

TEST: 1330#02#Y15#01 YAY 500

Test	1330#02#Y15#01 yay 500
Fənn	1330 - Kimya III
Təsviri	[Təsviri]
Müəllif	Administrator P.V.
Testlərin vaxtı	80 dəqiqə
Suala vaxt	0 Saniyə
Növ	İmtahan
Maksimal faiz	500
Keçid balı	170 (34 %)
Suallardan	500
Bölmələr	45
Bölmələri qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Köçürməyə qadağa	<input checked="" type="checkbox"/>
Ancaq irəli	<input type="checkbox"/>
Son variant	<input type="checkbox"/>

BÖLMƏ: 0101

Ad	0101
Suallardan	14
Maksimal faiz	14
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Как называется качественный химический анализ? (Çəki: 1)

- изучение количественного состава веществ называется химический анализ
- изучение элементарного состава веществ называется химический анализ
- изучение химического состава веществ называется химический анализ
- изучение качественного состава веществ, т.е. из каких элементарных объектов (атом, молекула, ионы, функциональная группа, химическое соединение) называется качественный химический анализ
- изучение качественного и количественного состава веществ называется химический анализ

Sual: 2. Объект изучения качественного анализа? 1. определение катионов в составе исследуемых веществ 2. определение анионов в составе исследуемых веществ 3. определение отдельных ионов и элементов в составе исследуемых веществ (Çəki: 1)

- 2
- 3
- 1
- 1,2
- 2,3

Sual: С помощью каких методов выполняет аналитическая химия свои функции? (Çəki: 1)

- физико-химическим и физическим
- химическим и электрохимическим
- химическим, физико-химическим, физическим
- абсорбционным аналитическим методом

гравиметрическим и титриметрическим методом анализа

Sual: Что изучает количественный анализ? (Ҷаќи: 1)

- переработкой новых методов анализа
 - общие проблемы теории химического анализа
 - переработкой новых скоростных методов анализа
 - определение количественного состава веществ
 - определение элементарного состава веществ
-

Sual: Укажите величина обратно пропорциональность с минимальной концентрации. (Ҷаќи: 1)

- минимальная находка
 - граница разбавления
 - минимальный объем
 - максимальная находка
 - максимальный объем
-

Sual: Что означает граница разбавления? (Ҷаќи: 1)

- самое малое количество исследуемых веществ
 - соотношение объема на удельный вес исследуемых веществ в растворе
 - соотношение удельного веса на объем исследуемых веществ в растворе
 - соотношение удельных весов исследуемых веществ в растворе
 - соотношение масс исследуемых веществ и растворителей в растворе
-

Sual: Укажите групп катионов у которых отсутствует группный реактив? (Ҷаќи: 1)

- II
 - I
 - III
 - IV
 - V
-

Sual: Укажите методы качественного анализа. (Ҷаќи: 1)

- физический, химический
 - биологический, биохимический
 - физический, хроматографический
 - химический, биохимический
 - химический, физико-химический, физический
-

Sual: Какие из нижеперечисленных реакций относятся к аналитическим реакциям? (Ҷаќи: 1)

- реакции, в результате которых образуется осадок
 -) реакций, в результате которых образуются цветные соединения
 - реакции, в результате которых образуются газы
 - реакций, в результате которых образуются неопределенные вещества
 - реакции используемых для определения неизвестных ионов
-

Sual: На какие группы подразделяются аналитические катионы по методу кислотно-оснований? (Ҷаќи: 1)

- 4
 - 6
 - 5
 - 1
 - 3
-

Sual: Какие катионы относятся к I аналитической группы? (Ҷаќи: 1)

- K⁺, Na⁺, NH₄⁺
- K⁺, Ca²⁺, NH₄⁺
- Na⁺, Mg²⁺, Pb²⁺,

- K⁺, Ca²⁺, Al³⁺
- Na⁺, Ca²⁺, Ag²⁺

Sual: С помощью каких веществ можно определить NH₄⁺? 1. NaOH 2. K₂HgJ₄/ 3. KCl 4. (NH₄)₂Cr₂O₇ (Çəki: 1)

- I,II,III
- I,II
- I,IV
- III,IV
- I,III

Sual: С помощью каких веществ можно разделить катионы K⁺ и Na⁺ от NH₄⁺? (Çəki: 1)

- с воздействием 2H HCl
- при нагревании до высокой температуры
- с воздействием растворов K₂Cr₂O₇
- с воздействием растворов KН₄O₄
- с воздействием 2H NaOH

Sual: Сколько грамм воды нужно добавить к 300 гр 40% раствору, чтобы получить 10% раствор? (Çəki: 1)

- 900
- 180
- 1080
- 1200
- 1100

Bölmə: 0102

Ad	0102
Suallardan	20
Maksimal faiz	20
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Какие из нижеперечисленных реактивов относятся к группным реактивам? (Çəki: 1)

- эти реактивы образуют количественно мало катионами (с)-2) схожие характерные соединения
- эти реактивы образуют характерные соединения с одним определенным катионом
- эти реактивы образуют характерные соединения со всеми катионами одной группы
- эти реактивы не образуют схожие соединения со всеми катионами одной группы
- эти реактивы не образуют характерные соединения с одним катионом

Sual: С помощью какого прибора выполняется микрокристаллоскопический метод анализа? (Çəki: 1)

- хроматограф
- микроскоп
- ультрамикроскоп
- вискозиметр
- калориметр

Sual: В какой среде проводится определение ионов K⁺ в присутствии реактива Na₃Co(NO₂)₆? (Çəki: 1)

- слабо кислой
- слабо щелочной
- нейтрально и слабо щелочной
- нейтральной
- сильно щелочной

Sual: В какой цвет окрашивает летучие соли ионов K^+ бесцветную огонь лампы? (Ҷаќи: 1)

- В ЖЕЛТЫЙ
 - В СИНИЙ
 - В ЗЕЛЕНый
 - В ЖЕЛТО-ЗЕЛЕНый
 - ФИОЛЕТОВый
-

Sual: В какой среде проводится определение ионов K^+ в присутствии реактива $NaHC_4H_4O_6$? (Ҷаќи: 1)

- слабо щелочной
 - слабо кислой
 - нейтральной
 - в сильно кислой
 - слабо щелочной и нейтральной
-

Sual: Укажите цвет осадка при определении ионов Na^+ в присутствии синкуриласетат реактива? (Ҷаќи: 1)

- светло зеленый
 - светло синий
 - зеленоватый
 - темно синий
 - желтый
-

Sual: В какой среде проводится определение ионов Na^+ в присутствии реактива синкуриласетат? (Ҷаќи: 1)

- слабо щелочный
 - в CH_3COOH среде
 - слабо щелочный и нейтральный
 - нейтральной
 - сильно кислой
-

Sual: С помощью каких веществ разлагается осадок полученный ионами Na^+ синкураниласетатом? (Ҷаќи: 1)

- слабыми кислотами
 - щелочами
 - CH_3COOH
 - сильными кислотами
 - слабыми основаниями
-

Sual: Укажите цвет осадка, полученный ионами Na^+ с KH_2SbO_4 реактивом. (Ҷаќи: 1)

- синий
 - желтый
 - розовый
 - красно-пурпурный
 - белый
-

Sual: В какой цвет окрашивает летучие соли Na^+ бесцветный огонь лампы? (Ҷаќи: 1)

- синий
 - розовый
 - красно-кирпичный
 - желто-зеленый
 - желтый
-

Sual: Какие из нижеперечисленных ионов хлорида не растворяются в воде и кислотах? (Ҷаќи: 1)

- Ag^+ , Pb^{2+}
- K^+ , Na^+
- Fe^{3+} , Al^{3+}

- , Na+
 - Ca²⁺, Ba²⁺
-

Sual: Какие из нижеперечисленных веществ являются аналитическими реактивами для ионов K⁺? I. NaHC₄H₄O₆ II. Na₃(Co(NO₂)₆) III. K/Sb(OH)₆/ (Ҷаќи: 1)

- I,II
 - I
 - II
 - II,III
 - III
-

Sual: Как разделяются осадок, содержащий AgCl, Hg₂Cl₂ и PbCl₂ от осадка PbCl₂? (Ҷаќи: 1)

- KJ
 - K₂CrO₄
 - горячей водой
 - HCl
 - действием NH₄OH
-

Sual: Какого цвета образуется осадок действием KJ на ион Pb²⁺? (Ҷаќи: 1)

- желтый
 - черный
 - зеленый
 - коричневатого-красный
 - золотисто-желтый
-

Sual: Какое соединение образует осадок PbSO₄ с присутствием CH₃COONH₄ растворяясь в H₂SO₄? (Ҷаќи: 1)

- Pb₂SO₄
 - [Pb(CH₃COO)₂.PbSO₄]
 - H₂[Pb(SO₄)₂]
 - CH₃COONH₄.PbSO₄
 - PbSO₄.CH₃COOH
-

Sual: Какого цвета осадок образуется при действии H₂SO₄ на ион Pb²⁺? (Ҷаќи: 1)

- белый
 - желтый
 - красный
 - черный
 - зеленовато-желтый
-

Sual: При добавлении какого металла в раствор HgCl₂ которые на поверхности металла образуется ртутная амальгама? (Ҷаќи: 1)

- Ag, Au
 - Ag, Cu
 - Cu
 - Pt
 - Cu, Pt
-

Sual: Какие ионы определяет как аналитический реактив K₂CrO₄? (Ҷаќи: 1)

- K⁺, Pb²⁺, Hg⁺, Ba²⁺
 - Na⁺, K⁺, N
 - N , Mg²⁺, Ba²⁺
 - Ag⁺, K⁺, , Ca²⁺
 - Ag⁺, Pb²⁺, Ba²⁺
-

Sual: Какие из ниже указанных смесей не подвергаются буферному действию? (Ҷаќи: 1)

- $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{COONa}$
 - $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NH}_4\text{OH}$
 - $\text{NaOH} + \text{NaCl}$
 - $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{NaHCO}_3$
 - $\text{NaH}_2\text{PO}_4 + \text{Na}_2\text{HPO}_4$
-

Sual: При выпаривании 120 гр. 40% раствора выпарилось 20 гр воды. Сколько процентный раствор получился? (Ҷаќи: 1)

- 40
 - 50
 - 32
 - 75
 - 48
-

BÖLMƏ: 0103

Ad	0103
Suallardan	14
Maksimal faiz	14
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Как называются аналитические реакции? (Ҷаќи: 1)

- реакция сопровождающаяся аналитическими признаками
 - реакции, при которых образуется осадок
 - реакции, при которых образуются комплексные соединения
 - реакции, при которых образуются цветные соединения
 - реакции, при которых образуются газовые вещества
-

Sual: Какие методы анализа относятся к сухим анализам? (Ҷаќи: 1)

- пиротехнический и микрокристаллосионический
 - пирохимический и микрокристаллоскопический
 - пирохимический и пиротехнический
 - макрохимический и микрохимический
 - пирохимический и полумикрохимический
-

Sual: В какой цвет окрашивается осадок полученный ионами с реактивом Несслера? (Ҷаќи: 1)

- пурпурно-красный
 - желтый
 - синий
 - желто-зеленый
 - розовый
-

Sual: В какой среде образуется осадок полученный ионами с реактивом Несслера? (Ҷаќи: 1)

- CH_3COOH
 - KOH
 - слабо щелочной
 - нейтральной
 - сильно кислой
-

Sual: Укажите газ, полученный при нагревании солей аммония с щелочами. (Ҷаќи: 1)

- SO_2
- NO_2

- N₂
 - CO₂
 - NH₃
-

Sual: В каких условиях проводится капельный анализ? (Ҷаќи: 1)

- в пробирке
 - в химическом стакане
 - в фильтровальной бумаге
 - в измерительной колбе
 - в платиновой чашке
-

Sual: В каких условиях проводится микрокристаллоскопический анализ? (Ҷаќи: 1)

- в химическом стакане
 - в предметном стеклышке
 - в пробирке
 - в измерительной колбе
 - в платиновой чашке
-

Sual: Какие соли используются в сухом анализе при получении цветных перлов? (Ҷаќи: 1)

- Na₂CO₃ и K₂CO₃
 - Na₂CO₃, NaNH₄HPO₄·4H₂O и Na₂B₄O₇·10H₂O
 - Na₂CO₃, H₂CO₃, NaNH₄HPO₄·4H₂O и Na₂B₄O₇·10H₂O
 - NaNH₄HPO₄·4H₂O и Na₂B₄O₇·10H₂O
 - H₂CO₃, NaNH₄HPO₄·4H₂O и Na₂B₄O₇·10H₂O
-

Sual: Какие из нижеперечисленных относятся к получению цветных перлов? (Ҷаќи: 1)

- физический анализ
 - термический анализ
 - «мокрый» анализ
 - физико-химический анализ
 - пирохимический анализ
-

Sual: Чем характеризуется образование аналитического признака с реагентом и исследуемым веществом? (Ҷаќи: 1)

- скоростью реакции
 - избранностью реакции
 - чувствительностью реакции
 - специфичностью реакции
 - аналитической точностью
-

Sual: Каково обозначение и единица минимальной концентрации? (Ҷаќи: 1)

- C_{min}, г/мл
 - C_{min}, мг/мл
 - C_{min}, мкг/мл
 - V_{min}, мл
 - V_{min}, мг/мл
-

Sual: Каково обозначение и единица предела разбавления? (Ҷаќи: 1)

- C_{min}, г/мл
 - V_{раз}, г/мл
 - V_{min}, мг/мл
 - V_{min}, мкг/мл
 - V_{раз}, мл/г
-

Sual: При действии какого газа на обмоченную фильтрованную бумагу раствором Hg₂(NO₃)₂ образуется

сера черное пятно? (Çәki: 1)

- N2
- O2
- NH3
- SO2
- NO2

Sual: Какие 3 газообразных веществ образуются при термическом разложении солей ионов NH₄⁺? (Çәki: 1)

- NH₄NO₃
- NH₄NO₂
- (NH₄)₂SO₄
- NH₄Cl
- (NH₄)₂CO₃

BÖLMƏ: 0201

Ad	0201
Suallardan	35
Maksimal faiz	35
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Какие из нижеуказанных солей являются аналитическими реактивами для иона NH₄⁺? (Çәki: 1)

- реактив Неслера
- Винная кислота
- Ацетат уранила цинка
- Натриум гидратарторат
- Соляная кислота

Sual: Впервые кем и когда была выдвинута теория о электрической диссциации? (Çәki: 1)

- Гульберг и Вааге, 1887
- Рауль и Люис, 1923
- Аррениус, 1887
- Вант Гафф, 1867
- Дебай и Гюккед, 1974

Sual: Из нижеуказанных катионов какие относятся ко II группе аналитических катионов? (Çәki: 1)

- Ag⁺, K⁺, NH₄⁺
- Ag⁺, Hg₂⁺, Pb²⁺
- Na⁺, K⁺, Hg₂²⁺
- Pb²⁺, Ca²⁺, Ba²⁺
- Ag⁺, Hg₂²⁺, NH₄⁺

Sual: Каков групповой реактив 2-ой аналитической группы катионов? (Çәki: 1)

- 4NHCl
- 2nH₂SO₄
- 1nHNO₃
- 0,1nNaOH
- 2nHCl

Sual: Какого цвета осадок образует ион Ag⁺ с реактивом HCl? (Çәki: 1)

- желтый
 - зеленый
 - белый
 - желтовато-зеленый
 - коричневатого-красный
-

Sual: Осадок AgCl растворяясь в каком реактиве образует комплексное соединение? (Ќәкі: 1)

- NH₄OH
 - H₂SO₄
 - Zn(OH)₂
 - Na₂CO₃
 - H₃PO₄
-

Sual: Какой осадок получается при взаимодействии соли ионов Ag⁺ с щелочью (KOH, NaOH) или с NH₄OH? (Ќәкі: 1)

- AgCl
 - Ag₂O
 - AgJ
 - Ag₂B₄
 - AgCN
-

Sual: Какого цвета осадок образуется при взаимодействии солей ионов Ag⁺ с щелочью (KOH, NaOH) или NH₄OH? (Ќәкі: 1)

- коричневатого-красный
 - черный
 - белый
 - желтый
 - синий
-

Sual: Какое комплексное соединение образуется при растворении осадка Ag₂O в растворе NH₄OH? (Ќәкі: 1)

- /Ag(NH₃)₂/Cl
 - /Ag(NH₃)₂/J
 - /Ag(NH₃)₂/OH
 - K/Ag(CN)₂/J
 - /Ag(NH₃)₂(H₂O)/OH
-

Sual: Какого цвета осадок даст ион Ag⁺ с K₂CrO₄ в нейтральной и слабо основной среде? (Ќәкі: 1)

- желтый
 - черный
 - желтовато-зеленый
 - коричневатого-красный
 - кирпично-красный
-

Sual: Какой осадок образуется при взаимодействии иона Ag⁺ с реактивом K₂CrO₄ в нейтральной и слабо основной среде? (Ќәкі: 1)

- Ag₂Cr₂O₇
 - AgCrO₂
 - Ag₂/Cr(OH)₄/
 - Ag₂/Cr(OH)₂Cl₂/
 - Ag₂CrO₄
-

Sual: При добавлении одной капли какого реактива на фильтровальную бумагу обмоченную раствором AgNO₃ можно определить по капельному методу ион Ag⁺? (Ќәкі: 1)

- 2nHCl
- 2nH₂SO₄

- H₂Cr₂O₇
 - Hg(NO₃)₂
 - SnCl₂
-

Sual: При помощи какой кислоты комплексное соединение [Ag(NH₃)₂]Cl разлагается на AgCl? (Ҷаќи: 1)

- HCl
 - H₂CrO₄
 - H₂SO₄
 - H₂S₂O₃
 - HNO₃
-

Sual: Какие из нижеуказанных солей иона Ag⁺ малорастворимые? (Ҷаќи: 1)

- AgCl/Ag⁺=1.10⁻⁵
 - AgBr/Ag⁺=6.10⁻⁷
 - AgJ/Ag⁺//Ag⁺=9.10⁻³
 - (Ag(NH₃)₂)(Ag⁺)=9.10⁻⁹
 - (Ag(S₂O₃)₂)₃(Ag⁺)=4.10⁻¹⁵
-

Sual: Какого цвета осадок дает ион Pb²⁺ с HCl и растворимыми хлоридами? (Ҷаќи: 1)

- белый
 - желтый
 - коричневый
 - зеленоватый
 - розовый
-

Sual: . При растворении осадка PbCl₂ в каком реактиве образуется комплексное соединение H₂(PbCl₄) ? (Ҷаќи: 1)

- H₂SO₄
 - HCl
 - HNO₃
 - NH₄OH
 - H₂Cr₂O₇
-

Sual: Какой осадок образует ион Pb²⁺ растворяющийся в растворе H₂SO₄ и 30% растворе ацетата аммония? (Ҷаќи: 1)

- PbCl₂
 - PbCrO₄
 - [Pb(CH₃COO)₂·PbSO₄]
 - Pb(NO₃)₂
 - Pb(CH₃COO)₂
-

Sual: Укажите формулу соединения которое образуется при растворении осадка PbSO₄ в CH₃COONH₄? (Ҷаќи: 1)

- Pb(CH₃COO)₂
 - /Pb(CH₃COO)₂PbSO₄/
 - PbSO₄·CH₃COONH₄
 - Pb(CH₃COO)₂·(NH₄)₂SO₄
 - (NH₄)₂/Pb(CH₃COO)₄/
-

Sual: Укажите формулу соединения, которое образуется при растворении осадка PbSO₄ в канц. HCl? (Ҷаќи: 1)

- H₂/PbCl₄/
- PbSO₄·PbCl₂
- PbCl₂
- H₂/Pb(SO₄)₂/
- (PbCl)₂SO₄

Sual: Какого цвета осадок образуется при взаимодействии осадка Pb^{2+} с реактивом хромата калия K_2CrO_4 ? (Ҷаќи: 1)

- коричневато-красный
 - желтый
 - желтовато-зеленый
 - синий
 - розовый
-

Sual: Укажите формулу соединения образованного при растворении осадка $PbCrO_4$ в щелочах? (Ҷаќи: 1)

- Na_2PbO_2
 - Na_2PbO_4
 - $H_2CrO_4 + Na_2PbO_2$
 - $Na_2/Pb(OH)_4/$
 - $Na_4/Pb(OH)_6/$
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

Какого цвета осадок образует ион Hg_2^{2+} с KJ ?

