Начало формы

**Вопрос 1**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Рассчитайте, как изменится скорость реакции при изменении температуры от «–10» до «+20», если γ =2

Выберите один ответ:

уменьшится в 8 раз

уменьшится в 4 раза;

увеличится в 8 раз;

увеличится в 4 раза;

**Вопрос 2**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите названия веществ, в которых одновременно реализуется водородная и полярная ковалентная химическая связь

Выберите один или несколько ответов:

вода жидкая

Раствор этанола в воде

уксус

вода при 120 0С

**Вопрос 3**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Электронная формула атома серы:

Выберите один ответ:

1s22s2 2p6 3s2 3р4;

1s22s2 2p6 3s1.

1s22s2 2p6 3s2 3р5;

1s22s22p63 s23р64s2

**Вопрос 4**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Валентность серы в серной кислоте

Выберите один ответ:

II

VI

V

IV

**Вопрос 5**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

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

Выберите один или несколько ответов:

SO2 + 2O2 2SO3 (пар);

H2 + I2 (пар) 2 HI;

2 СО   С + СО

СО + Сl2 СОСl2;

**Вопрос 6**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Схема [0,5 Н2 + 0,5 Cl2=НCl; ΔН<0], иллюстрирует 1 процесс; температура в системе 2

Выберите один ответ:

1 необратимый 2 уменьшается

1 эндотермический 2 уменьшается

1 обратимый 2 не изменяется

1 экзотермический 2 увеличивается

**Вопрос 7**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Реакция синтеза аммиака, уравнение которой N2+3H2 2NHΔ3НΔ; <0, относится к     процессам

Выберите один ответ:

необратимым экзотермическим;

обратимым эндотермическим;

необратимым эндотермическим

обратимым экзотермическим;

**Вопрос 8**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите схему, в которой приведены формулы продуктов диссоциации вещества, формула которого: К3[Cr(OH)6] (взят раствор средней концентрации):

Выберите один ответ:

3 К++ 3 ОН– + Cr(ОН)3

не диссоциирует;

3 К+ + [Cr(OH)6]3–

3 К+ + Cr3++ 6OH–

**Вопрос 9**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Дополните фразу: «Свойства элементов, формы и свойства их соединений находятся в периодической зависимости от ...»

Выберите один или несколько ответов:

заряда атомных ядер

строения электронной оболочки атома

Массы вещества

относительной атомной массы элемента

**Вопрос 10**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Рассчитайте процентное содержание щелочи после добавления к 200 г 40% раствора щелочи 0,8 кг воды

Выберите один ответ:

16;

20

8

10;

12

**Вопрос 11**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Рассчитайте массовую долю (%) гидроксида натрия в растворе, полученном при растворении 2,5 моль гидроксида натрия в 0,9 кг воды

Выберите один ответ:

10

1;

20;

5;

15;

**Вопрос 12**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Распределите дисперсные системы в порядке уменьшения размеров частиц дисперсной фазы

Выберите один ответ:

коллоидные растворы → грубые дисперсные системы  →истинные растворы

грубые дисперсные системы → истинные растворы →коллоидные растворы

истинные растворы → грубые дисперсные системы → коллоидные растворы

Грубые дисперсные системы  →коллоидные растворы→истинные растворы

**Вопрос 13**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Дополните фразу: « Одноядерная незаряженная частица называется ...»

Выберите один ответ:

Простым ионом

атомом

молекулой

катионом

**Вопрос 14**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Для иода (а), хлорида бария (б), меди (в) графита (г) характерна кристаллическая решетка

Выберите один ответ:

aтомная (a), металлическая (б), молекулярная (в), ионная (г)

молекулярная (a), ионная (б), металлическая (в), aтомная (г)

aтомная (a), ионная (б), молекулярная (в), металлическая (г)

металлическая (a), ионная (б), молекулярная (в), (г) aтомная

**Вопрос 15**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Рассчитайте молярную концентрацию раствора, полученного после добавления 4 л воды к 4 л 2 м раствора

Выберите один ответ:

0,5;

1;

1,5;

0,25

**Вопрос 16**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Уравнение [Са + 2 НСl=СаСl2 + H2О ] характеризует процесс, относящийся к реакциям

Выберите один или несколько ответов:

окисления-восстановления

обмена;

замещения;

разложения;

соединения;

