммония равна:

Выберите один ответ:

☐ -3; +4

☐ -2; +5

☐ -3; +3

☒ -3; +5

Вопрос 4

Пока нет ответа

Балл: 1,00

🚩 Отметить
вопрос

Общая сумма коэффициентов в уравнении взаимодействия дихромата калия с концентрированной соляной кислотой (один из продуктов реакции – Cl_2) равна

Выберите один ответ:

☒ 29

☐ 30

☐ 20

☐ 17

Вопрос 5

Пока нет ответа

Балл: 1,00

🚩 Отметить
вопрос

Валентность фосфора в $\text{K}_3\text{HP}_2\text{O}_7$ равна

Выберите один ответ:

☐ III

☒ V

☐ IV

☐ VI


Вопрос 6

Анионами являются:

Вопрос 6

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить
вопрос


Анионами являются:

Выберите один или несколько ответов:

☐ $(\text{Fe}(\text{OH})_2)^+$ ☒ H_2PO_4^- ☒ H_2PO_3^- ☐ Ba^{+2} ☒ $\text{H}_2\text{TeO}_6^{4-}$ ☐ HFeO_2 **Вопрос 7**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить
вопрос


Установите соответствие номера уровня и максимального числа электронов на нем: 1. №3; 2. №1; 3. №5; 4. №2; 5. №4.
а) 8; б) 14; в) 2; г) 18; д) 32.

Выберите один или несколько ответов:

☒ 1 г, 2 в, 3 д, 4 а, 5 д☐ 1 д, 2 а, 3 в, 4 д☒ 1 г, 2 в, 3 и 5 д, 4 а☐ 1 б, 2 а, 3 в, 4 д, 5 б**Вопрос 8**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить
вопрос

5 моль веществ не имеют при н.у. такой же объем, как 5 моль угарного газа

Выберите один или несколько ответов:


☐ озон☒ карбонат бария☐ этан☒ диоксид меди☒ вода

- ☐ сероводород
- ☒ иод кристаллический

Вопрос 9

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить
вопрос

Распределите дисперсные системы в порядке увеличения размеров частиц дисперсной фазы


Выберите один ответ:

- ☐ грубые дисперсные системы → истинные растворы → коллоидные растворы
- ☒ истинные растворы → коллоидные растворы → грубые дисперсные системы
- ☐ коллоидные растворы → грубые дисперсные системы → истинные растворы
- ☐ грубые дисперсные системы → коллоидные растворы → истинные растворы

Вопрос 10

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить
вопрос

Окислительно-восстановительными являются реакции взаимодействия:


Выберите один или несколько ответов:

- ☒ карбоната магния с соляной кислотой
- ☒ взаимодействие алюминия с водным раствором щелочи
- ☐ термическое разложение карбоната бария
- ☒ взаимодействие цинка с концентрированной серной кислотой
- ☐ термическое разложение нитрата аммония
- ☒ взаимодействие концентрированной соляной кислоты с нитратом серебра
- ☒ взаимодействие концентрированной соляной кислоты с дихроматом калия

Вопрос 11

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить
вопрос

Пять условных молекул фосфата железа (II) содержат атомов кислорода:

Выберите один ответ:

- ☒ 20
- ☐ 8

☐ 10


☒ 40

☐ 30

Вопрос 12

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить вопрос

Химическими реакциями являются:

Выберите один или несколько ответов:

☒ выделение газа при смешивании растворов

☐ горение ламп накаливания (выделяется теплота и свет)

☒ изменение окраски индикатора

☒ «скисание» молока

☒ образование осадка при смешивании прозрачных растворов


☒ свечение «гнилушек»

☐ выделение газа из открытой газовой горелки

Вопрос 13

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить вопрос

Металлические свойства атомов химических элементов убывают в ряду:

Выберите один или несколько ответов:

☐ $\text{Na} \rightarrow \text{K} \rightarrow \text{Rb} \rightarrow \text{Cs}$

☐ литий \rightarrow натрий \rightarrow калий \rightarrow рубидий

☐ кальций \rightarrow цинк \rightarrow медь \rightarrow серебро

☒ $\text{B} \rightarrow \text{C} \rightarrow \text{N} \rightarrow \text{O}$

☐ кислород \rightarrow азот \rightarrow углерод \rightarrow бор

Вопрос 14

Пока нет ответа

Балл: 1,00

4 моль кальция вытеснит из воды водород объемом, н.у.:

Выберите один или несколько ответов:

Отметить
вопрос

- ☐ 0,56 м³
- ☐ 44,8 л
- ☐ 89,6 л
- ☒ 0,0896 м³
- ☐ 0,0448 м³

Вопрос 15

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить
вопрос

Масса гидроксида натрия в 5 л 2М раствора равна

Выберите один или несколько ответов:

- ☒ 400 г
- ☐ 600 г
- ☐ 0,2 кг
- ☒ 0,4 кг
- ☐ 200 г

Вопрос 16

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить
вопрос

$1,8 \cdot 10^{26}$ атомов (сумма) образует углекислый газ, количество вещества которого равно:

Выберите один ответ:

- ☐ 44 кг
- ☐ 10 моль
- ☐ 4,4 кг
- ☐ 50 моль
- ☐ 2,24 м³.
- ☒ 100 моль


Вопрос 17

Установите соответствие названия термодинамической функции и ее обозначения:

Вопрос 17

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить вопрос

Установите соответствие названия термодинамической функции и ее обозначения.