- черный
 - красный
 - желтовато-зеленый
 - коричневый
 - розовый
-

Sual: Какой осадок образуется при взаимодействии иона с KJ ? (Ҷаќи: 1)

- $K_2/HgJ_4/$
 - $HgCl_2$
 - $HgCl_4$
 - $KJHg_2Cl_2$
 - Hg_2J_2
-

Sual: Какой осадок образуется при взаимодействии солей иона Hg^{2+} с водным раствором NH_3 ? (Ҷаќи: 1)

- $NH_4/HgCl_2/$
 - Hg
 - K_2HgJ_4
 - Hg_2Cl_2
 - NH_3HgCl_2
-

Sual: Какого цвета осадок образует ион NH_4^+ с реактивом Несслера $K_2[HgJ_4]$? (Ҷаќи: 1)

- коричневато-красный
 - красный
 - желтовато-зеленый
 - розовый
 - синий
-

Sual: Осадок Hg_2Cl_2 в отличие от осадка $AgCl$ растворяется в какой кислоте? (Ҷаќи: 1)

- H_2SO_4
 - HNO_3
 - HCN
 - HCl
 - H_3PO_4
-

Sual: Как называется отношение активной концентрации ионов на общую аналитическую концентрацию? (Ҷаќи: 1)

- коэффициент активности

- активность
 - ионная сила раствора
 - константа диссоциации
 - степень диссоциации
-

Sual: Как называется отношение ионной активности концентрации на общую аналитическую концентрацию? (Ҷаќи: 1)

- активность
 - ионная сила раствора
 - коэффициент активности
 - константа диссоциации
 - степень диссоциации
-

Sual: По какой формуле вычисляется ионная сила раствора? (Ҷаќи: 1)

$$\mu = \frac{1}{2} \sum CZ^2$$

$$\mu = -\frac{1}{2} \sum Z^2$$

$$\mu = 2 \sum CZ^2$$

$$\mu = \frac{1}{2} CZ^2$$

$$\mu = -\frac{1}{2} CZ^2$$

Sual: Как называется $-\lg[H^+]$? (Ҷаќи: 1)

- показатель pH
 - водородный показатель
 - гидроксильный показатель
 - молярная концентрация H^+ ионов в растворе
 - константа концентрации H^+ ионов в растворе
-

Sual: Каков водородный показатель при концентрации водородных ионов равной 10^{-3} моль/литр? (Ҷаќи: 1)

- 3
 - 2
 - 6
 - 4
 - 7
-

Sual: Чем определяется количественно-буферное влияние растворов? (Ҷаќи: 1)

- концентрацией всех компонентов буферной смеси
 - буферной емкостью
 - концентрацией одного из компонентов буферной смеси
 - степенью диссоциации компонентов буферной смеси
 - константой диссоциации компонентов буферной смеси
-

Sual: Какой формулой определяется закон разбавления Оствальда? (Ҷаќи: 1)

$$\alpha = \sqrt{\frac{b}{c}}$$

-

$$\alpha = \sqrt{\frac{k}{c}}$$

$$k = d \cdot c$$

$$\alpha = f \cdot c$$

$$c = k \cdot \alpha$$

Sual: В каком случае реакция пойдет в обратную сторону? (K1 и K2 константа скорости прямой и обратной реакции). (Ҷаќи: 1)

$$K_2 \geq K_1$$

$$K_1 > K_2$$

$$K_2 = K_1$$

$$K_2 > K_1$$

$$K_1 \leq K_2$$

Sual: В каком случае реакция идет в прямом направлении? (K1 и K2 константа скорости прямой и обратной реакции). (Ҷаќи: 1)

$$K_1 \leq K_2$$

$$K_2 > K_1$$

$$K_2 = K_1$$

$$K_1 > K_2$$

$$K_2 \geq K_1$$

BÖLMƏ: 0202

Ad	0202
Suallardan	22
Maksimal faiz	22
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Как меняется степень диссоциации и концентрация [OH]⁻ при взаимодействии NH₄OH и NH₄Cl? (Ҷаќи: 1)

- не меняется, уменьшается
- увеличивается, увеличивается
- уменьшается, уменьшается
- увеличивается, не меняется
- уменьшается, увеличивается

Sual: По какому закону и по какой теории можно определить взаимосвязь между степенью диссоциации и константа диссоциации? (Ҷаќи: 1)

- по закону Оствальда
- по закону Нернста
- по закону Масс
- по теории электролитической диссоциации
- по теории сильных электролитов

Sual: По какой формуле невозможно определить закона Оствальда? (Ҷаќи: 1)

$$\alpha = \sqrt{\frac{k}{c}}$$

$$k = \frac{c \cdot \alpha^2}{1 - \alpha}$$

$$k = \alpha^2 \cdot c$$

$$\alpha = \sqrt{\frac{c}{k}}$$

$$\alpha = \sqrt{\frac{k}{c}}$$

Sual: (Ҷаќи: 1)

Что означает $a = c \cdot f_a$?

- степень диссоциации
- силы ион
- активность ионов
- молярная концентрация
- степень гидролиза

Sual: По какой формуле невозможно определить активность ионов? (Ҷаќи: 1)

$$c = \frac{a}{f_a}$$

$$a = c \cdot f_a$$

$$f_a = \frac{a}{c}$$

$$a = \sqrt{\frac{k}{c}}$$

Sual: (Ҷаќи: 1)

По какой формуле можно определить активность ионов?

I. $a = c \cdot f_a$

II. $a = \frac{c}{f_a}$

III. $c = \frac{a}{f_a}$

IV. $\alpha = \frac{k}{c}$

V. $\alpha^2 = \frac{k}{c}$

- I, III, V
- I, II, III, IV
- II, III, IV
- I, III
- I, IV

Sual: Укажите единицу измерения активности ионов. 1. грамм 2. моль 3. моль/л 4. грамм/л (Ҷаќи: 1)

- 4
- 3
- 2
- 1, 2
- 3, 4

Sual: Укажите ряд электролитов. (Ҷаќи: 1)

- Na₂SO₄, CCl₄, CHCl₃, минеральные кислоты
- C₂H₆, CCl₄, CHCl₃, этанол, глицерин, анилин
- KNO₃, Na₂SO₄, щелочи, минеральные кислоты
- C₆H₆, CCl₄, щелочи, минеральные кислоты
- CHCl₃, минеральные кислоты, водорастворимые соли

Sual: Укажите ряд не электролитов (Ўэки: 1)

- CHCl_4 , минеральные кислоты, водорастворимые соли
 - KNO_3 , Na_2SO_4 , щелочи, минеральные кислоты
 - Na_2SO_4 , CCl_4 , CHCl_3 , минеральные кислоты
 - C_6H_6 , CCl_4 , щелочи, минеральные кислоты
 - C_6H_6 , CCl_4 , CHCl_3 , этанол, глицерин, анилин
-

Sual: Укажите ряд сильных электролитов. (Ўэки: 1)

- HNO_3 , NaOH , K_2SO_4 , KMnO_4 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$
 - HNO_3 , NaOH , K_2SO_4 , KMnO_4 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$
 - HNO_3 , NaOH , K_2SO_4 , KMnO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$
 - CH_3COOH , NH_4OH , H_2CO_3 , H_3PO_4
 - H_3PO_4 , K_2CrO_4 , H_2SO_3 , H_3AsO_4 , KJO_4
-

Sual: Укажите ряд средне сильных электролитов. (Ўэки: 1)

- CH_3COOH , NH_4OH , H_3BO_3 , H_2CO_3 , HCN
 - HNO_3 , NaOH , K_2SO_4 , KMnO_4 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$
 - HNO_3 , NaOH , K_2SO_4 , KMnO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$
 - H_3PO_4 , H_2SO_3 , H_3AsO_4 , $\text{Al}(\text{OH})_3$
 - HNO_3 , NaOH , K_2SO_4 , KMnO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$
-

Sual: Укажите ряд слабых электролитов. (Ўэки: 1)

- HNO_3 , NaOH , K_2SO_4 , KMnO_4 , $\text{Ba}(\text{OH})_2$
 - HNO_3 , NaOH , K_2SO_4 , KMnO_4 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$
 - CH_3COOH , NH_4OH , H_3BO_3 , H_2CO_3 , HCN
 - H_3PO_4 , K_2CrO_4 , H_2SO_3 , H_3AsO_4 , KJO_4
 - H_3PO_4 , K_2CrO_4 , H_2SO_3 , H_2SO_3 , H_3AsO_4 , KJO_4
-

Sual: Какой группы гидроксидов катионов растворимы в избыточном количестве щелочей? (Ўэки: 1)

- I
 - II
 - V
 - III
 - IV
-

Sual: Как называются электролиты, степень диссоциации которых $< 3\%$? (Ўэки: 1)

- полярные электролиты
 - сильные электролиты
 - средние электролиты
 - слабые электролиты
 - не полярные электролиты
-

Sual: Как называются электролиты, степень диссоциации которых $\alpha = 3-30\%$? (Ўэки: 1)

- полярные электролиты
 - сильные электролиты
 - слабые электролиты
 - средние электролиты
 - не полярные электролиты
-

Sual: Как изменяется степень диссоциации при нагревании раствора? (Ўэки: 1)

- не меняется
- уменьшается
- увеличивается
- сначала увеличивается, потом уменьшается

- сначала уменьшается, потом увеличивается
-

Sual: Как изменяется степень диссоциации при длительном выпаривании? (Çəki: 1)

- уменьшается
 увеличивается
 не меняется
 сначала увеличивается, потом уменьшается
 сначала уменьшается, потом увеличивается
-

Sual: Какими из ниже указанных понятий могут характеризоваться сильные электролиты? 1. ионная сила 2. степень диссоциации 3. константа диссоциации 4. активность ионов (Çəki: 1)

- 2, 3
 1, 2, 3, 4
 2, 3, 4
 1, 4
 1, 3
-

Sual: Какими из ниже указанных понятий не характеризуются сильные электролиты? 1. ионная сила 2. степень диссоциации 3. константа диссоциации 4. активность ионов (Çəki: 1)

- 1, 3
 1, 2, 3, 4
 2, 3, 4
 1, 4
 2, 3
-

Sual: Как изменяется коэффициент активности при возрастании ионной силы? (Çəki: 1)

- уменьшается
 увеличивается
 не меняется
 сначала увеличивается, затем уменьшается
 сначала уменьшается, затем увеличивается
-

Sual: Как меняется ионная сила при возрастании заряда иона? (Çəki: 1)

- увеличивается
 уменьшается
 не меняется
 сначала увеличивается, затем уменьшается
 сначала уменьшается, затем увеличивается
-

Sual: Как изменится коэффициент активности, если уменьшить ионную силу раствора? (Çəki: 1)

- не изменяется
 уменьшается
 увеличивается
 сначала увеличивается, затем уменьшается
 сначала уменьшается, затем увеличивается
-

BÖLMƏ: 0203

Ad	0203
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Какая концентрация ионов $[H^+]$ характеризует кислых растворов? (Ҷаќи: 1)

- $[H^+] < 10^{-7}$ мол/л
 - $[H^+] = 10^{-7}$ мол/л
 - $[H^+] > 10^{-7}$ мол/л
 - $[H^+] \leq 10^{-7}$ мол/л
 - $[H^+] \geq 10^{-7}$ мол/л
-

Sual: Раствор, какого вещества обладающей одинаковой молярной концентрации имеет большой pH? (Ҷаќи: 1)

- NH_4Cl
 - NH_4OH
 - $NaCl$
 - $NaOH$
 - KNO_3
-

Sual: Раствор, какого вещества обладающей одинаковой молярной концентрации имеет меньшую pH? (Ҷаќи: 1)

- HNO_2
 - HNO_3
 - KNO_3
 - KNO_2
 - H_2S
-

Sual: Укажите не буферные раствор. (Ҷаќи: 1)

- $CH_3COOH + CH_3COONa$
 - концент.раствор HCl
 - $HCOOH + HCOONa$
 - $NaOH + Na_2CO_3$
 - $NH_4OH + NH_4Cl$
-

Sual: При разбавлении буферной смеси водой как меняется емкость буфера? (Ҷаќи: 1)

- не меняется буферная емкость
 - повышается буферная емкость
 - уменьшается буферная емкость
 - буферная емкость уменьшается, но потом возвращается в первоначальное значение
 - буферная емкость увеличивается, потом возвращается в первоначальное значение
-

Sual: Чем определяется буферная емкость раствора? (Ҷаќи: 1)

- одним из компонентов концентрации буферной смеси
 - концентрацией всех присутствующих компонентов буферной смеси
 - степенью диссоциаций одного из компонентов буферной смеси
 - константой диссоциаций компонентов буферной смеси
 - степен диссоциация слабого электролита
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

По формуле $pH = 14 - pK_{K^+OH^-} + \lg \frac{C_{KOH}}{C_{K^+}}$ можно рассчитывать pH какой

буферной емкости?

- раствор, содержащий слабого основания и сильной кислоты
- раствор, содержащий слабой кислоты и ее соли
- раствор слабого основания и ее соли
- раствор сильной кислоты

раствор сильного основания

BÖLMƏ: 0301

Ad	0301
Suallardan	26
Maksimal faiz	26
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Который реактив является групповым реактивом III аналитической группы катионов? (Çəki: 1)

- 2n H₂SO₄
 - 2n HCl
 - 2n NH₄OH
 - раствор HNO₃
 - раствор NaOH
-

Sual: При взаимодействии ионов Ba²⁺ с K₂Cr₂O₇ какого цвета осадок? (Çəki: 1)

- черный
 - желтый
 - синий
 - зеленоватый желтый
 - розовый
-

Sual: При кипячении осадка BaSO₄ в H₂SO₄, образующаяся соединение какую формулу имеет? (Çəki: 1)

- BaSO₄.PbSO₄
 - Ba(HSO₄)₂
 - H₂[Ba(SO₄)₂]
 - H₄[Ba(SO₄)₃]
 - (NH₄)₂[Ba(SO₄)₂]
-

Sual: Какой из двух ионов образует желтый осадок? (Çəki: 1)

- Ag⁺ и Cl⁻
 - Ag⁺ и J⁻
 - Ba²⁺ и CrO₄²⁻
 - Ca²⁺ и C
 - Na⁺ и CH₃COO⁻
-

Sual: При повышении температуры в каком ряду повышается растворение веществ? (Çəki: 1)

- KNO₃, KClO₄, Na₂CO₃
 - CH₄, N₂, H₂
 - SO₃, NO₂, P₂O₅
 - FeCl₃, Ca(NO₃)₂, NO₂
 - C₂H₆, NaOH, Ca(OH)₂
-

Sual: Укажите ряд только слабых электролитов. (Çəki: 1)

- H₂O, HCl
 - K₂SO₄, NaCl
 - H₃BO₃, H₂CO₃
 - H₂SO₄, NaCl
 - NaOH, Cu(OH)₂
-

Sual: К 200 гр. 60%-ному раствору если прилить 200 гр. воды, какова будет концентрация раствора?

(Ќәкі: 1)

- 20
 - 50
 - 45
 - 25
 - 30
-

Sual: Что называется буферной емкостью? (Ќәкі: 1)

- для изменения на одну единицу рН раствора, добавленный раствор сильной кислоты или щелочи
 - для изменения на одну единицу рН раствора добавленный раствор сильной кислоты
 - для изменения на одну единицу рН раствора добавление количество щелочи
 - для изменения на одну единицу рН раствора добавление количества сильной кислоты
 - для уменьшения рН раствора на одну единицу количества добавленного раствора сильной кислоты и щелочи
-

Sual: При каких соотношениях концентраций компонентов буферная емкость приобретает максимальное значение? (Ќәкі: 1)

- 1:5
 - 1:2
 - 2:1
 - 1:1
 - 5:1
-

Sual: В каком растворе $pH > 7$? 1. NH_4OH 2. CH_3COOH 3. KNO_3 4. $Na_2HPO_4 + NaH_2PO_4$ 5. $CH_3COOH + CH_3COONa$ (Ќәкі: 1)

- 3, 4
 - 1
 - 1, 2, 3, 4, 5
 - 3, 4, 5
 - 3, 5
-

Sual: При разбавлении водой буферной смеси как меняется буферная емкость? (Ќәкі: 1)

- буферная емкость не изменяется
 - буферная емкость увеличивается
 - буферная емкость уменьшается
 - буферная емкость уменьшается, потом возвращается на первоначальное состояние
 - буферная емкость увеличивается, потом возвращается на первоначальное состояние
-

Sual: При разбавлении водой буферной смеси как изменяются показатели? (Ќәкі: 1)

- буферная емкость уменьшается, рН увеличивается
 - буферная емкость увеличивается, рН не изменяется
 - буферная емкость увеличивается, рН уменьшается
 - буферная емкость уменьшается, рН не меняется
 - ни какой не меняется
-

Sual: При изменении концентраций компонентов буферных растворов в одинаковых количествах показатели как изменяются? (Ќәкі: 1)

- буферная емкость увеличивается, рН не меняется
 - буферная емкость уменьшается, рН не меняется
 - буферная емкость увеличивается, рН уменьшается
 - буферная емкость уменьшается, рН увеличивается
 - буферный емкость меняется РН не меняется
-

Sual: При разбавлении водой буферной смеси почему рН остается не измененной? (Ќәкі: 1)

- степень диссоциации остается не измененной
- соотношение концентраций слабого электролита и ее соли остается постоянной

- константа диссоциации слабого электролита остается не измененной
 - степень диссоциации слабого электролита и ее солей одинаково повышается
 - степень диссоциации слабого электролита и ее солей одинаково уменьшается
-

Sual: 0,1 моль/л NH_4Cl – 0,1 моль/л, $\text{NH}_4\text{-OH}$ при разбавленной водой как изменяется pH раствора? (Ќәкі: 1)

- увеличивается
 - уменьшается
 - не изменяется
 - уменьшается, потом возвращается к первоначальному значению
 - увеличивается, потом возвращается к первоначальному значению
-

Sual: При добавлении на чистую воду 0,001 моль NaOH как изменяется pH раствора? (Ќәкі: 1)

- на 6 единиц увеличивается
 - на 4 единиц уменьшается
 - не изменяется
 - на 2 единицы увеличивается
 - сначала увеличивается, потом возвращается на начальное положение
-

Sual: При определенной температуре в 550 гр. насыщенном растворе содержится 50 гр. соли. Определите коэффициент растворимости при той же температуре. (Ќәкі: 1)

- 50
 - 100
 - 150
 - 250
 - 300
-

Sual: В какой цвет окрашивают соли Ba^{2+} пламя? (Ќәкі: 1)

- синий
 - желтый
 - коричнево-красный
 - фиолетовый
 - зелено-желтый
-

Sual: Какого цвета осадок образует ион Ca^{2+} с H_2SO_4 ? (Ќәкі: 1)

- коричневый
 - желтый
 - фиолетовый
 - желтовато-зеленый
 - белый
-

Sual: Укажите формулу соединения образованного при растворении осадка CaSO_4 в растворе $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$. (Ќәкі: 1)

- $2\text{CaSO}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
 - $(\text{NH}_4)_2 \cdot [\text{Ca}(\text{SO}_4)_2]$
 - $(\text{NH}_4)_2\text{Ca}_2(\text{SO}_4)_2$
 - $\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
 - $\text{Ca}(\text{HSO}_4)_2$
-

Sual: Какого цвета осадок образует ион Ca^{2+} с раствором $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$? (Ќәкі: 1)

- белый
 - коричнево-красный
 - желтый
 - синий
 - розовый
-

Sual: Укажите формулу осадка образованного ионом Ca^{2+} с реактивом $(\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$. (Çəki: 1)