**Вопрос 17**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Степень окисления азота в нитрате аммония

Выберите один ответ:

–3; +3

–3; +5

–3; +4

–2; +5

**Вопрос 18**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Укрупнение коллоидных частиц за счет их слипания при столкновении, называется

Выберите один ответ:

осадкообразованием;

коагуляцией

седиментацией;

декантацией;

денатурацией;

**Вопрос 19**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Процесс окисления иллюстрируется схемой: ответ представьте цифрой с буквой, например – 2б:

Выберите один или несколько ответов:

Р+3 – 2е = Р+3;

Са2+ + 2е = Са2+;

Сl02 + 2е = 2 Сl–;

Р– 3– 8е = Р+5.

Сl– – 6е = Сl+5

**Вопрос 20**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Среди приведенных формул веществ найдите те, которые являются комплексными:

Выберите один или несколько ответов:

(Н2О)2

NH3

NН4Cl;

К3[Al(OH)6]

К3[Fe(СN)6]

**Вопрос 21**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите формулы веществ, в которых одновременно реализуется ионная, ковалентная полярная и донорно-акцепторная химические связи

Выберите один или несколько ответов:

NH4НСО3

КСl

NH4Cl

Са(СlО)2

**Вопрос 22**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

И окислителем, и восстановителем могут быть

Выберите один или несколько ответов:

S+4;

S0;

Se+6

F0;

S–2;

атомы азота;

Cr+3;

C+2;

**Вопрос 23**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Закон сохранения массы веществ позволяет

Выберите один или несколько ответов:

составить уравнение химической реакции;

составить простейшую формулу вещества;

провести расчет массы продуктов реакции

определить истинную формулу вещества;

**Вопрос 24**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Уротропин, в соляной кислоте, куда внесли железо, играет роль   , так как подавляет образование водорода.

Выберите один или несколько ответов:

отрицательным катализатором

стимулятором

промотором

ингибитором

**Вопрос 25**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Рассчитайте, во сколько раз увеличится скорость реакции [2NO+O2 = 2NO2], если концентрация оксида азота(II) увеличится в 3 раза

Выберите один ответ:

6;

не увеличится

9;

3;

18,53 правильных ответа

Дополните фразу: «При нормальных условиях 3 моль любого газа занимает объем......»

Выберите один или несколько ответов:

0,0672 м3

44,8 л

22.4 л

67,2 л

Уравняйте методом электронного баланса схему: [К2S + К2MnO4+ H2SO4→ MnSO4+ К2SO4+ H2O]; подсчитайте общую сумму коэффициентов в уравнении

14

Начало формы

**Вопрос 1**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите среди приведенных пар реактивов те, которые вступают в реакцию в водных растворах:

Выберите один или несколько ответов:

фосфат натрия и фосфорная кислота

карбонат натрия и азотная кислота;

азотистая кислота и перхлорат натрия;

хлорид бария и серная кислота;

хлорид натрия и угольная кислота;

**Вопрос 2**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите названия групп солей те, которые подвергаются гидролизу

Выберите один или несколько ответов:

Соли, полученные при реакции сильного основания с сильной кислотой

Соли, полученные при реакции сильного основания со слабой кислотой

Соли, полученные при реакции слабого основания со слабой кислотой

Средние соли, которые нерастворимы

Соли, полученные при реакции слабого основания с сильной кислотой

**Вопрос 3**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Дополните схему реакции: «... Fe(OH)2 + ...+... H2O → ... Fe(OH)3»;

Выберите один ответ:

6 ... + О3 + 3 ... = 6 ...

2 ...+ О2 + ... = 2 ...;

4 ... + О2 + 2 ... = 4 ...;

2 ... + О2 + ... = 2 ...;

**Вопрос 4**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите вещества, с которыми реагирует простое вещество – водород:

Выберите один или несколько ответов:

кальций;

углерод.

ацетилен;

этилен;

метан;

**Вопрос 5**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите типичные металлические элементы:

Выберите один или несколько ответов:

натрий;

германий;

барий

олово;

кальций

медь;

**Вопрос 6**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Для получения 4-х т чугуна, содержащего 4% углерода необходимо углерода

Выберите один или несколько ответов:

200 кг;

0,2 т;

160 кг;

0,16 т.