1. Изменение энтальпии. 2. Энергия Гиббса. 3. Энтропия. 4. Изменение внутренней энергии.


а) S. б) ΔU . в) Q_p . г) ΔH . д) ΔG .

Выберите один ответ:

☐ 1 г, 2 б, 3 а, 4 д☐ 1 б, 2 д, 3 а, 4 г☐ 1 в, 2 д, 3 б, 4 а☒ 1 г, 2 д, 3 а, 4 б**Вопрос 18**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить вопрос


Общая сумма коэффициентов в уравнении, полученном при уравнивании схемы: «нитрит натрия + перманганат натрия + азотная кислота → нитрат натрия + нитрат марганца (II) + вода», равна

Выберите один ответ:

☐ 13☒ 25☐ 12☐ 20**Вопрос 19**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить вопрос

В реакции обмена между 3 моль карбоната натрия и 2 моль хлорида кальция образуется осадок массой:

Выберите один или несколько ответов:


☒ 200 г☐ 100 г☐ 300 г☐ 0,3 кг☒ 0,2 кг**Вопрос 20**

Признаками вещества являются:

Вопрос 20

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить
вопрос


Выберите один или несколько ответов:

- ☒ кинетическая энергия мала
- ☐ масса покоя ничтожно мала, ее очень трудно измерить
- ☒ из него состоят окружающие нас тела
- ☐ дискретно, состоит из квантов
- ☒ дискретно, может состоять из атомов, молекул, немолекулярных структур
- ☐ обладает огромным запасом кинетической энергии

Вопрос 21

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить
вопрос

Увеличение давления приведет к смещению равновесия в сторону прямой реакции в равновесных системах:


Выберите один или несколько ответов:

- ☒ $\text{H}_2 + \text{I}_2 (\text{пар}) \rightleftharpoons 2 \text{HI}$
- ☐ $\text{CO} + \text{Cl}_2 \rightleftharpoons \text{COCl}_2$
- ☒ $\text{SO}_2 + 2\text{O}_2 \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 (\text{пар})$
- ☐ $2 \text{CO} \rightleftharpoons \text{C} + \text{CO}$

Вопрос 22

Пока нет ответа

Балл: 1,00

 Отметить
вопросДля реакции « $2\text{NO} + \text{O}_2 = 2\text{NO}_2$ » увеличение $C_{\text{м}}$ всех реагентов в 3 раза приведет к:

Выберите один ответ:

- ☐ уменьшению скорости в 27 раз
- ☐ увеличению скорости в 18 раз
- ☐ увеличению скорости в 9 раз
- ☒ увеличению скорости в 27 раз
- ☐ уменьшению скорости в 6 раз

Вопрос 23

Водородная связь

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить
вопрос

Выберите один или несколько ответов:

- ☐ межатомна
- ☒ энергетически менее прочна, чем ионная
- ☐ реализуется между бесконечно большим числом атомов и ионов
- ☒ осуществляется втягиванием частично свободного протона одной молекулы в электронную оболочку атома активнейшего неметалла другой молекулы
- ☒ межмолекулярна
- ☐ энергетически прочнее ковалентной связи

Вопрос 24

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить
вопрос

Уравнение будет термохимическим, если оно:

Выберите один или несколько ответов:

- ☒ относится к 1 моль интересующего исследователя вещества
- ☐ относится к любой массе вещества, вступившего в реакцию
- ☒ содержит дробные коэффициенты
- ☒ включает в свой состав тепловой эффект реакции (изменение энтальпии)
- ☐ не содержит дробных коэффициентов

Вопрос 25

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить
вопрос

Установите соответствие краткой электронной формулы (валентной схемы) атома и названия химического элемента: 1. ... $3s^2 3p^6$; 2. $3d^5 4s^2$; 3. ... $3s^2 3p^1$; 4. $3d^6 4s^2$.

а) железо; б) аргон; в) алюминий; г) марганец.

Выберите один ответ:

- ☐ 1 в, 2 г, 3 б, 4 а
- ☐ 1 а, 2 г, 3 в, 4 б
- ☒ 1 б, 2 г, 3 в, 4 а
- ☐ 1 г, 2 а, 3 в, 4 б