- $\text{Ca}(\text{HC}_2\text{O}_4)_2$
 - $\text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot (\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4$
 - $\text{Ca}(\text{HC}_2\text{O}_4)_2 \cdot \text{NH}_4\text{HC}_2\text{O}_4$
 - CaC_2O_4
 - $\text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot (\text{NH}_4)\text{HC}_2\text{O}_4$
-

Sual: В какой цвет окрашивают пламя летучие соли иона Ca^{2+} ? (Çəki: 1)

- желтый
 - синий
 - желтовато-зеленый
 - темно-красный
 - кирпично-красный
-

Sual: Как изменяется осаждение и растворение вещества при влиянии тяжело растворимых одноименных ионов? осаждение, растворение (Çəki: 1)

- увеличивается, уменьшается
 - уменьшается, уменьшается
 - уменьшается, увеличивается
 - увеличивается, увеличивается
 - не изменяется, не изменяется
-

Sual: Как изменяется осаждение и растворение при солевом эффекте? осаждение, растворение (Çəki: 1)

- уменьшается, увеличивается
 - уменьшается, уменьшается
 - увеличивается, уменьшается
 - увеличивается, увеличивается
 - не изменяется, не изменяется
-

Sual: Какое основное условие для осаждения малорастворимого вещества? (Çəki: 1)

- раствор насыщенный, равновесие динамическое
 - произведение концентрации ионов равно произведению растворимости
 - произведение концентрации ионов меньше произведения растворимости
 - произведение концентрации ионов больше произведения растворимости
 - раствор ненасыщенный, идет растворение
-

BÖLMƏ: 0401

Ad 0401

Suallardan 11

Maksimal faiz 11

Sualları qarışdırmaq

Suallar təqdim etmək 2 %

Sual: Какая соль меняет окраску фенолфталеина в растворе воды? (Çəki: 1)

- CaCl_2
 - $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
 - NH_4Cl
 - Al_2S_3
 - CH_3COONa
-

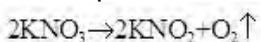
Sual: Какие соли не подвергаются гидролизу? I. KCl II. NH_4Cl III. Al_2S_3 IV. CH_3COOK V. NaNO_3 VI. Na_2SO_4 (Çəki: 1)

- I, II, V
 - IV, V, VI
 - I, V, VI
 - I, II, III
 - III, IV, V
-

Sual: При гидролизе какой соли получается кислая среда? I. CuCl_2 II. Na_2S III. FeCl_3 IV. K_2CO_3 (Çәki: 1)

- I, II, III
 - II, III
 - II, IV
 - I, III
 - I, III, IV
-

Sual: Гидролиз какой соли в растворе выражается ионным уравнением $\text{H}^{++}\text{OH}^{--}\rightarrow\text{H}_2\text{O}$? (Çәki: 1)



- $\text{Cu}+\text{H}_2\text{SO}_4\rightarrow$
 - $\text{Cu}(\text{OH})_2+\text{HCl}\rightarrow$
 - $\text{Na}_2\text{CO}_3+\text{HCl}\rightarrow$
 - $\text{Al}(\text{OH})_3+\text{NaOH}\rightarrow$
-

Sual: При гидролизе какой соли получается основная соль? (Çәki: 1)

- K_2SO_4
 - NaCl
 - Na_2SO_4
 - ZnCl_2
 - NH_4NO_3
-

Sual: Гидролиз какой соли выражается сокращенным ионным уравнением $\text{X}^{2++}+2\text{H}_2\text{O}\rightarrow\text{X}(\text{OH})_2+2\text{H}^+$? I. FeCl_2 II. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ III. BaCl_2 IV. $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg}$ (Çәki: 1)

- только I
 - только II
 - только III
 - II, III
 - I, II, IV
-

Sual: При гидролизе каких солей получается одинаковая среда? I. Na_2CO_3 II. NaCl III. FeCl_3 IV. AgNO_3 (Çәki: 1)

- I, II
 - III, IV
 - II, IV
 - II, III
 - I, III
-

Sual: По какой из ниже указанных реакций получается не гидрализованная соль? (Çәki: 1)

- $\text{Ca}(\text{OH})_2+2\text{HNO}_3\rightarrow$
 - $\text{FeCl}_2+\text{H}_2\text{SO}_4\rightarrow$
 - $2\text{Al}(\text{OH})_3+3\text{H}_2\text{SO}_4\rightarrow$
 - $\text{Fe}(\text{OH})_3+3\text{HCl}\rightarrow$
 - $\text{CuCl}_2+\text{H}_2\text{SO}_4\rightarrow$
-

Sual: В каком ряду находятся не гидролизованные соли? (Çәki: 1)

- KCl , K_2CO_3 , K_3PO_4
- NaNO_3 , NaCl , Na_2SO_4
- Na_2CO_3 , CH_3COONa , Na_2SO_4
- NaNO_3 , Na_2SO_3 , Na_2S

Al_2S_3 , $AlCl_3$, $Al_2(SO_4)_3$

Sual: Какие реакции относятся к реакциям гидролиза? (Ҷаъи: 1)

- $Na+H_2O$ ---
 - $Ca+O$ ---
 - $NaOH+HCl$ ----
 - $CH_3COONa+H_2O$ ---
 - $CaCl_2+Na_2SO_4$ ---
-

Sual: Какое вещество нужно добавить в раствор, чтобы ослабить гидролиз соли NH_4Cl ? (Ҷаъи: 1)

- $NaOH$
 - HCl
 - H_2O
 - KOH
 - $Ca(OH)_2$
-

BÖLMƏ: 0402

Ad	0402
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Сколько процентный раствор получится ,при перемешивании 200 г 20%-ого раствора с 100 г 20%-ым раствором? (Ҷаъи: 1)

- 15
 - 20
 - 13
 - 25
 - 50
-

Sual: Сколько процентный раствор получится, при перемешивании 100 г 30%-ого раствора с 100 г 40%-ым раствором? (Ҷаъи: 1)

- 25
 - 45
 - 38
 - 42
 - 35
-

Sual: Сколько процентный раствор получится ,при перемешивании 200 г 20%-ого раствора с 200 г 60%-ым раствором? (Ҷаъи: 1)

- 40
 - 45
 - 55
 - 15
 - 66
-

Sual: Сколько грамм воды необходимо добавить к 200г 60%-ому раствору $NaOH$, чтобы получить 30% -ый раствор? (Ҷаъи: 1)

- 150г
- 200г
- 160г
- 300г

100 г

Sual: Сколько грамм воды необходимо выпарить из 200 г 25%-ого раствора сахара ,чтобы получить 50%-ый раствор? (Çəki: 1)

- 160г
 - 200г
 - 300г
 - 100 г
 - 150
-

Sual: Какой ионной концентрацией характеризуется нейтральные растворы? (Çəki: 1)

- $[H^+] > 10^{-7}$
 - $[H^+] < 10^{-7}$
 - $[H^+] = 10^{-7}$
 - $[H^+] \geq 10^{-7}$
 - $[H^+] \leq 10^{-7}$
-

BÖLMƏ: 0403

Ad	0403
Suallardan	5
Maksimal faiz	5
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Сколько процентный раствор получится ,если перемешать 200г 10%-ого раствора с 400г 10%-ым раствором? (Çəki: 1)

- 15
 - 20
 - 30
 - 12
 - 10
-

Sual: Как изменяется степень гидролиза ,при разбавлении и выпаривании соли NH_4Cl ? (Çəki: 1)

- увеличивается, уменьшается
 - уменьшается, увеличивается
 - уменьшается , уменьшается
 - Увеличивается, увеличивается
 - не изменяется, не изменяется
-

Sual: Как изменяется степень гидролиза ,при нагревании и охлаждении соли NH_4Cl ? (Çəki: 1)

- уменьшается,уменьшается
 - уменьшается, увеличивается
 - увеличивается,уменьшается
 - увеличивается,увеличивается
 - не изменяется,не изменяется
-

Sual: Как изменяется степень гидролиза ,при нагревании и охлаждении соли CH_3COONa ? (Çəki: 1)

- уменьшается, увеличивается
- увеличивается,уменьшается

- уменьшается, уменьшается
 - увеличивается, увеличивается
 - не изменяется, не изменяется
-

Sual: Как меняется процесс гидролиза, если в раствор соли CuCl_2 , FeCl_3 и NH_4Cl прибавить щелочь? (Çəki: 1)

- не изменяется
 - уменьшается
 - увеличивается, а потом уменьшается
 - уменьшается, а потом увеличивается
 - усиливается
-

Bölmə: 0501

Ad	0501
Suallardan	12
Maksimal faiz	12
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Как меняется ионное произведение воды, при повышении температуры? (Çəki: 1)

- повышается
 - уменьшается
 - не меняется
 - сначала увеличивается, а потом уменьшается
 - сначала уменьшается, потом увеличивается
-

Sual: Как можно выразить растворимость произведения для электролита AmBn ? (Çəki: 1)

- $n.p=[A]^n.[B]^m$
 - $n.p=[A].[B]$
 - $n.p=[A+m]^m.[B-n]^n$
 - $n.p=m[A+n].n.[B-m]^n$
 - $n.p=[A+n]^m.[B-m]^n$
-

Sual: Из каких факторов зависит произведение растворимости трудно растворимых соединений? (Çəki: 1)

- от природы вещества и температуры
 - только от природы вещества
 - только от температуры
 - от природы вещества и концентрации
 - от концентрации и температуры
-

Sual: Какие катионы являются V аналитические группы катионов? (Çəki: 1)

- Ba^{+2} , Ca^{+2} , Sr^{+2}
 - Fe^{+3} , Mg^{+2} , Mn^{+2}
 - Al^{+3} , Cr^{+3} , Zn^{+2}
 - Cu^{+2} , Ca^{+2} , Ni^{+2}
 - Ag^{+} , Pb^{+2}
-

Sual: Который реактив является групповым реактивом V аналитической группы катионов? (Çəki: 1)

- 2N H_2SO_4
 - 2N NaOH
 - нет групп.реактива
 - 2N HNO_3
 - 25% NH_4OH
-

Sual: Какого цвета осадок образует ион Fe^{+3} с NH_4OH и щелочами? (Çәki: 1)

- белый
 - зеленый
 - серовато-белый
 - розовый
 - темно-красный
-

Sual: Какой осадок образуется при взаимодействии ион Fe^{+3} с реактивом $K_4[Fe(CN)_6]$? (Çәki: 1)

- $K_3[Fe(CN)_6]_3$
 - $K_2[Fe(CN)_4]$
 - $Fe[Fe(CN)_4]$
 - $K_4[Fe(CN)_6]_3$
 - $Fe_4[Fe(CN)_6]_3$
-

Sual: Какого цвета осадок образует ион Fe^{+3} с реактивом $K_4[Fe(CN)_6]$? (Çәki: 1)

- желтоватый зеленый
 - темно-красный
 - розовый
 - синий
 - белый
-

Sual: Какого цвета соединения получится при взаимодействии ионов Fe^{+3} с реактивом NH_4SCN ? (Çәki: 1)

- желтый
 - желтоватый зеленый
 - темно-красный
 - белый
 - красно-красный
-

Sual: Какой осадок образуется при взаимодействии иона Fe^{+3} с реактивом NH_4SCN ? (Çәki: 1)

- $Fe(CN)_2$
 - $Fe(OH)_2(CN)_2$
 - $Fe(SCN)_3$
 - $FeCl(CN)_2$
 - $Fe(OH)(SCN)_2$
-

Sual: Какого цвета осадок образуется при взаимодействии иона Mn^{+2} с реактивом NH_4OH ? (Çәki: 1)

- синий
 - желтый
 - желтоватый зеленый
 - розовый
 - белый
-

Sual: Какой осадок образует ион Mn^{+2} с щелочами? (Çәki: 1)

- $Mn(OH)_2$
 - $Mn(OH)_3$
 - $Mn(OH)_4$
 - $KMn(OH)_4$
 - $K_2Mn(OH)_4$
-

Bölmə: 0502

Ad	0502
Suallardan	5
Maksimal faiz	5

Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Какой цвет образует раствор, при взаимодействии иона Mn^{+2} с $NaBiO_3$ в кислой среде? (Çəki: 1)

- фиолетовый
- белый
- синий
- желтый
- красный

Sual: Какой цвет образует раствор, при взаимодействии иона Mn^{+2} с сильными окислителями? (Çəki: 1)

- синий
- зеленый
- красный
- розовый
- фиолетовый

Sual: Укажите ряд, только восстановителей. (Çəki: 1)

- $H_2S, H_2S_2O_3, J^-, HNO_3, KMnO_4$
- $Al, H_2\bar{C}, H_2S, J^-, HNO_3, K_2Cr_2O_7$
- $Na, C, CO, Fe, H_2, H_2S, Cl-J^-$
- $Na, C, CO, H_2S, PbO, F_2, KClO_3, SnCl_4$
- $F_2, O_2, H_2O_2, HNO_3, PbO_2, HJO_4$

Sual: Укажите ряд, только окислителей. (Çəki: 1)

- $Na, a, C, CO, Fe, Al, H_2, H_2S, J^-$
- $Al, H_2, H_2S, H_2S_2O_3, J^-, HNO_3, K_2Cr_2O_7$
- $H_2S, H_2S_2O_3, J^-, HNO_3, KMnO_4, H_2O_2$
- $Na, Ca, C, CO, Fe, Al, H_2S, F_2$
- $F_2, O_2, Na_2S_2O_3, H_2O_2, HNO_3, KJO_4, O_3$

Sual: Определите сумму коэффициентов в уравнении реакции: $As_2S_3 + HNO_3 + H_2O \rightarrow H_3AsO_4 + H_2SO_4 + NO$ (Çəki: 1)

- 83
- 62
- 78
- 44
- 56

BÖLMƏ: 0503

Ad	0503
Suallardan	3
Maksimal faiz	3
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Сколько грамм Na_2O необходимо взять, чтобы получить 200 г 20%-ный $NaOH$ в растворе? $Mr(Na_2O)=62$; $Mr(NaOH)=40$ (Çəki: 1)

- 46
- 54
- 40

- 62
- 31

Sual: В 135 г воды растворено 15 г соли. Вычислите массовую долю (в %-ах) растворенного вещества в растворе. (Çәki: 1)

- 5
- 10
- 12
- 15
- 20

Sual: Какой электрод применяется для измерения окислительно-восстановительного потенциала? (Çәki: 1)

- стандартный графитный электрод
- стандартный платинный электрод
- стандартный водородный электрод
- капельный ртутный электрод
- каломельный электрод

BÖLMƏ: 0601

Ad	0601
Suallardan	2
Maksimal faiz	2
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Кто и когда впервые разработал протонную теорию для кислот и оснований? (Çәki: 1)

- 1907 г., Люис и Рендел
- 19125 г., Нильс Бор
- 1923 г., Бренстед и Лаири
- 1887 г., Аррениус
- 1867 г., Гундберг и Вааге

Sual: К какому классу соединений относятся по протонной теории все соединения, которые отдают протоны? (Çәki: 1)

- щелочь
- кислот
- соль
- оксид
- комплексное соединение

BÖLMƏ: 0602

Ad	0602
Suallardan	3
Maksimal faiz	3
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Общая масса раствора 250 г ,а масса растворённого вещества 62,5 г .Вычислите процентную концентрацию раствора. (Çәki: 1)

- 37,5%

- 12,5%
- 34%
- 50%
- 25%

Sual: Найдите массу раствора ,если в 30%-ом растворе растворилось 12 г вещества (Çәкі: 1)

- 75,0г
- 23,5г
- 47,0 г
- 37,5г
- 40г

Sual: Что называется процентной концентрацией? (Çәкі: 1)

- Число растворённого вещества (в граммах) в 100 г раствора
- Число растворённого вещества (в граммах) в 100 мл раствора
- Число молей растворённого вещества (в граммах) в 100 г раствора
- Число молей растворённого вещества (в граммах) в 100 мл раствора
- Число молей растворённого вещества (в граммах) в 1000мл раствора

BÖLMә: 0603

Ad	0603
Suallardan	4
Maksimal faiz	4
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Вычислите массовую долю соли в насыщенном растворе, коэффициент растворимости которой равна 1000 г/л. (Çәкі: 1)

- 10%
- 25%
- 40%
- 50%
- 64%

Sual: При выпаривании 400 г 30%-ного раствора выпарилось 200г воды. Вычислите концентрацию полученного раствора. (Çәкі: 1)

- 20
- 35
- 48
- 50
- 60

Sual: Вычислите процентную концентрацию полученного раствора, при перемешивании 48%-ного H₂SO₄ с водой в массовом соотношении 1:3. (Çәкі: 1)

- 15
- 30
- 40
- 18
- 12

Sual: Вычислите коэффициент растворимости соли (г/л) в насыщенном растворе, полученном после выпаривания ½ части воды из 20%-ного раствора соли. (Çәкі: 1)

- 300 г/л

- 450 г/л
- 500 г/л
- 550 г/л
- 600 г/л

БÖЛМә: 0701

Ad	0701
Suallardan	36
Maksimal faiz	36
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Какие законы составляют основу гравиметрического анализа? (Çәki: 1)

- закон постоянства состава и закон эквивалента
- закон постоянства состава, закон эквивалента и закон действующих масс веществ
- закон постоянства состава и закон сохранения масс веществ
- закон эквивалента и закон действующих масс веществ
- закон постоянства состава, закон сохранения масс веществ и закон действующих веществ

Sual: Что называется относительной погрешностью анализа? (Çәki: 1)

- произведение отношения теоретического и практического значения на 100%
- произведение практического и теоретического результата анализа
- разность теоретического и практического значения анализа
- произведение отношения практического и теоретического значения на 100%
- произведение отношения абсолютной погрешности и теоретического значения на 100%

Sual: Каким получается раствор, если при определенной температуре растворимость вещества больше произведения растворимости? (Çәki: 1)

- насыщенный раствор
- не насыщенный раствор
- молекулярный раствор
- однородный раствор
- крайне насыщенный раствор

Sual: Как зависит повышение температуры от растворимости у большинства твердых веществ? (Çәki: 1)

- растворимость увеличивается, а затем уменьшается
- уменьшается растворимость
- растворимость не изменяется
- растворимость увеличивается
- растворимость уменьшается, а затем увеличивается

Sual: Относится к аналитическим признакам: (Çәki: 1)

- разложение газов характерных запахов
- получение комплексных соединений
- получение солей
- получение солей и кислот
- получение окисей

Sual: Относится к аналитическим признакам (Çәki: 1)

- получение цветных веществ
- получение комплексных соединений
- получение солей
- получение солей и кислот

- получение окисей
-

Sual: Относится к аналитическим признакам: (Ўэки: 1)

- получение белого осадка
 получение комплексных соединений
 получение солей
 получение солей и кислот
 получение окисей
-

Sual: Относится к аналитическим признакам: (Ўэки: 1)

- получение солей и кислот
 получение цветных веществ
 разложение газов характерных запахов
 получение различных цветных осадков
 получение цветных комплексных соединений
-

Sual: Как называется вещество, образующегося аналитический признак с определяемым веществом?
(Ўэки: 1)

- аналитический реагент
 органический реагент
 неорганический реагент
 химический реагент
 реагент
-

Sual: При каких условиях проводится капельный анализ? (Ўэки: 1)

- на фильтровальной бумаге
 на пробирках
 на химическом стакане
 в колбе
 на платиновой чашке
-

Sual: При каких условиях проводится микрокристаллоскопический анализ? (Ўэки: 1)

- на часовой стекле
 на химическом стакане
 на пробирках
 в колбе
 на платиновой чашке
-

Sual: Какие из ниже перечисленных методов анализа проводятся в пробирках? I микрокристаллоскопический II капельный III каталитический IV полумикрохимических (Ўэки: 1)

- III, IV
 II, III
 I, II
 IV
 I
-

Sual: Какие методы анализа проводится на часовом стекле? I микрокристаллоскопический II капельный III каталитический IV полумикрохимический (Ўэки: 1)

- I, II
 II, III
 III, IV
 IV
 I
-

Sual: Укажите реактив катионов III группы (Ўэки: 1)

- H₂SO₄
 - NaOH
 - H₂S
 - HCl
 - NH₄Cl
-

Sual: Укажите реактив катионов IV группы (Çәкі: 1)