**Вопрос 7**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

В водных растворах цинк более активен, чем

Выберите один или несколько ответов:

железо;

медь;

барий;

свинец

ртуть;

**Вопрос 8**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

При взаимодействии концентрированной серной кислоты с кальцием кроме сульфата кальция, получается

Выберите один ответ:

вода и диоксид серы;

сера и вода;

реакция не протекает

вода и сероводород;

**Вопрос 9**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Рассчитайте общую сумму коэффициентов в уравнении реакции между калием и разбавленной азотной кислотой:

Выберите один ответ:

23;

32

26.

18;

30;

**Вопрос 10**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите названия веществ, являющихся слабыми элкетролитами

Выберите один или несколько ответов:

гидроксид аммония;

угольная кислота;

гидроксид аюминия

уксусная кислота;

серная кислота;

**Вопрос 11**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите названия солей подвергающихся гидролизу

Выберите один или несколько ответов:

Карбонат калия

Силикат калия

Карбонат бария

хлорид бария;

нитрит кальция

**Вопрос 12**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите формулы солей, водные растворы которых имеют щелочную среду (рН>7)

Выберите один или несколько ответов:

K2РSiО3;

AlСl3;

K3РО4;

К2СО3;

СаСl2;

**Вопрос 13**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Гидроксид алюминия реагирует с»;

Выберите один или несколько ответов:

серной кислотой;

гидроксидом натрия;

гидроксидом магния;

сульфатом меди(II);

карбонатом кальция;

**Вопрос 14**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Среди приведенных формул пар солей найдите те, которые относятся к кислым и основным

Выберите один или несколько ответов:

СаСl2; и Са(ОН)Сl

Fe(H2AsO4)3 и Fe(H4IO6)3;

Fe(H2AsO4)3 и (CuОH)2SeO4;

КСlО и (CuОH)2SeO4;

Fe(H4IO6)3 и Са(ОН)Сl

**Вопрос 15**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

При взаимодействии разбавленной азотной кислоты с медью кроме соли и воды получается

Выберите один ответ:

Нитрат аммония;

оксид азота(II)

оксид азота(I);

реакция не протекает

оксид азота(IV);

**Вопрос 16**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Дополните схему: НBr + ..... → Br2 .....:

Выберите один или несколько ответов:

Cl2→ 2 HCl;

I2→ 2HI ;

S → H2S;

F2→ 2 HF

**Вопрос 17**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите величину рН (водородного показателя реакции среды), характеризующую кислую реакцию среды

Выберите один или несколько ответов:

рН<7

рН=7

рН>7

рН=3

рН= 1

**Вопрос 18**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Самопроизвольный окислительно-восстановительный процесс, при котором резко изменяются физико-химические и механические свойства металлов и сплавов называется

Выберите один ответ:

коррозией;

эрозией;

химической коррозией

механическим разрушением;

**Вопрос 19**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Дополните фразу: « Оксид азота (V) может реагировать с 1 , это 2 оксид»

Выберите один или несколько ответов:

1 НBr, 2 амфотерный;

1 СаСО3, 2 кислотный

1 КОН, 2 кислотный;

1 НСl, 2 основный;

**Вопрос 20**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Фосфор как неметалл активнее

Выберите один или несколько ответов:

хлора

кремния

азота

серы

углерода

**Вопрос 21**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите названия веществ, являющихся гидроксидами

Выберите один или несколько ответов:

Серная кислота

Гидрокарбонат натрия

Гидроксид алюминия

Гидроксид натрия

**Вопрос 22**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Высший гидроксид хлора имеет формулу »

Выберите один ответ:

не имеет гидроксида;

HСlO3;

HClO;

НСlO4;

HСlO2;

**Вопрос 23**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Найдите названия веществ, являющихся сильными элкетролитами

Выберите один или несколько ответов:

Едкий натр

Азотная кислота

Соляная кислота

Угольная кислота

**Вопрос 24**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Среди приведенных формул оксидов найдите те, которые реагируют с водой:

Выберите один или несколько ответов:

СаО;

CrO3;

SO2.

Cr2O3;

FeO;

**Вопрос 25**

Пока нет ответа

Балл: 1,00

Отметить вопрос

Текст вопроса

Определите реакцию среды или рН (в т. ч. относительную) в водном растворе хлорида цинка

Выберите один или несколько ответов:

нейтральная

рН около 3-х

кислая

рН<7

рН>7