- NaOH (в избытке)
 - H₂SO₄
 - отсутствует реактив
 - HCl
 - NH₄Cl
-

Sual: Укажите реактив катионов V группы (Çәкі: 1)

- NaOH
 - H₂SO₄
 - H₂S
 - HCl
 - NH₄Cl
-

Sual: Укажите реактив катионов VI группы (Çәкі: 1)

- NH₄OH
 - NaOH
 - H₂S
 - HCl
 - отсутствует реактив
-

Sual: Укажите реактив катионов I группы (Çәкі: 1)

- отсутствует реактив
 - NaOH
 - H₂S
 - HCl
 - NH₄Cl
-

Sual: Укажите реактив анионов I группы (Çәкі: 1)

- BaCl₂
 - AgNO₃
 - отсутствует реактив
 - NaOH
 - HCl
-

Sual: Укажите реактив анионов II группы (Çәкі: 1)

- AgNO₃
 - BaCl₂
 - отсутствует реактив
 - NaOH
 - HCl
-

Sual: Укажите реактив анионов III группы (Çәкі: 1)

- нет реактивы
 - AgNO₃
 - BaCl₂
 - NaOH
 - HCl
-

Sual: При получении каких веществ реакция доходит до конца? (Ҷаќи: 1)

- I,II,III
 - I,II
 - III
 - II
 - I,III,IV
-

Sual: Как меняется степень диссоциации при добавлении NH_4Cl на раствор NH_4OH ? (Ҷаќи: 1)

- уменьшается
 - увеличивается
 - не меняется
 - уменьшается, потом увеличивается
 - увеличивается, потом уменьшается
-

Sual: Из каких ниже перечисленных равновесий отражается взаимосвязь между показателями гидроксильных? (Ҷаќи: 1)

- $\text{pH} + \text{pOH} = 14$
 - $\text{pH} + \text{pOH} = 10^{-14}$
 - $\text{pH} + \text{pOH} = 7$
 - $\text{pH} + \text{pOH} = 10^{-7}$
 - $\text{pH} + \text{pOH} = 10$
-

Sual: Вычислить водородный показатель в одноосновных кислых растворах, в которых молярная концентрация составляет 0,001 mol/litr? (Ҷаќи: 1)

- 3
 - 2
 - 6
 - 4
 - 2
-

Sual: Из каких нижеперечисленных веществ, имеющее равную молярную концентрацию, pH- ниже? (Ҷаќи: 1)

- NaOH
 - $\text{NH}_4\text{-OH}$
 - Cl
 - KNO_3
 - NaCl
-

Sual: Из каких нижеперечисленных веществ, имеющее равную молярную концентрацию, pH- ниже? (Ҷаќи: 1)

- HNO_3
 - HNO_2^-
 - KNO_3
 - KNO_2
 - H_2S
-

Sual: Какой показатель воды можно определить нефелометрическим методом? (Ҷаќи: 1)

- непрозрачность
 - температура
 - запах
 - вкус
 - прозрачность
-

Sual: Как меняется pH, при уменьшении 10 раза концентрации ионов водорода? (Ҷаќи: 1)

- увеличивается на 1 единицу

- уменьшается на 10 единиц
 - уменьшается на 10 единиц
 - увеличивается на 10 единиц
 - увеличивается на 2 единицы
-

Sual: Как называются буферные вещества? (Ҷаќи: 1)

- вещества, которые при добавлении определенного количества кислот и оснований, не меняется рН:
 - вещества, которые при добавлении определенного количества кислот и оснований, уменьшается рН
 - вещества, которые при добавлении определенного количества кислот и оснований, увеличивается рН
 - вещества, которые доходят реакции до конца
 - вещества, препятствующие гидролизу солей
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

рН- какого буферного вещества, можно вычислить с помощью $pH = pK_{\text{тн}} - \lg$

$\frac{C_{\text{тн}}}{C_{\text{дн}}}$ уравнения?

- буферный раствор, который составлен из слабой кислоты и его солей
 - буферной раствор, который составлен из слабой основаниии и его солей
 - буферной раствор, который составлен из слабой основаниии и сильной кислоты
 - буферной раствор, который составлен из сильное основание и сильное кислота
 - буферной раствор, который составлен из слабой основаниии и слабое кислоты
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

рН- какого буферного вещества, можно вычислить с помощью

$pH = 14 - pK_{\text{с}} + \lg \frac{C_{\text{ос}}}{C_{\text{дн}}}$ уравнения?

- буферный раствор – слабое основание + солей
 - буферный раствор – слабая кислота + солей
 - буферный раствор – слабое основание + сильная кислота
 - буферный раствор – сильная кислота + сильная основание
 - буферный раствор – слабое основание + слабая кислота
-

Sual: Сколько должна быть масса получившегося кристаллического осадка при гравиметрическом анализе? (Ҷаќи: 1)

- 0,5 г
 - 0,1-0,2 г
 - 0,2-0,3 г
 - 0,1-0,5 г
 - 1,5 г
-

Sual: Сколько должна быть масса получившегося амфорного осадка при гравиметрическом анализе? (Ҷаќи: 1)

- 0,1-0,2 г
 - 0,2-0,3 г
 - 0,1-0,5 г
 - 0,5 г
 - 1,5 г
-

Sual: Какие факторы действует полностью на осаждение? (Ҷаќи: 1)

- количество осадителя, рН раствора, растворимость осажденного вещества
- количество осадителя

- pH раствора
 - количество осадителя и pH раствора
 - растворимость осаждаемого вещества
-

Sual: Как можно уменьшить растворимость осадок? (Çəki: 1)

- действие избытка осадителя
 - прибавление стороннего иона
 - прибавление раствора сильного электролита
 - нагревание раствора
 - разбавление раствора
-

Bölmə: 0702

Ad	0702
Suallardan	30
Maksimal faiz	30
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Какое вещество берется как осаждающим реагентом при гравиметрическом определении иона Ba^{2+} в $BaCl_2 \cdot 2H_2O$? (Çəki: 1)

- $K_2Cr_2O_7$
 - H_2CO_3
 - H_3PO_4
 - NH_4OH
 - H_2SO_4
-

Sual: Как изменяется растворимость раствора $AgCl$ при добавлении в него KNO_3 ? (Çəki: 1)

- уменьшается, затем увеличивается
 - уменьшается
 - увеличивается, затем уменьшается
 - увеличивается
 - не изменяется
-

Sual: Что происходит при длительном нагревании на высокой температуре Fe_2O_3 ? (Çəki: 1)

- цвет Fe_2O_3 чернеет
 - превращается в FeO
 - превращается в Fe
 - превращается в $Fe(OH)_3$
 - превращается в Fe_3O_4
-

Sual: Чем проверяется полное смывание осадка $BaSO_4$? (Çəki: 1)

- с 0,1 н KNO_3
 - с 0,1 н HNO_3
 - с 0,1 н H_2SO_4
 - с 0,1 н $K_2Cr_2O_7$
 - с 0,1 н HCl
-

Sual: Как называется буферная емкость? (Çəki: 1)

- количество добавленной сильной кислоты или щелочи для изменения на одну единицу pH- раствор
- количеству добавленной сильной кислоты для изменения на одну единицу pH- раствор
- количество добавленной сильной щелочи для изменения на одну единицу pH- раствор
- количество добавленной сильной кислоты для изменения на десять единицу pH- раствор
- количество добавленной сильной щелочи для изменения на десять единицу pH- раствор

Sual: К каким соединениям относятся ионы и вещества, отдающие протоны, по протомитической теории? (Ќәкі: 1)

- кислота
 - основания
 - соль
 - окись
 - амфотер гидроксид
-

Sual: К каким соединениям относятся ионы и вещества, присоединявшие электронные пары по теории Апротана? (Ќәкі: 1)

- основания
 - кислота
 - соль
 - окись
 - амфотер гидроксид
-

Sual: (Ќәкі: 1)

Вычислить степень диссоциации в растворе 0,2M HCOOH $[H^+]=6 \cdot 10^{-3}$

mol/l:

- $3 \cdot 10^{-2}$
 - $2 \cdot 10^{-2}$
 - 3
 - 10^{-2}
 - 30
-

Sual: Произведение молярной концентрации труднорастворимого вещества если больше произведению растворимости его какой процесс происходит? (Ќәкі: 1)

- раствор перенасыщен, происходит осаждение
 - раствор насыщенный, динамическое равновесие
 - раствор ненасыщенный, динамическое растворение
 - раствор ненасыщенный, происходит растворение
 - раствор пересыщенный, динамическое равновесие
-

Sual: Произведение молярной концентрации труднорастворимого вещества, если меньше произведение растворимости его какой процесс происходит? (Ќәкі: 1)

- раствор ненасыщенный, происходит растворение
 - раствор насыщенный, динамическое равновесие
 - раствор ненасыщенный, динамическое растворение
 - раствор ненасыщенный, динамическое растворение
 - раствор пересыщенный, динамическое равновесие
-

Sual: Укажите фактор, способствующий осаждению? I концентрация раствора II количество осадител III воздействие одноименных ионов IV температура (Ќәкі: 1)

- I,II,III,IV
 - I, II,III
 - I,II
 - II,III,IV
 - III,IV
-

Sual: Произведение растворимости труднорастворимого вещества зависит от каких факторов? (Ќәкі: 1)

- от природы вещества и температура

- от природы вещества и температура
 - только от температуры
 - от природы и концентрации вещества
 - от концентрации и температуры
-

Sual: (Ќәкі: 1)

$K_H = K_{\text{вода}}/K_{\text{кис}}$. Уравнение когда вернее?

- I гидролиз по катиону II гидролиз по аниону
- III гидролиз по катиону и по аниону

- II
 - I
 - III
 - I, II
 - II, III
-

Sual: В $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ кристаллизационной воды составляет экспериментальное количество 14,70%, теоретическое количество 14,75%. Рассчитайте абсолютные и относительные ошибки. (Ќәкі: 1)

- 0,05; -0,3389%
 - +0,05; +0,03389%
 - 0,5; -0,3401%
 - +0,05; +0,3401%
 - 0,3389; -0,05%
-

Sual: Какое вещество называется практически нерастворимым? (Ќәкі: 1)

- растворимость не больше 10^{-4} г/ион/л
 - растворимость не больше 10^{-6} г-ион/л
 - растворимость больше 10^{-6} г-ион/л
 - растворимость больше 10^{-4} г-ион/л
 - растворимость больше 10^{-4} г-экв/л
-

Sual: Для получения полного осаждения объем раствора осаждающего вещества сколько должен быть? (Ќәкі: 1)

- 1,5 раза больше теоретически рассчитанного количества
 - 2,0 раза больше теоретически рассчитанного количества
 - теоретически рассчитанное количество
 - 1,5 мл больше теоретически рассчитанного количества
 - 2,0 мл больше теоретически рассчитанного количества
-

Sual: Вес осадок когда считается стабильным? (Ќәкі: 1)

- разница между двумя последними весами не больше 0,002 г
 - разница между двумя последними весами не больше 0,0001 г
 - разница между двумя последними весами не больше 0,002 г
 - разница между двумя последними весами не больше 0,001 г
 - разница между теоретическим и практическим результатами не больше 0,002 г
-

Sual: Из каких факторов зависит произведение растворимости трудно растворимых электролитов? (Ќәкі: 1)

- от природа вещества и температуры
 - только от свойства вещества
 - только от температуры
 - от концентрации раствора
 - только от температуры и концентрации раствора
-

Sual: (Çəki: 1)

При гравиметрическом определении Ba^{2+} в $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ как вычисляется количество Ba^{2+} в пропаленном осадке?

- $BaSO_4$ ----- Ва прок.ос. ----- x2 г
 - $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ ----- Ва прок.ос. ----- x2 г
 - $BaCl_2$ ----- Ва прок.ос. ----- x2 г
 - $BaCl_2$ ----- Ва взятая навеска ----- проп.ос
 - $BaSO_4$ ----- Ва взятая навеска ----- проп.ос.
-

Sual: (Çəki: 1)

При гравиметрическом определении Ba^{2+} в $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ как вычисляется количество Ba^{2+} в пропаленном осадке?

- $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ ----- Ва 100 ----- x
 - $BaCl_2$ ----- Ва 100 ----- x
 - $BaSO_4$ ----- Ва 100 ----- x
 - $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ ----- Ва x ----- 100
 - $BaCl_2$ ----- Ва x ----- 100
-

Sual: (Çəki: 1)

При гравиметрическом определении Fe^{3+} в $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ как вычисляется взятый вес?

- $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ ----- $2Fe(OH)_3$ взятый вес ----- 0,2 г
 - $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ ----- $Fe(OH)_3$ взятый вес ----- 0,2 г
 - $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ ----- $2Fe(OH)_3$ взятый вес ----- 0,2 г
 - $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ ----- $2Fe(OH)_3$ 0,2 г ----- взятый вес
 - $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ ----- $2Fe(OH)_3$ 0,2 г ----- взятый вес
-

Sual: Как называется процесс образования частиц осадка? (Çəki: 1)

- агрегация
 - ориентация
 - седиментация
 - пептизация
 - коагуляция
-

Sual: Как называется определенное расположение частиц осадок в процессе агрегации? (Çəki: 1)

- ориентация
 - сольватация
 - седиментация
 - пептизация
 - коагуляция
-

Sual: (Çəki: 1)

Какие ионы в первую очередь адсорбирует осадок $BaSO_4$ в растворах?

1. NO_3^- 2. SO_4^{2-} 3. CrO_7^{2-} 4. Ba^{2+} 5. Ca^{2+} 6. Sr^{2+} 7. Cl^-

- 2, 4
- 1, 3, 7
- 1, 3, 5, 7
- 2, 4, 6
- 1, 2, 5, 6, 7

Sual: При титровании сильной кислоты с сильным основанием до титрования раствора какая формула вычисляется? (Џәкі: 1)

$pH = -\lg C_{HAn}$

$pH = 14 - \lg C_{HAn}$

$pH = 14 + \lg C_{HAn}$

$pH = 14 + \lg C_{KOH}$

$pH = 14 - \lg C_{KOH}$

Sual: При титровании сильной кислоты с сильным основанием после точки эквивалентности pH раствора по какой формуле вычисляется? (Џәкі: 1)

$pH = 14 + \lg C_{KOH}$

$pH = 14 - \lg C_{KOH}$

$pH = 14 + \lg C_{HAn}$

$pH = 14 - \lg C_{HAn}$

$pH = -\lg C_{HAn}$

Sual: При титровании сильного основания и сильной кислоты до титрования как вычисляется pH раствора? Укажите в нижеследующих формулах. (Џәкі: 1)

$pH = -\lg C_{HAn}$

$pH = 14 - \lg C_{HAn}$

$pH = 14 + \lg C_{HAn}$

$pH = 14 + \lg C_{KOH}$

$pH = 14 - \lg C_{KOH}$

Sual: При титровании сильного основания и сильной кислоты, после точки эквивалентности pH раствора по какой формуле вычисляется? (Џәкі: 1)

$pH = -\lg C_{HAn}$

$pH = 14 - \lg C_{HAn}$

$pH = 14 + \lg C_{HAn}$

$pH = 14 + \lg C_{KOH}$

$pH = 14 - \lg C_{KOH}$

Sual: До титрования pH раствора по какой формуле рассчитывается при взаимодействии слабой кислоты и сильного основания? (Џәкі: 1)

$pH = \frac{1}{2}(pK_{HAn} - \lg C_{HAn})$

$pH = 14 - \frac{1}{2}(pK_{KOH} - \lg C_{KOH})$

$pH = 14 + \lg C_{KOH}$

$pH = -\lg C_{HAn}$

$pH = \frac{1}{2}(pK_{HAn} + \lg C_{HAn})$

Sual: При взаимодействии слабого основания и сильной кислоты рН раствора по какой формуле рассчитывается до титрования? (Çәki: 1)

$pH = 14 - \frac{1}{2}(pK_{\text{KOH}} - \lg C_{\text{KOH}})$

$pH = \frac{1}{2}(pK_{\text{HAn}} + \lg C_{\text{HAn}})$

$pH = -\lg C_{\text{HAn}}$

$pH = 14 + \lg C_{\text{KOH}}$

$pH = \frac{1}{2}(pK_{\text{HAn}} - \lg C_{\text{HAn}})$

BÖLMә: 0703

Ad	0703
Suallardan	34
Maksimal faiz	34
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	2 %

Sual: Как изменяется растворимость при добавлении HCl в раствор AgCl? (Çәki: 1)

- не изменяется
- увеличивается
- увеличивается,затем уменьшается
- уменьшается,затем увеличивается
- уменьшается

Sual: Как изменяется растворимость при добавлении AgNO3 в раствор AgCl? (Çәki: 1)

- увеличивается
- уменьшается
- увеличивается,затем уменьшается
- уменьшается,затем увеличивается
- не изменяется

Sual: (Çәki: 1)

Когда используется $K_{\text{H}} = K_{\text{вода}}/K_{\text{ос}}$ уравнения

I гидролиз по катиону II гидролиз по аниону

III гидролиз по катиону и по аниону

- I
- II
- III
- I,II
- II

Sual: Как называется гидролиз соли NH₄Cl? (Çәki: 1)

- гидролиз по катиону
 - гидролиз по аниону
 - гидролиз по катиону и по аниону
 - гидролиз по аниону хлорида
 - не гидрализуется
-

Sual: (Çəki: 1)

Как называется гидролиз соли CH_3COONa ?

- гидролиз по аниону
 - гидролиз по катиону
 - гидролиз по катиону и по аниону
 - гидролиз по аниону хлорида
 - не гидролизуется
-

Sual: (Çəki: 1)

Как называется гидролиз соли $\text{CH}_3\text{COONH}_4$?

- гидролиз по катиону и по аниону
 - гидролиз по катиону
 - гидролиз по аниону
 - гидролиз по аниону хлорида
 - не гидролизуется
-

Sual: (Çəki: 1)

Как изменится гидролиз, если в CuCl_2 , FeCl_3 , NH_4Cl растворам солей добавить соляную кислоту?

- слабеет
 - усиливается
 - не изменится
 - слабеет, потом усиливается
 - усиливается, потом слабеет
-

Sual: (Çəki: 1)

Как изменится гидролиз, если в KCN , Na_2S , CH_3COONa растворам солей добавить щелочь?

- слабеет
 - усиливается
 - не изменится
 - слабеет, потом усиливается
 - усиливается, потом слабеет
-

Sual: В комплексе натрий-гексанитронобольштиат (III) координационное число равно? (Çəki: 1)

- 6
 - 3
 - 4
 - 0
 - 1
-

Sual: Как называются комплексы, которые лиганды содержат нейтральных молекул воды? (Çəki: 1)

- аквакомплексы
 - асидокомплексы
 - аммиаки
 - двойные комплексы
 - нейтральные комплексы
-

Sual: (Çəki: 1)

Как называется $\text{Na}_3 [\text{CO}(\text{NO}_2)_6]$ комплекс?

- натрий –гексанитрокобальтиат (III)
 - натрий - гексацианонитрокобальтиат (II)
 - гексанитро-кобальтит (III)
 - гексанитрокобальтиат - натрий
 - натрий гексационитрокобальтиат
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

Ализарин образует комплекса какого цвета в щелочной среде с ионом Al^{+3} ?

- красный
 - желтый
 - бурый
 - бордовый
 - сиреневый
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

Реактив Нестлера с ионом NH_4^{+2} образует какого цвета комплекс?

- красный -бурый
 - желтый
 - бурый
 - бордовый
 - сиреневый
-

Sual: Укажите какие вещества относятся комплекс соединением. I нормальный соли II кислые соли III двойные соли IV кристалл гидрат (Ҷаќи: 1)

- III,IV
 - I,II
 - II,III,IV
 - III
 - IV
-

Sual: Из нижеследующих комплексных соединений которые применяются в аналитическое химии? I в определении ионов II в маскировки ионов III в образовании осадков (Ҷаќи: 1)

- I, II
 - II,III
 - I,II,III
 - III
 - I
-

Sual: Чувствительность аналитических реакций измеряется какими параметрами? I открываемым минимум II открываемым концентрат III максимальным открываемым (Ҷаќи: 1)

- I,II
 - I,II,III
 - II,III
 - III
 - I
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

Соляная кислот является характерной для Tg^{+} , Pb^{+2}

I селективным реактивом

II групповым реактивом

III специфический реактив

- II
 - I
 - III
 - II, III
 - I, II, III
-

Sual: При каких условиях проводится полумикрохимии анализ? (Ҷаќи: 1)

- в пробирке
 - часовое стекле
 - фильтровальной бумаге
 - в фарфоровой чашке
 - в фарфоровой
-

Sual: При определении иона никеля с диэтилглиоксима открываемый минимум в каком методе является наиболее меньшим: (Ҷаќи: 1)

- флотация
 - капельным
 - в пробирке
 - экстракция
 - люминисце....
-

Sual: При кислотно-щелочной классификации какие вещества групповым применяется реактивом? (Ҷаќи: 1)

- HCl, H₂SO₄, NaOH, NH₄OH
 - HCl, H₂SO₄, H₂S, NaOH
 - (NH₄)₂CO₃, (NH₄)₂S, H₂S, NaOH
 - H₂SO₄, (NH₄)₂CO₃, NaOH
 - (NH₄)₂CO₃, (NH₄)₂S, H₂S, HCl
-

Sual: Какая группа анионов не имеет группового реактива? (Ҷаќи: 1)

- III
 - II
 - I
 - I, II
 - II, III
-

Sual: Без кислорода анионы определяется какими реактивам: (Ҷаќи: 1)

- AgNO₃
 - BaCl₃
 - NaOH
 - H₂SO₄
 - NH₄OH
-

Sual: Укажите магнизиальный смесь. (Ҷаќи: 1)

- NH₃, NH₄Cl, MgCl₂
 - NH₃, HCl, MgCl₂
 - NH₄Cl, Mg₂SO₄
 - Mg₂SO₄ (NH₄)₂CO₃, NaOH
 - H₂SO₄, (NH₄)₂CO₃, Mg₂SO₄
-

Sual: Чего изучает количественный анализ? (Ҷаќи: 1)

- количественный состав вещества

- точный анализ
 - общие свойства методов анализа
 - методы определения элементного состава вещества
 - разработка методов скоростного анализа
-

Sual: Укажите методы количественного анализа. I химический II физико-химический III физический (Ўэки: 1)

- I,II,III
 - I,II
 - III
 - I,III
 - II
-

Sual: Укажите ряд методов химического анализа. (Ўэки: 1)

- гравиметрический, титриметрический, газовый
 - гравиметрический, фотометрический, электро-химический
 - титриметрический, фотометрический, газометрический
 - титриметрический, фотометрический, газометрический
 - Газометрический, электрохимический, титриметрический
-

Sual: Гравиметрический анализ какому методу относится I химический II физико-химический III физический (Ўэки: 1)

- II
 - I,II
 - III
 - I,III
 - I,II,III
-

Sual: Какими методами выполняется со анализа количество анализ I макро метро II полумикроанализ III полумикроанализ (Ўэки: 1)

- I,II,III
 - I,II
 - III,IV
 - I,III
 - I,II,III,IV
-

Sual: Сколько граммов твердого вещества надо взять для анализа по методу макроанализа? (Ўэки: 1)

- 0,1 г больше
 - 10 мг-50мг
 - 10мг меньше
 - 50 мг-100 мг
 - 20мг-30 мг
-

Sual: Сколько граммов твердого вещества надо взять для анализа по методу полумикроанализу? (Ўэки: 1)

- 10 мг-50 мг
 - 0,1 г-больше
 - 10 мг-менше
 - 50 мг-100 мг
 - 20 мг-30 мг
-

Sual: Сколько граммов твердого вещества надо взять для анализа по методу микроанализу? (Ўэки: 1)

- 10 мг-50 мг
- 0,1 г-больше
- 10 мг-50 мг
- 50 мг-100 мг

20 мг-30 мг

Sual: Как называется метод, который основывается на интенсивное? (Çəki: 1)

- Калориметрия
 - титрометрия
 - гравиметрия
 - асидиметрия
 - алкалиметрия
-

Sual: Укажите электрохимические методы I потенсометрия II кондуктометрия III гравиметрия (Çəki: 1)

- I,II
 - II
 - III
 - I,III
 - I,II,III
-

Sual: (Çəki: 1)

Если Ca^{2+} осаждается с оксалатом-натрием, какие будут осажденные и прокаленные формы?

- $\text{CaC}_2\text{O}_4 \cdot \text{CaO}$
 - $\text{CaCO}_3 \cdot \text{CaO}$
 - $\text{CaO} \cdot \text{CaO} \cdot 2\text{O}_4$
 - $\text{CaO} \cdot \text{CaO} \cdot \text{C}_3$
 - $\text{CaCO}_3 \cdot \text{CaC}_2\text{O}_4$
-

Bölmə: 0801

Ad	0801
Suallardan	18
Maksimal faiz	18
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: На чем основывается титриметрический анализ? (Çəki: 1)

- на вычислении объема затраченного в реакцию рабочего раствора
 - на вычислении объема вещества образованного в результате реакции в растворе
 - на вычислении масс вступивших в реакцию веществ
 - на вычислении масс веществ образованных в результате реакции
 - на вычислении масс и объемов веществ вступивших в реакцию
-

Sual: На какой закон основывается вычисление результатов титриметрических анализов? (Çəki: 1)

- на закон действия масс веществ
 - на закон постоянства состава
 - на закон сохранения масс веществ
 - на закон объемных отношений
 - на закон эквивалентов
-

Sual: Хроматом..... метод на что основывается. (Çəki: 1)

- абсорбция
- растворение
- осаждение

- температуру
 - сублимация
-

Sual: Какими методами выполняются гравиметрический метод: I разделение II извлечение III осаждение (Ҷаќи: 1)

- I, II, III
 - II
 - III
 - I, III
 - I, II
-

Sual: Что называется не осажденной формой? (Ҷаќи: 1)

- при взаимодействии с соответствующей первичной осаждаемой форме
 - после прокаливании осадка полученной форме
 - форма полученная при соосаждении
 - форма полученная кристаллов с меньшей плоскости
 - форма полученная кристаллов с большой плоскости
-

Sual: Что называется весовой формой? (Ҷаќи: 1)

- Что называется весовой формой?
 - форма – полученная при взаимодействии соответствующие реагентом и
 - форма- полученная при соосаждения
 - форма- полученная кристаллов с меньшей плоскости
 - форма – полученной кристаллов с большей плоскости
-

Sual: Требования – предъявляемые к весовой форме. I масса определяемого элемента меньше в анализируемой веществе II осадок должен быть химически устойчива III весовая форма должна полностью и легко перейти в осажденную форму IV состав осадка полностью должен соответствовать химической формуле (Ҷаќи: 1)

- I, II, IV
 - II
 - III
 - I, II
 - II, III
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

Вычислить аналитический фактор Ba^{+2} бария в осадке сульфата

Бария. $M_r(BaSO_4)=233,4$, $A_r(Ba)=137$

- 0,5869
 - 0,8581
 - 1,7036
 - 0,2493
 - 1,1634
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

Вычислить аналитический фактор железа в Fe^{+2} для определения

гравиметрическим методом. $M_r(Fe_2O_4)=160$, $A_r(Fe)=56$

- 0,7000
 - 0,8581
 - 1,7036
 - 0,2493
 - 1,1634
-

Sual: В анализируемом образце количество вещества определяется по какой формуле (Џәкі: 1)

- $P=Fm$
 - $m=Fa$
 - $P=mC$
 - $F=ma$
 - $P=mg$
-

Sual: 2,5 г Na_2CO_3 – приготовлен 500 мл раствор. Подсчитайте нормальную, молярную и титрованную концентрацию этого раствора. (Џәкі: 1)

- 0,0943 н; 0,0472 М; 0,005 г/мл
 - 0,0238 н; 0,0169 М; 0,025 г/мл
 - 0,0468 н; 0,0234 М; 0,015 г/мл
 - 0,0356 н; 0,0169 М; 0,020 г/мл
 - 0,0538 н; 0,0269 М; 0,025 г/мл
-

Sual: Титрование $T=0,005122$ г/мл раствора серной кислоты вычислите нормальную и молярную концентрацию. (Џәкі: 1)

- 0,1044 н; 0,0522 М
 - 0,1234 н; 0,0677 М
 - 0,1122 н; 0,0551 М
 - 0,3642 н; 0,1821 М
 - 0,2367 н; 0,1184 М
-

Sual: Для получения 0,2 Н раствора к раствору 1,2 л 0,2120 Н HCl сколько литра воды надо добавить? (Џәкі: 1)

- 72 мл
 - 68 мл
 - 54 мл
 - 84 мл
 - 96 мл
-

Sual: Для титрования раствора H_2SO_4 был израсходовано раствор 20 мл $NaOH$ титр которого равен 0,004614 г/мл. Найдите количество H_2SO_4 в граммах. (Џәкі: 1)

- 0,1132 г
 - 0,2312 г
 - 0,0323 г
 - 0,0624 г
 - 0,0932 г
-

Sual: С 12 мл HCl ($T=0,003512$ г/мл) сколько грамм CaO можно нейтрализовать? (Џәкі: 1)

- 0,0323 г
 - 0,2312 г
 - 0,1132 г
 - 0,0624 г
 - 0,0932 г
-

Sual: Раствор, титр по CaO 0,0052 г/мл 12 мл HCl сколько граммов CaO сломет нейтрализовать? (Џәкі: 1)

- 0,0624 г
 - 0,2312 г
 - 0,1132 г
 - 0,0323 г
 - 0,0932 г
-

Sual: Как называется метод объемного анализа, рабочий раствор которого являются кислоты? (Џәкі: 1)

- ацидиметрия

- алкалиметрия
 - оксидиметрия
 - комплексометрия
 - титриметрия
-

Sual: По типу использованных химических реакций какие из ниже перечисленных методов не являются методом объемного анализа? 1. метод нейтрализации 2. метод экстракции 3. метод хроматографии 4. метод оксидиметрии 5. метод фотометрического анализа 6. метод комплексометрии 7. метод осаждения 8. метод гравиметрии (Çəki: 1)

- 2, 3, 5, 8
 - 1, 4, 6, 7
 - 1, 3, 5, 7
 - 2, 4, 6, 8
 - 1, 2, 5, 6
-

Bölmə: 0802

Ad	0802
Suallardan	12
Maksimal faiz	12
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Как называется титр раствора? (Çəki: 1)

- Число растворённого вещества в(в граммах) 100мл раствора
 - Число растворённого вещества в(в граммах) 1мл раствора
 - Число растворённого вещества в(в граммах) 1л раствора
 - Число молей растворённого вещества в 1л раствора
 - Число растворённого вещества в(в г-моль) 1л раствора
-

Sual: Вычислите результативность анализа в титриметрическом анализе основывается на какие законы? (Çəki: 1)

- закон эквивалентности
 - закон действия масс
 - закон стабильность масс
 - закон относительно объемам
 - Геометрической относительности
-

Sual: Момент, при взаимодействии вещества соответствующий эквивалент количеству друг-другу титрования как называется? (Çəki: 1)

- точкой эквивалентности
 - точка нейтрализации
 - точка титра
 - точка Ph
 - Интервал изменение окраски индикатора
-

Sual: Метод объемного анализа, где в качестве рабочего раствора применяется раствор щелочи, как называется? (Çəki: 1)

- ацидиметрия
 - алкалиметрия
 - оксидиметрия
 - комплексометрия
 - титриметрия
-

Sual: Из указанных методов, которые относятся к титриметрическому анализу? (Ҷаќи: 1)

- кислотно-щелочной метод, оксидиметрия осаждения и комплексообразования
 - метод нейтрализации фитометрия, метод осаждения и комплексообразования
 - метод оксидиметрии, гравиметрия, комплексообразования
 - кислотно-щелочной метод, нефелометрия, фитометрия
 - метод осаждения и комплексообразования
-

Sual: Из нижеследующих требований какие характерны стандартным веществам? (Ҷаќи: 1)

- не должен быть гигроскопическим
 - раствор должен быть устойчивым
 - Эквивалентный вес должен быть высоким
 - хорошо растворим воде
 - титрование растворе должны происходить быстро и легко
-

Sual: К стандартным веществам какие требования не предъявляются? (Ҷаќи: 1)

- гигроскопик В)раствор устойчивости
 - эквивалентный вес высокие
 - хорошая раствор имеет вода
 - при титровании быстро и легко взаимодействовать
-

Sual: Для установки титра щелоча какими первичными веществами надо пользоваться? (Ҷаќи: 1)

- оксалатовая кислота
 - боракс-бура
 - сода
 - HCl
 - серная кислота
-

Sual: Для установки титра кислоты какими первичным веществами надо пользоваться? (Ҷаќи: 1)

- боракс-бура
 - оксалатовая кислота
 - гидроокис натрия
 - соляная кислота
 - серная кислота
-

Sual: В методе щелочной –кислотной титровании каким видом пользуются? I. сильная кислота- сильный щелочное титрование II. Слабая кислота – сильный щелочь III. Слабая щелочь – сильная кислота IV. Слабая щелочь – сильная щелочь (Ҷаќи: 1)

- I, II, III
 - I, II
 - II, III
 - I, II, III, IV
 - III
-

Sual: В кислотно – щелочном методе в качестве рабочего раствора какие вещества применяются? I сильные кислоты II слабые основания III сильные основания IV слабые кислоты (Ҷаќи: 1)

- I, III
 - I, II
 - II, III
 - I, II, III, IV
 - III
-

Sual: В методе нейтрализации в качестве рабочего раствора какие вещества применяются? I . NaOH II. KCl III. HCl IV. KOH (Ҷаќи: 1)

- I, III, IV
- I, II
- II, III

- I,IV
- I,IV

BÖLMƏ: 0803

Ad	0803
Suallardan	20
Maksimal faiz	20
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: 1,25г вещества растворено в 46,25мл раствора.Вычислите титр раствора (Çəki: 1)

- 0,0325(г/мл)
 - 0,0540(г/мл)
 - 0,0270 (г/мл)
 - 0,0127(г/мл)
 - 0,0675 (г/мл)
-

Sual: Рассчитайте титр раствора 0,1М ортофосфорной (H₃PO₄) кислоты (Çəki: 1)

- 0,00246г/мл
 - 0,00358 г/мл
 - 0,01236 г/мл
 - 0,00748г/мл
 - 0,0098г/мл
-

Sual: По каким методом определяются ионы галогена с AgNO₃? (Çəki: 1)

- аргетометрия
 - иодометрия
 - роданометрия
 - меркуриметрия
 - капельном
-

Sual: Как называется метод осаждения с помощью хромата калия? (Çəki: 1)

- Метод Мора
 - Метод Фольгарда
 - Метод Фаянса
 - Метод Ильинского
 - Метод Гей-Люссака
-

Sual: Как называется способ осаждения с квасцами железа аммония? (Çəki: 1)

- Способ Фольгара
 - Способ Мора
 - Способ Фаянса
 - Способ Ильинского
 - Способ Гей-Люссана
-

Sual: При определении эквивалентной точки по методу Фольгарда что наблюдается? (Çəki: 1)

- осадок окрашивается в красно – кирпичный цвет
 - осадок окрашивается в красный цвет
 - осадок окрашивается в желтый цвет
 - осадок окрашивается в серый цвет
 - осадок окрашивается в черный цвет
-

Sual: (Çəki: 1)

Какие требования предъявляются к индикаторам в оксидиметрии?

1. индикатор должен быть чувствительным, то есть он должен реагировать незначительным лишним количеством окислительно-восстановителя
2. индикатор должен быть при взаимодействии устойчивым
3. окислительная и восстановительная форма должны иметь одинаковый цвет
4. индикаторы в окислительной или восстановительной форме должны резко отличаться друг от друга
5. самое большое количество индикатора должно изменить окраску
6. самое малое количество индикатора не должно изменить окраску
7. интервал изменения окраски индикатора должен быть большим, и должен быть соответственно скачок титрования
8. интервал изменения окраски индикатора должен быть меньшим и не должен способствовать скачку титрования
9. индикатор должен быть устойчив к воздуху, кислороду, диоксиду углерода

- 1, 4, 5, 8, 9
 - 1, 3, 5, 7, 9
 - 2, 4, 6, 8
 - 2, 3, 6, 7
 - 3, 5, 6, 8
-

Sual: (Çəki: 1)

В оксидиметрии какие версии не являются правильным предъявляемым к индикаторам?

1. индикатор должен быть чувствительным, т.е. самое малое количество окислителя и восстановителя должен взаимодействовать с индикатором
2. индикатор не должен быть чувствительным, т.е. индикатор должен быть устойчивым, не должен взаимодействовать с окислителем или восстановителем даже в самом малом количестве
3. окисленная и восстановленная форма индикатора должен быть одинаковой окраски
4. окисленная и восстановленная форма индикатора должен резко отличаться друг от друга
5. изменение окраски раствора при незначительном количестве индикатора даже должен ясно наблюдаться
6. изменение окраски раствора при незначительном количестве индикатора не должен наблюдаться
7. изменение интервала окраски индикатора должен быть большим и не должен соответствовать точки скачок титрования
8. изменение интервала окраски индикатора не должен быть большим, должен соответствовать точке скачке титрования
9. индикатор должен быть устойчив кислороду воздуха, воздуху и диоксиду углерода

- 2, 3, 6, 7
- 1, 3, 5, 7, 9
- 2, 4, 6, 8
- 1,4, 5, 8, 9
- 4, 5, 8, 9

Sual: Титрование KMnO_4 с раствором сдаваемой кислотой почему производится при температуре 70-80°C? (Ҷаќи: 1)

- на холоду скорость реакции понижается
- на холоду скорость реакции сильно увеличивается
- на холоду щавелевая кислота подвергается гидролизу
- на холоду раствор KMnO_4 подвергается гидролизу
- на холоду раствор KMnO_4 образует осадок

Sual: (Ҷаќи: 1)

Укажите правильные версии о преимуществах метода перманганатометрии в сравнении с другими окислительно-восстановительными методами титрования.

1. в методе перманганатометрии нет необходимой в употреблении индикатора
2. титрование в перманганатометрии можно воспроизводить только в кислой среде
3. титрование в перманганатометрии можно воспроизводить только в щелочной среде
4. по методу перманганатометрии титрование можно воспроизводить и в кислой и в щелочной среде
5. KMnO_4 – легко и дешево можно приобрести
6. KMnO_4 – дорого и очень трудно приобрести
7. $\text{MnO}_4^- / \text{Mn}^{2+}$ пара имеет достаточно большой окислительно-восстановительный потенциал, поэтому те вещества, которых не возможно определить слабыми окислителями можно определить при помощи метода перманганатометрии
8. вещество, которые не обладают даже окислительно-восстановительными свойствами можно определить при помощи перманганатометрии
9. вещество, которое не обладает окислительно-восстановительными свойствами не возможно определить методом перманганатометрическим методом

- 1, 4, 5, 7, 8
- 2, 3, 5, 7, 8
- 1, 2, 6, 8, 9
- 2, 3, 6, 9
- 1, 3, 5, 8

Sual: Вычисляйте титр раствора NaOH с 0,1 н. (Çәki: 1)

- 0,2 г/мл
- 0,01 г/мл
- 0,0003 г/мл
- 0,5 г/мл
- 0,004 г/мл

Sual: Рассчитайте титр раствора H_2SO_4 0,1 N? (Çәki: 1)

- 0,042
- 0,49

- 0,0026
 - 0,20
 - 0,0049
-

Sual: Рассчитайте титр раствора NaOH с 0,5 н-ности. (Ўэки: 1)

- 0,05
 - 0,00025
 - 0,180
 - 0,0029
 - 0,020
-

Sual: Рассчитайте титр раствор H₂SO₄ с 0,5 н-ности. (Ўэки: 1)

- 0,0120
 - 0,302
 - 0,411
 - 0,118
 - 0,112
-

Sual: Рассчитайте титр раствора HCl с 2 н-ности. (Ўэки: 1)

- 0,069
 - 0,73
 - 0,0029
 - 0,0546
 - 0,073
-

Sual: Рассчитайте титр раствора NH₄OH с 2 н-ности. (Ўэки: 1)

- 0,025
 - 0,015
 - 0,036
 - 0,0091
 - 0,035
-

Sual: Рассчитайте титр раствора NaOH 250 мл с 0,1 н-ности. (Ўэки: 1)

- 0,0025
 - 0,0098
 - 0,082
 - 0,0012
 - 0,0010
-

Sual: Рассчитайте титр раствор H₂SO₄ 250 мл с 0,1 н-ности. (Ўэки: 1)

- 0,0084
 - 0,0289
 - 0,118
 - 0,0011
 - 0,0049
-

Sual: Рассчитайте титр раствора KOH 200 мл с 0,4 н-ности. (Ўэки: 1)

- 0,0089
 - 0,0425
 - 0,0846
 - 0,0180
 - 0,0224
-

Sual: Рассчитайте титр раствора NaOH 400 мл с 2 н-ности. (Ўэки: 1)

- 0,0090

- 0,022
- 0,054
- 0,011
- 0,080

BÖLMƏ: 0901

Ad	0901
Suallardan	12
Maksimal faiz	12
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Из нижеуказанных соединений какая комплексная кислота? (Çəki: 1)

- $[Ag(NH_3)_2OH]$
- $Na [Fe(CNS)_4]$
- $H[AuCl_4]$
- $Na_3[Co(NO_2)_6]$
- $K_3[Fe(CN)_6]$

Sual: Из нижеуказанных соединений какая комплексная основания? (Çəki: 1)

- $K_2[PtCl_6]$
- $[Pt(NH_3)_2Cl_4]$
- $Cu(NH_3)_4SO_4$
- $H_2[PtCl_6]$
- $[Ag(NH_3)_2]OH$

Sual: Данная комплексная соединения $H_2[PtCl_6]$ как называется? (Çəki: 1)

- гексахлороплатинатная (+4) кислота
- гексахлорплатин (+4) кислота
- гексахлорплатин(+2)
- гидрогексахлорплатинат
- платинатхлоридная кислота

Sual: Какое органическое вещество применяется в комплексометрии? (Çəki: 1)

- комплексоны
- комплексобразователи
- органические реагенты
- внутреннее комплексные соединения
- координационные соединения

Sual: Кто впервые применил комплексоны? (Çəki: 1)

- Шварценбах
- Вернер
- Чугаев
- Коссей
- Ильинский

Sual: При каких условиях проводится титрование с помощью «Трилон Б»? (Çəki: 1)

- аммонийном буфере
- в кислой среде
- в щелочной среде
- ацетатном буфере
- в нейтральной среде

Sual: Для титрования 40мл воды потребуется 3,25мл 0,1н «Трилон Б». Вычислите общую жесткость воды. (Çәki: 1)

- 8,06
 - 4,06
 - 6,20
 - 5,24
 - 3,02
-

Sual: ж=3,6 мг экв/л; Для титрования такой воды потребуется 0,1н 1,8мл «Трилон Б». Вычислите объем воды? (Çәki: 1)

- 50мл
 - 30мл
 - 70мл
 - 60мл
 - 20мл
-

Sual: Аминополикарбонвая кислота в объемном анализе в какой области чаще применяется? (Çәki: 1)

- в комплексонометрии
 - в оксидометрии
 - в нейтрализации
 - в осаждение
 - в гравиметрии
-

Sual: Осадок после прикаливания в чем взвешивается? (Çәki: 1)

- тигель
 - стакан
 - бюкс
 - колба
 - пробирка
-

Sual: При взвешивании количество осадателя сколько раз больше должно быть чем теоретически вычисленный? (Çәki: 1)

- 2 раза больше
 - 10,5 раза больше
 - 10 раза больше
 - 3 раза больше
 - 4 раза больше
-

Sual: Кислотно – щелочном титровании какие индикаторы применяются? I фенолорталеин II метилоранжевый III эрихром черный (Çәki: 1)

- I,II
 - I,II,IV
 - II,IV
 - III
 - I
-

BÖLMƏ: 0902

Ad	0902
Suallardan	24
Maksimal faiz	24
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: В какой среде окислительное свойство KMnO_4 более высокое? (Ҷаќи: 1)

- в кислой среде
 - в слабо-кислой среде
 - в нейтральной среде
 - в слабо-щелочной среде
 - в сильно-щелочной среде
-

Sual: При $V=10\text{мл}$, $m=0,1\text{г}$. Какой способ применяется? (Ҷаќи: 1)

- макрометод
 - микрометод
 - полумикрометод
 - ультрамикрометод
 - полумакрометод
-

Sual: При измерении вещество $m=10\text{-}50\text{мг}$ какой метод анализа применяется? (Ҷаќи: 1)

- полумикрометод
 - макрометод
 - микрометод
 - ультрамикрометод
 - полумакрометод
-

Sual: Что наблюдается в микрокристаллоскопическом анализе? (Ҷаќи: 1)

- кристаллы с характерной формой
 - цветные вещества
 - цветные осадки
 - образование комплексных соединений
 - выделение газа
-

Sual: Что наблюдается в капельном анализе? (Ҷаќи: 1)

- цветные осадки
 - кристаллы с характерной формой
 - выделением газа
 - образование комплексных соединений
 - растворение осадков
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

$\text{CuSO}_4 + 4\text{NH}_4\text{OH} \rightarrow [\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$ укажите типы аналитической

реакции:

- комплексобразование
 - осаждение
 - окислительно – восстановление
 - растворение
 - нейтрализация
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl} + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{AgCl} + 2\text{NH}_4\text{NO}_3$ Укажите тип аналитической

реакции.

I осаждения

II ионная обмена

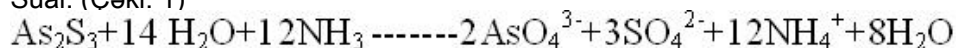
III окислительно – восстановительные

IV нейтрализация

- I, II

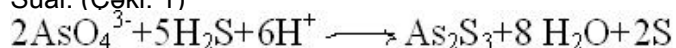
- II,III,IV
 - I,IV
 - III
 - II,III
-

Sual: (Çəki: 1)



- окислительно – восстановительные, растворение
 - окислительно – восстановительные, осаждение
 - ионная обменная
 - нейтрализация, комплексобразование
 - ионная обменная, растворение
-

Sual: (Çəki: 1)



- окислительно – восстановительные, осаждение
 - окислительно – восстановительные, комплексобразование
 - растворение, комплексобразование
 - нейтрализация, комплексотразаваие
 - комплексобразование
-

Sual: Какие из нижеуказанных версий соответствуют открываемому минимуму для анализа твердых веществ по физическому методу. (Çəki: 1)

- 10^{-15}
 - 10^{-10}
 - 10^{-2}
 - 10^{-5}
 - 10^{-3}
-

Sual: В 50 мл растворе растворено 0,035 г HCl. Рассчитайте титр этого раствора. (Çəki: 1)

- 0,00026
 - 0,00019
 - 0,00098
 - 0,00070
 - 0,0086
-

Sual: В 10 мл раствора растворено 0,025 г K₂Cr₂O₇. Рассчитайте титр этого раствора. (Çəki: 1)

- 0,0062
 - 0,0014
 - 0,0060
 - 0,0025
 - 0,0079
-

Sual: (Çəki: 1)

Рассчитайте нормальную концентрацию раствора NaOH ($T_{\text{NaOH}}=0,00124$

г/мл).

- 0,5
- 0,9
- 1,2
- 0,3
- 0,4

Sual: (Ҷаќи: 1)

Рассчитайте нормальную концентрацию раствора HCl ($T_{\text{HCl}}=0,00365$ г/мл)

- 0,09
 - 0,05
 - 0,8
 - 0,09
 - 0,01
-

Sual: Рассчитайте молярную концентрацию 10%-го раствора NH₄OH ($d=0,960$ г/см³). (Ҷаќи: 1)

- 1,04
 - 2,24
 - 3,45
 - 2,74
 - 3,02
-

Sual: В 100 мл раствора HNO₃, растворено 0,024 г HNO₃. Найдите титр раствора. (Ҷаќи: 1)

- 0,0018
 - 0,0018
 - 0,00096
 - 0,00024
 - 0,00516
-

Sual: В 100 мл растворе растворено 0,062 г NaOH. Найдите титр раствора. (Ҷаќи: 1)

- 0,0092
 - 0,00026
 - 0,000080
 - 0,00084
 - 0,00062
-

Sual: В 50 мл растворе растворено 0,18 г K₂Cr₂O₇. Найдите титр раствора. (Ҷаќи: 1)

- 0,00013
 - 0,00082
 - 0,00094
 - 0,00074
 - 0,00036
-

Sual: В 20 мл раствора растворено 0,56 г KMnO₄. Найдите титр раствора. (Ҷаќи: 1)

- 0,0036
 - 0,0016
 - 0,028
 - 0,067
 - 0,044
-

Sual: В 30 мл растворе растворено 0,60 г соля Мора. Найдите титр этого раствора. (Ҷаќи: 1)

- 0,0016
 - 0,0032
 - 0,0018
 - 0,020
 - 0,078
-

Sual: В 40 мл растворе растворено 0,82 г (NH₄)₂C₂O₄. Найдите титр раствора. (Ҷаќи: 1)

- 0,0018
- 0,00091

- 0,00420
- 0,0205
- 0,0084

Sual: В 10 мл растворах растворено 0,58 г Na₂S₂O₃. Найдите титр раствора. (Çəki: 1)

- 0,0012
- 0,0015
- 0,091
- 0,0086
- 0,058

Sual: В 60 мл растворе растворено 0,44 г соли CuSO₄. Рассчитайте титр этого раствора. (Çəki: 1)

- 0,0041
- 0,00018
- 0,0068
- 0,0055
- 0,0073

Sual: Найдите молярную концентрацию 30%-го раствора H₂SO₄ (d=1,20 г/см³). (Çəki: 1)

- 2,08
- 1,29
- 4,89
- 5,66
- 3,65

BÖLMƏ: 0903

Ad	0903
Suallardan	15
Maksimal faiz	15
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: В методе перманганатиметрии железа в составе соли Мора? (Çəki: 1)

- $\text{KMnO}_4 + \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{MnSO}_4 + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{K}_2\text{SO}_4$
- $\text{KMnO}_4 + \text{FeSO}_4 \longrightarrow \text{MnSO}_4 + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4$
- $\text{KMnO}_4 + \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{MnSO}_4 + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{KOH}$
- $\text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{MnO}_2 + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{K}_2\text{SO}_4$
- $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{MnSO}_4 + \text{H}_2\text{O} + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{O}_2$

Sual: Укажите цветных анионов I группы (Çəki: 1)

- $\text{CrO}_4^{2-}, \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$
- $\text{CO}_3^{2-}, \text{C}_2\text{O}_4^{2-}$
- $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}, \text{SO}_4^{2-}$
- SO_4^{2-}
- PO_4^{3-}

Sual: (Cəki: 1)

Укажите формулу постоянство равновесия для диссоционного уравнения электролита типа Kt_2An ?

$$K = \frac{a_{Kt}^2 + a_{An^{2-}}}{a_{Kt_2An}} \quad \bullet$$

$$K = \frac{a_{Kt_2An}}{a_{Kt}^2 + a_{An^{2-}}} \quad \bullet$$

$$K = \frac{a_{Kt}^2}{a_{Kt_2An}} \quad \bullet$$

$$K = \frac{a_{Kt_2An} \cdot a_{An^{2-}}}{a_{Kt}^2} \quad \bullet$$

$$K = \frac{a_{An^{2-}}}{a_{Kt_2An}} \quad \bullet$$

Sual: (Cəki: 1)

Укажите формулу постоянство равновесия для диссоционного уравнения электролита типа $KtAn_2$?

$$K = \frac{a_{Kt} + a_{An_2}}{a_{KtAn_2}} \quad \bullet$$

$$K = \frac{a_{Kt}^2}{a_{KtAn_2}} \quad \bullet$$

$$K = \frac{a_{Kt}^2 \cdot a_{An_2}}{a_{KtAn_2}} \quad \bullet$$

$$K = \frac{a_{An_2}}{a_{KtAn_2}} \quad \bullet$$

$$K = \frac{a_{KtAn_2}}{a_{Kt}^2 \cdot a_{An_2}^2} \quad \bullet$$

Sual: (Cəki: 1)

Укажите формулу констант равновесия для диссоционного уравнения $Pb(OH)_2$ по II степени?

$$K = \frac{[Pb^{2+}][OH^-]}{[Pb(OH)^+]} \quad \bullet$$

$$K = \frac{[Pb^{2+}][OH^-]}{[Pb(OH)_2]} \quad \bullet$$

$$K = \frac{[Pb(OH)_2]}{[Pb^{2+}][OH^-]} \quad \bullet$$

$$K = \frac{[\text{PbOH}^+]}{[\text{Pb}(\text{OH})]}$$

$$K = \frac{[\text{Pb}^{2+}]}{[\text{Pb}(\text{OH})_2]} \quad \bullet$$

Sual: (Çəki: 1)

Произведение растворимости равен $2,2 \cdot 10^{-8}$ г/л. Вычислите его растворимость (г/л).

- $1,5 \cdot 10^{-4}$
 $0,5 \cdot 10^{-4}$
 $5 \cdot 10^{-4}$
 $2,5 \cdot 10^{-8}$

Sual: При титровании KMnO_4 с оксалатом Na (щавелевой Na) титр по какой формуле вычисляется? (Çəki: 1)

$$T_{\text{KMnO}_4} = \frac{2\text{KMnO}_4 \cdot V_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4} \cdot T_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4}}{5\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot V_{\text{KMnO}_4}} \quad \bullet$$

$$T_{\text{KMnO}_4} = \frac{2\text{KMnO}_4 \cdot V_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4} \cdot T_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4}}{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot V_{\text{KMnO}_4}} \quad \bullet$$

$$T_{\text{KMnO}_4} = \frac{\text{KMnO}_4 \cdot V_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4} \cdot T_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4}}{5\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot V_{\text{KMnO}_4}} \quad \bullet$$

$$T_{\text{KMnO}_4} = \frac{\text{KMnO}_4 \cdot V_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4} \cdot T_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4}}{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot V_{\text{KMnO}_4}} \quad \bullet$$

$$T_{\text{KMnO}_4} = \frac{5\text{KMnO}_4 \cdot V_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4} \cdot T_{\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4}}{2\text{Na}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot V_{\text{KMnO}_4}} \quad \bullet$$

Sual: Для определения меди в сульфата меди (II) каким уравнением пользуются? (Çəki: 1)

$$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \dots \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \quad \bullet$$

$$V_{\text{CuSO}_4} T_{\text{CuSO}_4} \dots V_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3} T_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3}$$

$$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \dots \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \quad \bullet$$

$$V_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} T_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} \dots V_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3} T_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3}$$

$$2\text{CuSO}_4 \dots \text{J}_2 \quad \bullet$$

$$V_{\text{CuSO}_4} T_{\text{CuSO}_4} \dots V_{\text{J}_2} T_{\text{J}_2}$$

$$2\text{CuSO}_4 \dots \text{J}_2 \quad \bullet$$

$$V_{\text{CuSO}_4} T_{\text{CuSO}_4} \dots V_{\text{J}_2} T_{\text{J}_2}$$

$$2\text{CuSO}_4 \dots \text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \quad \bullet$$

$$V_{\text{CuSO}_4} T_{\text{CuSO}_4} \dots V_{\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]} T_{\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]}$$

Sual: Для определения меди в сульфата меди (II) по йодометрическим методом пользуются какими формулами? (Çəki: 1)

$$V_{\text{CuSO}_4} = \frac{\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \cdot V_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3} \cdot T_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3}}{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \cdot T_{\text{CuSO}_4}} \quad \bullet$$

$$V_{\text{CuSO}_4} = \frac{2\text{CuSO}_4 \cdot V_{\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]} \cdot T_{\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]}}{\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6] \cdot T_{\text{CuSO}_4}} \quad \bullet$$

$$V_{CuJ_2} = \frac{CuJ_2 \cdot V_{CuS_2O_3} \cdot T_{CuS_2O_3}}{CuS_2O_3 \cdot T_{CuJ_2}} \quad \bullet$$

$$V_{CuSO_4} = \frac{2CuSO_4 \cdot 5H_2O \cdot V_{Na_2S_2O_3} \cdot T_{Na_2S_2O_3}}{Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O \cdot T_{CuSO_4}} \quad \bullet$$

$$V_{CuSO_4} = \frac{CuSO_4 \cdot V_{K_4[Fe(CN)_6]} \cdot T_{K_4[Fe(CN)_6]}}{K_4[Fe(CN)_6] \cdot T_{CuSO_4}} \quad \bullet$$

Sual: (Сәкі: 1)

При гравиметрическом определении Fe^{3+} в $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ как вычисляется количество осаждающего вещества?

$Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ ----- $6NH_3$

взятая навеска ----- X

$Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ ----- $6NH_4OH$

взятая навеска ----- X

$Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ ----- $6NH_3$

в взятых навесках ----- X

$Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ ----- NH_4OH

в взятых навесках ----- X

$Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ ----- $6NH_3$

X ----- в взятых навесках

Sual: (Сәкі: 1)

При гравиметрическом определении Fe^{3+} в $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ вычисление на основе какой весовой формы?

$Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ ----- Fe_2O_3

взятый вес ----- проп.ос.

$Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ ----- $2Fe$

взятый вес ----- проп.ос.

$Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ ----- $2FeO$

взятый вес ----- проп.ос.

$Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ ----- Fe_2O_3

взятый вес ----- проп.ос.

$Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O$ ----- FeO

проп.ос. ----- взятый вес

Sual: (Çəki: 1)

При определении Fe^{3+} в $Fe_2(SO_4)_3 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O$ как вычисляется количество Fe^{3+} ?

Fe_2O_3 ----- 2Fe

прок.ос. ----- X

Fe_2O_3 ----- 2Fe

ВЗЯТЫЙ ВЕС ----- X

Fe_2O_3 ----- Fe

прок.ос. ----- X

$Fe_2(SO_4)_3$ ----- 2Fe

прок.ос. ----- X

$Fe_2(SO_4)_3$ ----- Fe

ВЗЯТЫЙ ВЕС ----- X

Sual: (Çəki: 1)

Если Al^{3+} осаждается с NH_4OH , какие будут осажденные и прокаленные формы?

$Al(OH)_3, Al_2O_3$

$Al(OH)_3, Al$

NH_4AlO_2, Al_2O_3

$Al_2O_3, Al(OH)_3$

$NH_4AlO_2, Al(OH)_3$

Sual: К 20 мл 0,1 н CH_3COOH раствору прибавляли 19,8 мл 0,1 н $NaOH$. Какой формулой вычисляется pH раствора? (Çəki: 1)

$pH = \frac{1}{2}(pK_{HAn} - \lg C_{HAn})$

$pH = 14 + \lg C_{KtOH}$

$pH = -\lg C_{KtOH}$

$pH = -\lg C_{HAn}$

$pH = pK_t - \lg \frac{C_{HAn}}{C_{KtAn}}$

Sual: К 20 мл 0,1 н CH_3COOH раствору прибавляли 20,4 мл 0,1 н $NaOH$. Какой формулой вычисляется pH раствора? (Çəki: 1)

$pH = 14 + \lg C_{KtOH}$

$$pH = pK_t - \lg \frac{C_{HAn}}{C_{KtAn}}$$

$$pH = -\lg C_{HAn} \quad \bullet$$

$$pH = -\lg C_{KtOH} \quad \bullet$$

$$pH = \frac{1}{2} (pK_{HAn} - \lg C_{HAn}) \quad \bullet \quad [\text{yeni cavab}]$$

BÖLMƏ: 1001

Ad	1001
Suallardan	11
Maksimal faiz	11
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: (Çəki: 1)

Укажите не правильные версии в сравнении с другими методами ред-оксидиметрии.

1. кроме метода перманганометрии не применяется индикатор
2. метод перманганометрии может применяться только в кислой среде
3. по методу перманганометрии титрование может воспроизводить только в щелочной среде
4. по методу перманганометрии титрование можно проводить и в кислой и в щелочной среде
5. $KMnO_4$ – вещество, которого можно приобрести дешево и легко
6. $KMnO_4$ – вещество, которого можно приобрести очень трудно и дорого
7. MnO_4^- / Mn^{2+} пара имеет достаточно высокий окислительно-восстановительный потенциал, поэтому вещества, которых не возможно определить слабыми окислителями, можно определить при помощи методом перманганометрии
8. вещества, которые не обладают окислительными и восстановительными свойствами можно определить при помощи перманганометрии
9. вещества, которые не обладают окислительно-восстановительными свойствами не возможно определить методом перманганометрии

- 2, 3, 6, 9
- 2, 3, 5, 7, 8
- 1, 2, 6, 8, 9
- 1, 4, 5, 7, 8

Sual: (Cəki: 1)

Укажите правильные версии о недостатках метода перманганатометрии.

1. первичный реагент метода – KMnO_4 в химически чистом виде достать очень трудно, поэтому по точной кристаллическом навеске его титр не возможно установить
2. первичный реагент – калий перманганата достать в химически чистом виде очень трудно, несмотря на это из кристаллического KMnO_4 по точной навеске можно определить его титр
3. первичный реактив – KMnO_4 в химически чистом виде достать очень легко, поэтому из кристаллического KMnO_4 по точной навеске можно приготовить и определить его титр
4. со временем стандартный раствор KMnO_4 меняет свой титр, поэтому перед использованием проверяют его титр
5. со временем стандартный раствор KMnO_4 не меняет свой титр, поэтому периодически их титр не проверяется
6. при взаимодействии с KMnO_4 ионов Cl^- могут окисляться до элементарного хлора, поэтому в кислой среде во время титрования KMnO_4 пользоваться HCl не рекомендуется
7. в кислой среде пользоваться HCl рекомендуется
8. скорость некоторых окислительных реакций при комнатной температуре при взаимодействии с KMnO_4 уменьшается, поэтому приходит раствор нагревать
9. скорость у некоторых окислителей при взаимодействии с перманганатом калия в комнатной температуре сильно повышается, поэтому раствор нагревать не приходится

● 1, 4, 6, 8

● 2, 3, 6, 8, 9

● 1, 3, 5, 6, 9

● 2, 3, 5, 7, 9

● 2, 4, 7, 8

Sual: J-/2J- пара обладает какими окислительно-восстановительными способностями? (Cəki: 1)

● окислителя и восстановителя

● только окислительного характера

● только восстановительного характера

- ни окислительного, ни восстановительного характера
 - степень окисления не меняется
-

Sual: Применяемый крахмал в йодометрии можно считать индикатором окислительно-восстановительных реакций? (Ҙәкі: 1)

- нет
 - да
 - степень окисления увеличивается
 - степень окисления уменьшается
 - рН является индикатором
-

Sual: Для определения окислителей по методу йодометрии пользуются каким методом титрования? (Ҙәкі: 1)

- титрование по замещению
 - обратное титрование
 - прямое титрование
 - по замещению и обратное титрование
 - прямое и обратное титрование
-

Sual: При титровании тиосульфата натрия с бихроматом калия каким методом титрования пользуются? (Ҙәкі: 1)

- титрование по замещению
 - прямое титрование
 - обратное титрование
 - прямое и по замещению
 - по замещению и обратное титрование
-

Sual: (Ҙәкі: 1)

Почему титрованный раствор тиосульфата натрия нельзя приготовить по точной навеске?

1. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ – улетучивается
2. в воздухе не устойчив
3. в водных растворах в воздухе тиосульфат натрия разлагается кислородом воздуха
4. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ – гигроскопичен
5. в водных растворах разлагается двуокиси углерода воздуха
6. в водных растворах тиосульфат натрия гидролизуется

- 2, 3, 5
 - 1, 3, 6
 - 2, 4, 5
 - 1, 4, 6
 - 2, 4, 6
-

Sual: Почему йодометрическое определение титрование ведется на холодных условиях? 1. для того, чтобы крахмал не является индикатора ред-окс. методов 2. скорость реакций увеличивается 3. скорость реакций уменьшается 4. йод является улетучивающим веществом 5. при увеличении температуры чувствительность крахмала уменьшается (Ҙәкі: 1)

- 4, 5
- 1, 2, 4

- 2, 5
- 1, 3
- 1, 2, 3

Sual: Для того, чтобы реакция шла до конца, какие условия надо соблюдать при йодометрических требованиях окислителей? (Ҷаќи: 1)

- реакционний смесь надо выдерживать 4-6 минут в темноте
- надо титровать немедленно
- сразу надо добавлять крахмал
- крахмал надо добавлять к концу реакции
- реакционний смеси надо подогревать

Sual: (Ҷаќи: 1)

Почему из точной навески нельзя приготовить титровой раствор $KMnO_4$?

1. загрязнением манганом (IV)
2. подвергается гидролизу
3. диссоциируют
4. в дистиллированной воде если даже присутствует самое малое количество не органически примеси веществ – восстановителя
5. в дистиллированной воде если присутствует малое количество органических веществ – восстановителей
6. склонны к комплексообразованию

- 1, 4, 5
- 2, 3, 5
- 3, 4, 5
- 2, 3, 4
- 1, 2, 3

Sual: (Ҷаќи: 1)

В одном литре растворено 5,2 г $K_2Cr_2O_7$. найдите титр, нормальность и молярность – концентрацию раствора.

- 0,0052 мг/мл 0,106n 0,01769M
- 0,0026 мг/мл 0,214n 0,03542M
- 0,0076 мг/мл 0,122n 0.01432M
- 0,0114 мг/мл 0,324n 0,04286M
- 0,0204 мг/мл 0,456n 0,01862M

BÖLMə: 1002

Ad	1002
Suallardan	4
Maksimal faiz	4
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: При взаимодействии 1,2 г двухвалентного металла с соляной кислотой выделилось 0,1 г водорода. Определите относительную атомную массу металла. (Çəki: 1)

- 40
- 65
- 24
- 88
- 56

Sual: При пропускании углекислого газа через склянку с каким веществом масса ее увеличится? (Çəki: 1)

- NaNO₃
- NaCl
- P₂O₅
- SiO₂
- Na₂O₂

Sual: При помощи каких веществ можно устранить временную жесткость? I. Na₂CO₃ II. NaHCO₃ III. Ca(OH)₂ (Çəki: 1)

- I, II, III
- I, II
- II, III
- только I
- I, III

Sual: Смесь CaSO₄ и CaCO₃ массой 20 г реагирует полностью с 50 г 14,6%-ным раствором соляной кислоты. Определите массовую долю (%) CaCO₃ в исходной смеси. Mr(CaSO₄)=136, Mr(CaCO₃)=100. (Çəki: 1)

- 30
- 40
- 50
- 60
- 70

Bölmə: 1003

Ad	1003
Suallardan	9
Maksimal faiz	9
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: (Çəki: 1)

Определите коэффициент у окислителя в реакции: $\text{KClO}_3 + \text{C} \rightarrow \text{KCl} + \text{CO}_2$

- 1
- 2
- 3
- 4
- 6

Sual: (Çəki: 1)

Укажите формулу констант равновесия для диссоционного уравнения $\text{Pb}(\text{OH})_2$ по I степени?

$$K = \frac{[\text{PbOH}^+][\text{OH}^-]}{[\text{Pb}(\text{OH})_2]} \quad \bullet$$

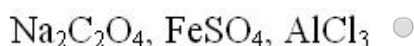
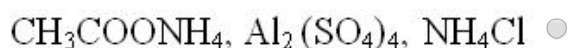
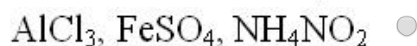
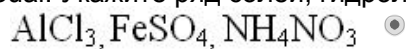
$$K = \frac{[\text{Pb}^{2+}][\text{OH}^-]}{[\text{Pb}(\text{OH})_2]} \quad \bullet$$

$$K = \frac{[\text{Pb}(\text{OH})_2]}{[\text{Pb}^{2+}][\text{OH}^-]} \quad \bullet$$

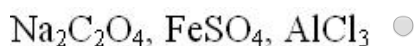
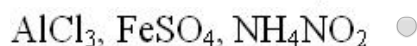
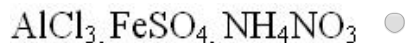
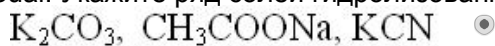
$$K = \frac{[\text{PbOH}^+]}{[\text{Pb}(\text{OH})]} \quad \bullet$$

$$K = \frac{[\text{Pb}^{2+}]}{[\text{Pb}(\text{OH})_2]} \quad \bullet$$

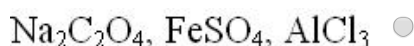
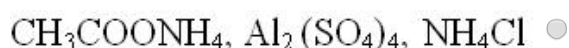
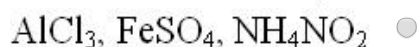
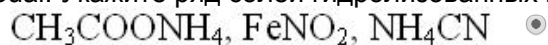
Sual: Укажите ряд солей, гидролизovaných по катиону? (Çәki: 1)



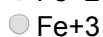
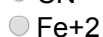
Sual: Укажите ряд солей гидролизovaných по аниону? (Çәki: 1)



Sual: Укажите ряд солей гидролизovaných по катиону и аниону? (Çәki: 1)



Sual: Укажите лиганд в комплексе калий-гексацианоферрат (II)? (Çәki: 1)



Sual: Каких анионов можно определить с помощью хлоридом бория: (Çəki: 1)

$\text{SO}_4^{2-}, \text{SO}_3^{2-}, \text{CO}_3^{2-}, \text{PO}_4^{3-}$

$\text{Cl}^-, \text{Br}^-, \text{S}^{2-}, \text{J}^-$

$\text{NO}_2^-, \text{NO}_3^-$

$\text{PO}_4^{3-}, \text{SiO}_3^{2-}, \text{NO}_2^-, \text{NO}_3^-$

$\text{SO}_4^{2-}, \text{SO}_3^{2-}, \text{Cl}^-, \text{Br}^-$

Sual: (Çəki: 1)

Каких анионов можно определить при помощи AgNO_3

$\text{Cl}^-, \text{Br}^-, \text{S}^{2-}, \text{I}^-$

$\text{SO}_4^{2-}, \text{SO}_3^{2-}, \text{CO}_3^{2-}, \text{PO}_4^{3-}$

$\text{NO}_2^-, \text{NO}_3^-, \text{CH}_3\text{COO}^-$

$\text{PO}_4^{3-}, \text{SiO}_3^{2-}, \text{NO}_2^-, \text{NO}_3^-$

$\text{SO}_4^{2-}, \text{SO}_3^{2-}, \text{Cl}^-, \text{Br}^-$

Sual: При помощи магниальной смеси можно определить каких ионов . (Çəki: 1)

PO_4^{3-}

SO_4^{2-}

SO_3^{2-}

CO_3^{2-}

SiO_3^{2-}

Bölmə: 1101

Ad	1101
Suallardan	9
Maksimal faiz	9
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Какой из нижеуказанных сульфатов подвергается гидролизу? (Çəki: 1)

Na_2SO_4

BaSO_4

K_2SO_4

CaSO_4

$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

Sual: В каком случае неверно указана среда раствора после гидролиза соли? (Çəki: 1)

AlCl_3 – кислая

CH_3COONa – щелочная

CuSO_4 – щелочная

ZnBr_2 – кислая

$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ – кислая

- Na_2CO_3 – кислая
 Na_2CO_3 – кислая
- KCl – нейтральная
 H_3PO_4 – кислая
- NH_4OH – щелочная

БӨЛМӨ: 11 02

Ad	11 02
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: Как называется метод осаждения, где употребляется железо-аммиачные квасцы? (Çәki: 1)

- метод Фольгарта
- метод Мора
- метод Фаянса
- метод Гей-Люссака
- метод Илинского

Sual: Как называется метод осаждения, где применяется зозин? (Çәki: 1)

- метод Фаянса
- метод Мора
- метод Фольгарта
- метод Гей-Люссака
- метод Илинского

Sual: Метод Мора основывается на применение какого индикатора? (Çәki: 1)

- хромат калия
- железно-аммиачные квасцы
- флюоресцеин
- зозин
- эриохром черный Т

Sual: В методе осаждения точка эквивалентности как определяется? (Çәki: 1)

- индикатором и без индикатора
- только при помощи индикатора
- только без индикатора
- по кривому титрования
- по скачку pH

Sual: Титриметрический анализ на что основывается (Çәki: 1)

- на измерение рабочего раствора затраченного объема
- в измерении объема раствора, полученного в результате реакции
- в измерении массы вещества взаимодействующих веществ
- на измерении массы вещества полученного в конце реакции
- при взаимодействия вещества на измерения массы и объема

Sual: Только с теоретической точки зрения полезная кривая титрования, которая из нижеследующих версий. (Çәki: 1)

- слабое основание и слабой кислоты – кривая титрования
- слабое основание и сильная кислота

- слабая кислота и сильное основание
 - сильная кислота и сильное основание
 - никакой из указанных
-

Sual: Почему кривая титрование между слабым основанием и слабой кислотой считается практически не полезной? (Çəki: 1)

- на титровании не происходит скачок и конец реакции не наблюдается
 - в кривой титрования можно подбирать индикатора
 - малое количество слабого основания невозможно определить
 - малое количество кислоты невозможно определить
 - требуется избыток индикатора
-

Bölmə: 1103

Ad	1103
Suallardan	12
Maksimal faiz	12
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	1 %

Sual: В методе Мора точка эквивалентности как устанавливается? (Çəki: 1)

- при помощи хромата калия
 - при помощи железно-аммиачных квасцов
 - флюоресцеина
 - при помощи эозина
-

Sual: Применение в анализе комплексонов когда и кем был впервые применен? (Çəki: 1)

- Шварсенбах 1945
 - Чугаев 1904
 - Ильинский 1884
 - Вернер
 - Коссел 1936
-

Sual: (Çəki: 1)

В методе комплексонометрии при титровании с участием черной эпохромы с раствором Трилона Б какие версии правильны?

1. образованный комплекс индикатора с катионом металла разрушается
2. в сравнении образованный комплекс индикатора с катионом более устойчив
3. образованный комплекс с Трилоном Б и металлом катиона по сравнению с индикатором более устойчив
4. комплекс образованный металлом катиона и Трилона Б более устойчив, чем образованный комплекс с индикатором
5. комплекс, образованный металлом катиона с Трилоном Б более не устойчив, по сравнению с комплексом комплекса с индикатором
6. при взаимодействии с ионами водорода в растворе комплекс разрушается

- 1,3, 4
 - 1, 3,5
 - 2, 3,6
 - 2, 5, 6
 - 2, 4, 6
-

Sual: (Cəki: 1)

В методе комплексонометрии при титровании с участием эпохромы черной Т, раствором Трилона Б какие версии не правильны?

1. образованный комплекс индикатора с металлом катионов разрушается
2. катион металла, по сравнению с Трилоном Б образует более устойчивый комплекс с индикатором
3. катион металла, по сравнению с Трилоном Б образует более неустойчивый комплекс с индикатором
4. комплекс образованный Трилоном Б с катионом металлов более устойчив, чем комплекс образованный индикатором
5. комплекс образованный Трилоном Б с катионом металла менее устойчив, чем комплекс металла образованный индикатором
6. при взаимодействии водородных ионов, накапливающихся в растворе комплекс разрушается

- 2, 5, 6
- 1, 3, 5
- 2, 3, 6
- 1, 3, 4
- 2, 4, 6

Sual: В определении металл катионов по методу комплексометрическому методу эквивалентная масса Трилона Б как вычисляется? (Ќәкі: 1)

- Mr/2
 - Mr/3
 - Mr/1
 - Mr/4
 - Mr/5
-

Sual: Укажите единицу измерения жесткости (Ќәкі: 1)

- мг - экв/л
 - мг - экв/мл
 - г - экв/л
 - г - экв/мл
 - г - мол/л
-

Sual: На титрование 40 мл воды израсходовано 3,25 мл 0,1 н Трилон Б. Найдите общий жесткость воды. (Ќәкі: 1)

- 4,06 мг - экв/мл
 - 8,06 мг - экв/мл
 - 6,20 мг - экв/мл
 - 6,20 мг - экв/мл
 - 3,02 мг - экв/мл
-

Sual: На титрование воды при жесткости 3,6 мг/экв/л израсходован 1,8 мл 0,1 н раствор Трилона Б. Определите объем воды. (Ќәкі: 1)

- 50 мл
 - 60 мл
 - 70 мл
 - 20 мл
 - 30 мл
-

Sual: Производные аминополуглеродные кислоты в объемном анализе где наиболее применяется? (Ќәкі: 1)

- в методе комплексометрии
 - в методе нейтрализации
 - в методе осаждения
 - в методе оксидиметрии
 - гравиметрии
-

Sual: Укажите метода титрования: I прямое титрование II обратное титрование III титрование по замещению (Ќәкі: 1)

- I, II, III
 - I, II
 - III
 - II, III
 - II
-

Sual: Если концентрация раствора выражается нормальностью, при титровании какой формулой пользуется? (Ќәкі: 1)

$V_1 N_1 = V_2 N_2$

$K = N/N_0$

- P=VN
- T=N/V
-

$$V_1 = V_2 N_2$$

Sual: (Çəki: 1)

Для титрования хлорида израсходовано 8,20 мл AgNO_3 . рассчитайте количество хлорида.

$$T_{\text{AgNO}_3/\text{Cl}} = 3,616 \cdot 10^{-3}$$

- 0,02965
 - 0,01965
 - 0,00965
 - 0,02565
 - 0,065
-

Bölmə: 0302

Ad	0302
Suallardan	10
Maksimal faiz	10
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

Sual: Как меняется остаток гидроксильных групп при добавлении NH_4Cl на раствор NH_4OH ? (Çəki: 1)

- уменьшается
 - увеличивается
 - не меняется
 - уменьшается, потом увеличивается
 - увеличивается, потом уменьшается
-

Sual: Как называется $-\text{lg}[\text{OH}^-]$? (Çəki: 1)

- гидроксидный показатель
 - рОН показатель
 - водородный показатель
 - молярная концентрация OH^- ионов в растворе
 - нормальная концентрация OH^- ионов в растворе
-

Sual: Как меняется степень диссоциации при добавлении K_2S rastvor H_2S (Çəki: 1)

- уменьшается
 - увеличивается
 - не меняется
 - уменьшается, потом увеличивается
 - увеличивается, потом уменьшается
-

Sual: Как меняется степень диссоциации при добавлении NaOH на раствор NH_4OH ? (Çəki: 1)

- уменьшается
 - увеличивается
 - не меняется
 - уменьшается, потом увеличивается
 - увеличивается, потом уменьшается
-

Sual: По какой формуле вычисляется скорость реакции идущая по прямой при уравнении $\text{A} + \text{B} = \text{C} + \text{D}$? (Çəki: 1)

- $v_1 = K_1[A] / [B]$
- $v_1 = K_1[C] \cdot [D]$
- $v_1 = K_1[A] \cdot [B]$
- $v_2 = K_2[C] / [D]$
- $v_1 = \frac{[A] \cdot [B]}{[C][D]}$

Sual: По какой формуле вычисляется скорость реакции идущей в обратную сторону при урав (Çəki: 1)

- $v_1 = \frac{[A] \cdot [B]}{[C][D]}$
- $v_2 = K_2[C] \cdot [D]$
- $V_2 = K_1[A] \cdot [B]$
- $v_1 = K_1[A] / [B]$
- $v_2 = K_2[C] / [D]$

Sual: Какова константа химического равновесия для уравнения $A+B \rightleftharpoons C+D$? (Çəki: 1)

- $K = \frac{K_2}{K_1} = \frac{[A] \cdot [B]}{[C] \cdot [D]}$
- $K = \frac{K_1}{K_2} = \frac{[C] \cdot [D]}{[A] \cdot [B]}$
- $K = \frac{K_1}{K_2} = \frac{[C] + [D]}{[A] + [B]}$
- $K = \frac{K_2}{K_1} = \frac{[A] + [B]}{[C] + [D]}$
- $K = K_1[A] \cdot [B]$

Sual: Чем характеризуется степень диссоциации сильных электролитов? (Çəki: 1)

- >3%
- <3%
- >30%
- 5-50%
- 3-30%

Sual: Чем характеризуется степень диссоциации слабых электролитов? (Çəki: 1)

- <3%
- >3%
- 3-30%
- 5-50%
- >30%

Sual: Как называются электролиты, степень диссоциации которых алфа >30%? (Çəki: 1)

- не полярные электролиты
- средние электролиты
- слабые электролиты
- полярные электролиты
- сильные электролиты

BÖLMƏ: 0303

Ad	0303
Suallardan	10
Maksimal faiz	10

Sual: Какова формула константы химического равновесия для уравнения $aA+bB \rightleftharpoons cC+dD$? (Çəki: 1)

$K=K_1[A] \cdot [B]$

$K = \frac{[A]^a \cdot [B]^b}{[C]^c \cdot [D]^d}$

$K = \frac{[C]^c + [D]^d}{[A]^a + [B]^b}$

$K = \frac{[A]^a + [B]^b}{[C]^c + [D]^d}$

$K = \frac{[C]^c \cdot [D]^d}{[A]^a \cdot [B]^b}$

Sual: При каком условии константа равновесия бывает в равновесном состоянии? (Çəki: 1)

$K_1 > K_2$

$k_2 \leq k_1$

$K_2 > K_1$

$K_1 \leq K_2$

$K_1 = K_2$

Sual: В каком случае реакция идет в прямом направлении? (K_1 и K_2 константа скорости прямой и обратной реакции. (Çəki: 1)

$K_1 \leq K_2$

$K_2 > K_1$

$K_2 = K_1$

$K_1 > K_2$

$K_2 \geq K_1$

Sual: Впервые кем и когда была выдвинута теория о электрической диссоциации? (Çəki: 1)

Гильберг и Вааге, 1887

Рауль и Люис, 1923

Аррениус, 1887

Вант Гафф, 1867

Дебай и Гюккел, 1974

Sual: Что называется констант диссоциации? (Çəki: 1)

отношение произведений молярных концентраций ионов на молярную концентрацию неионизированных молекул

отношение произведения молярных концентраций ионов на общую концентрацию электролитных растворов

отношение произведений молярных концентраций неионизированных молекул на произведение молярных концентраций ионов

отношение общей концентрации растворов на общую концентрацию ионов

отношение числа ионизированных молекул на число общих молекул

Sual: Какова формула степени диссоциации слабых электролитов? (Çəki: 1)

$$\alpha = \frac{C_{\text{ос}}}{C_{\text{исх}}}$$

$$\alpha = C_{\text{ос}} \cdot C_{\text{исх}} \quad \text{○}$$

$$\alpha = C_{\text{исх}} - C_{\text{ос}} \quad \text{○}$$

$$\alpha = C_{\text{ос}} - C_{\text{исх}} \quad \text{○}$$

$$\alpha = \frac{C_{\text{исх}}}{C_{\text{ос}}} \quad \text{●}$$

Sual: От каких факторов зависит константа диссоциации слабых электролитов? (Çəki: 1)

- от концентрации
- от температуры
- от ионной силы раствора
- от всех трех факторов
- не от чего

Sual: От каких факторов зависит константа диссоциации слабых электролитов? (Çəki: 1)

- от концентрации
- от температуры
- от ионной силы раствора
- от всех трех факторов
- не от чего

Sual: Как происходит диссоциация сильных электролитов? (Çəki: 1)

- диссоциация проходит полностью, процесс не обратим
- диссоциация проходит полностью, процесс обратим
- диссоциация проходит не полностью, процесс не обратим
- диссоциация проходит не полностью, процесс обратим
- диссоциация проходит и полностью, и не полностью

Sual: Чем характеризуются сильные электролиты? (Çəki: 1)

- степенью диссоциации
- константой диссоциации
- активностью ионов и ионной силой раствора
- ионной силой раствора
- активностью ионов

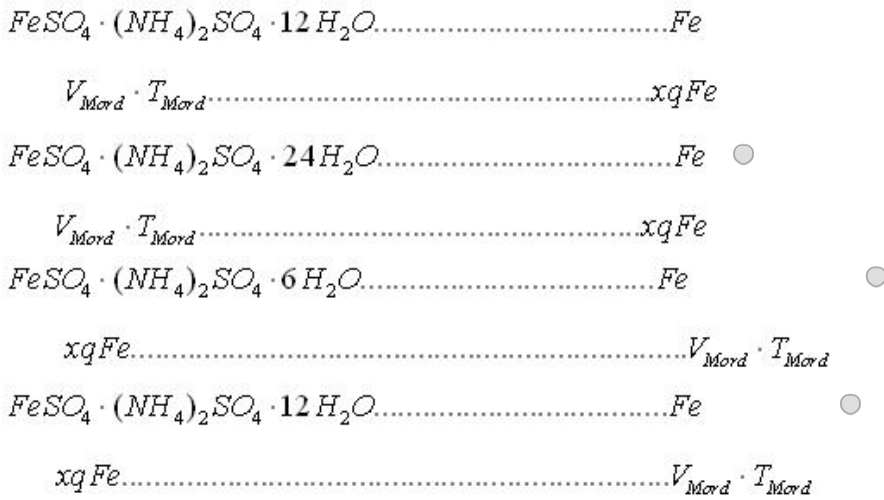
BÖLMƏ: 1201

Ad	1201
Suallardan	6
Maksimal faiz	6
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

Sual: При взаимодействии по методу перманганатометрии по какой уравнению вычисляется количество железа (II) в составе соли Мора? (Çəki: 1)



○



Sual: Какую формулу надо применять для установки количества железа (II) в соли Мора по методу перманганометрии? (Џәкі: 1)

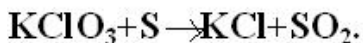
- $x = \frac{Fe \cdot V_{Mord} \cdot T_{Mord}}{FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 6H_2O}$
- $x = \frac{Fe \cdot V_{Mord} \cdot T_{Mord}}{FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 12H_2O}$
- $x = \frac{Fe \cdot V_{Mord} \cdot T_{Mord}}{FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O}$
- $x = \frac{5Fe \cdot V_{Mord} \cdot T_{Mord}}{FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 6H_2O}$
- $x = \frac{Fe \cdot V_{Mord} \cdot T_{Mord}}{FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 24H_2O}$

Sual: Укажите окислительно-восстановительные процессы: I. электролиз водного раствора NaCl II. гидролиз CuCl₂ III. устранение временной жидкости (Џәкі: 1)

- только I
- только II
- только III
- I, III
- II, III

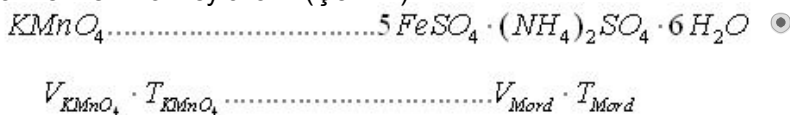
Sual: (Џәкі: 1)

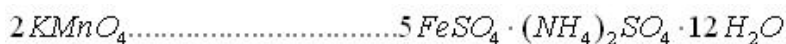
Определите коэффициент у восстановителя в реакции:



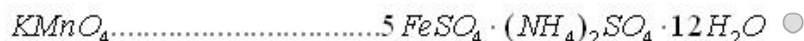
- 4
- 2
- 1
- 3
- 6

Sual: При определении количества железа (II) в соли Мора по методу перманганометрии каким уравнением пользуются? (Џәкі: 1)

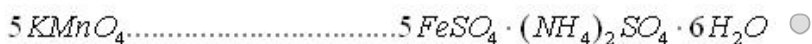




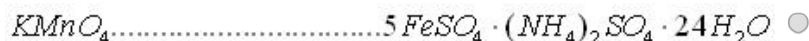
$$V_{\text{KMnO}_4} \cdot T_{\text{KMnO}_4} \dots\dots\dots V_{\text{Mord}} \cdot T_{\text{Mord}}$$



$$V_{\text{KMnO}_4} \cdot T_{\text{KMnO}_4} \dots\dots\dots V_{\text{Mord}} \cdot T_{\text{Mord}}$$



$$V_{\text{KMnO}_4} \cdot T_{\text{KMnO}_4} \dots\dots\dots V_{\text{Mord}} \cdot T_{\text{Mord}}$$



$$V_{\text{KMnO}_4} \cdot T_{\text{KMnO}_4} \dots\dots\dots V_{\text{Mord}} \cdot T_{\text{Mord}}$$

Sual: Метод перманганатометрия к какому метода анализа относится? (Çəki: 1)

- окислительное – восстановительные
- нейтрализация
- комплексообразователь
- осаждение
- гравиметрия

BÖLMƏ: 1202

Ad	1202
Suallardan	2
Maksimal faiz	2
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

Sual: Для определения титра тиосульфата натрия йодометрическим методом какой формулой пользуются? (Çəki: 1)

$$T_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3} = \frac{6\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \cdot V_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} \cdot T_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}}{K_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot V_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3}} \quad \bullet$$

$$T_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3} = \frac{3\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \cdot V_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} \cdot T_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}}{K_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot V_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3}} \quad \bullet$$

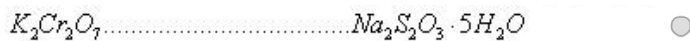
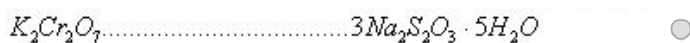
$$T_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3} = \frac{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \cdot V_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} \cdot T_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}}{K_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot V_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3}} \quad \bullet$$

$$T_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3} = \frac{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \cdot V_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} \cdot T_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}}{6K_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot V_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3}} \quad \bullet$$

$$T_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3} = \frac{5\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O} \cdot V_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} \cdot T_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}}{2K_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \cdot V_{\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3}} \quad \bullet$$

Sual: Для установки титра тиосульфата натрия йодометрическим методом каким уравнением пользуются? (Çəki: 1)

-



BÖLMƏ: 1203

Ad	1203
Suallardan	0
Maksimal faiz	0
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

BÖLMƏ: 1301

Ad	1301
Suallardan	4
Maksimal faiz	4
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

Sual: Какой индикатор применяется при определении эквивалентной точки в комплексометрии? (Çəki: 1)

- черный эрихром Т
- дифениламин
- фенолфталеин
- метилеранжевый
- лакмус

Sual: При каких условиях проводится титрование с помощью «Трилон Б»? (Çəki: 1)

- аммонийном буфере
- в кислой среде
- в щелочной среде
- асетатном буфере
- в нейтральной среде

Sual: В среде аммонийном буфере черный эрихром Т какой цвет приобретает? (Çəki: 1)

- красно-винный
- светло-голубой
- синий
- безцветный

розовый

Sual: Когда заканчивается титрование с помощью «Трилон Б»? (Çəki: 1)

- Раствор с красно-винного цвета переходит в синий цвет
 - Раствор с синего цвета переходит в красно-винный цвет
 - раствор с желтого цвета переходит в синий цвет
 - раствор с синего цвета переходит в красный цвет
 - до обесцвечивание
-

BÖLMƏ: 1302

Ad	1302
Suallardan	0
Maksimal faiz	0
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

BÖLMƏ: 1303

Ad	1303
Suallardan	2
Maksimal faiz	2
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

Sual: При определении бкальция с «Трилон Б» какой индикатор применяется? (Çəki: 1)

- эрихром черный Т
 - метилоранжевый
 - фенолфталеин
 - лакмус
 - ализарин
-

Sual: Как вычисляется масса эквивалентов $KMnO_4$ в кислой среде? (Çəki: 1)

- $Mr/1$
 - $Mr/4$
 - $Mr/3$
 - $Mr/2$
 - $Mr/5$
-

BÖLMƏ: 1401

Ad	1401
Suallardan	5
Maksimal faiz	5
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

Sual: В методе осаждения пользуются индикаторами. (Çəki: 1)

- реагент индикаторы и адсорбционные индикаторы
- реагент индикаторы и рН индикаторы
- рН индикаторы и адсорбционные индикаторы

- только адсорбционные индикаторы
 - только реагент индикаторы
-

Sual: Реагент индикатор и адсорбционные индикаторы в каких методах применяются? (Çəki: 1)

- в методе осаждения
 - весовом методе
 - в методе нейтрализации
 - в методе оксидиметрии
 - в комплексонометрии
-

Sual: Укажите реагент индикаторов: 1. хромат калия 2. эриохром черный Т 3. мурексид 4. дифениламин 5. железно-аммиачные квасцы 6. эозин 7. флюоресцеин (Çəki: 1)

- 1, 5
 - 1, 3, 5
 - 2, 4, 6, 7
 - 1, 3, 4, 6
 - 2, 3
-

Sual: Какую природу имеют рН индикаторы? (Çəki: 1)

- слабой органической кислоты и слабого органического основания
 - только слабой кислоты
 - только слабого основания
 - не электролит
 - сильного электролита
-

Sual: Как называется метод объемного анализа, рабочий раствор которого являются щелочи? (Çəki: 1)

- алкалометрия
 - ацидиметрия
 - оксидиметрия
 - комплексонометрия
 - титриметрия
-

BÖLMƏ: 1402

Ad	1402
Suallardan	5
Maksimal faiz	5
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

Sual: Употребляемый индикатор хромат калия каким индикаторам относится? (Çəki: 1)

- реагент индикаторам
 - адсорбционным индикаторам
 - рН индикаторам
 - индикаторам комплексонометрии
 - индикаторам оксидиметрии
-

Sual: К каким индикаторам относится флюоресцеин, употребляемый в методе осаждения? (Çəki: 1)

- адсорбционным индикаторам
 - реагент индикаторам
 - рН индикаторам
 - комплексонометрическим индикаторам
 - индикаторам оксидиметрии
-

Sual: Индикатор, применяемый в методе осаждения железно-аммиачные квасцы каким индикаторам относится? (Çəki: 1)

- реагент
 - адсорбционный
 - рН индикаторам
 - комплексонометрическим
 - оксидиметрии
-

Sual: Какими индикаторами пользуются в методе нейтрализации? (Çəki: 1)

- рН индикаторы
 - адсорбционные индикаторы
 - ред-окс.индикаторы
 - реагент индикаторы
 - адсорбционные и ред-окс. индикаторы
-

Sual: Что показывает формула $pH=pK$. 1? (Çəki: 1)

- интервал цветоизменения индикатора
 - показатель индикатора
 - показатель титра
 - точка эквивалентности
 - последняя точка титрования
-

BÖLMƏ: 1403

Ad	1403
Suallardan	0
Maksimal faiz	0
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

BÖLMƏ: 1501

Ad	1501
Suallardan	7
Maksimal faiz	7
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

Sual: (Çəki: 1)

Метод осаждения чем отличается от весового (гравиметрического) анализа?

1. по методу осаждения результат анализа вычисляется по израсходованию рабочего раствора, а в весовом методе по количеству массы осадка в результате анализа
2. по методу результата анализа вычисляется по количеству массы осадка полученного в результате анализа, в весовом анализе по количеству объема титрованного раствора, израсходованного во время реакции
3. в методе осаждения осадитель добавляется в избытке, а в весовом анализе в эквивалентном количестве
4. в весовом анализе добавляется в избытке, а в методе осаждения осадитель в эквивалентном количестве
5. в методе осаждения индикатор не применяется, в весовом методе употребляется

- 1, 4, 6
 - 2, 4, 6
 - 2, 3, 5
 - 3, 4, 5
 - 2, 3, 4
-

Sual: Аргентометрией что называется? (Ҷаќи: 1)

- метод объемного анализа, где осаждения основывается хлорида серебра
 - основывается на осаждение солей серебра
 - метод весового анализа, который основывается на осаждение солей хлорида серебра
 - метод весового анализа, который основывается на осаждение солей хлорида серебра
 - метод оксидиметрии, где определяется на осаждение солей галогенидов серебра
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

В гравиметрическом анализе укажите форму осаждения Fe^{+3} ?

- $Fe(OH)_3$
 - Fe_2O_3
 - $Fe(OH)_2$
 - FeO
 - Fe_3O_4
-

Sual: (Ҷаќи: 1)

Какое весовая форма в гравиметрическом анализе Fe^{+3} ?

- Fe_2O_3
 - $Fe(OH)_3$
 - $Fe(OH)_2$
 - FeO
 - Fe_3O_4
-

Sual: Укажите весовую форму $Al(OH)_3$ в гравиметрическом методе. (Ҷаќи: 1)

- Al₂O₃
- Al(OH)₃
- Al₂O₃ * 2H₂O
- Al
- Галоген O₂

Sual: Почему как осадок берется H₂SO₄ при гравиметрическом определении иона Ba²⁺ в BaCl₂. (Çəki: 1)

- из-за того, что у BaSO₄ высокое произведение растворимости
- из-за того, что у BaSO₄ низкое произведение растворимости
- из-за того, что BaSO₄ кристаллический осадок
- из-за того, что BaSO₄ легко моется и процеживается
- из-за того, что у BaSO₄ одинаковая форма осадка и веса

Sual: Какой осаждающим реагентом используется при гравиметрическом определении иона Fe³⁺ в железно-аммиачных квасцах? (Çəki: 1)

- NH₄OH
- NaOH
- Na₂CO₃
- NH₄SCN
- Na₃PO₄

Bölmə: 1502

Ad	1502
Suallardan	4
Maksimal faiz	4
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

Sual: Что называется абсолютной погрешностью анализа? (Çəki: 1)

- отношение теоретического значения результата анализа на практическое значение
- разность теоретического и практического результата анализа
- отношение практического значения результата анализа к теоретическому значению
- разность практического и теоретического результата анализа
- отношение относительной погрешности на практический результат

Sual: Как называется мытье осадок в посудах при гравиметрическом анализе? (Çəki: 1)

- декантация
- сублимация
- пептизация
- коагуляция
- седиментация

Sual: Рассчитайте коэффициент превращения при гравиметрическом определении барии в виде барии сульфата. Mr(BaSO₄)=233,4 и Ar(Ba)=137. (Çəki: 1)

- 0,5869
- 1,7036
- 0,8518
- 0,2493
- 1,1698

Sual: Рассчитайте коэффициент превращения при гравиметрическом определении железа в виде Fe₂O₃. Mr(Fe₂O₃)=160; Ar(Fe)=56. (Çəki: 1)

- 0,7000

- 0,3500
- 1,4286
- 2,8571
- 0,6234

BÖLMƏ: 1503

Ad	1503
Suallardan	3
Maksimal faiz	3
Sualları qarışdırmaq	<input checked="" type="checkbox"/>
Suallar təqdim etmək	100 %

Sual: Гравиметрический метод на что основывается? (Çəki: 1)

- На измерения ... выделив... химически чистого компонента
- на измерение объема химический компонента, выделившийся чисто компонента
- На измерение объемов двух реагирующих веществ
- На измерение объемов двух масс
- На измерение масс двух веществ

Sual: При гравиметрическом определении Ba^{2+} в $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ как вычисляется взятая навеска? (Çəki: 1)

- $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ ----- $BaSO_4$ взятая навеска ----- 0,5 г
- $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ ----- $BaCl_2$ взятая навеска ----- 0,5 г
- $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ ----- Ba взятая навеска ----- 0,5 г
- $BaSO_4$ ----- $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ взятая навеска ----- 0,5 г
- $BaSO_4$ ----- $BaCl_2$ взятая навеска ----- 0,5 г

Sual: При гравиметрическом определении Ba^{2+} в $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ как вычисляется количество осадок? (Çəki: 1)

- $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ ----- $BaSO_4$ взятая навеска ----- x
- $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ ----- $BaCl_2$ взятая навеска ----- x
- $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ ----- Ba взятая навеска ----- x
- $BaSO_4$ ----- $BaCl_2 \cdot 2H_2O$ взятая навеска ----- x
- $BaSO_4$ ----- $BaCl_2$ взятая навеска ----- x

