

Тест: "Химические свойства солей".

Тестируемый: _____ Дата: _____

Задание №1

Раствор хлорида меди(II) не реагирует с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	Na_2CO_3
2)	Na_2SO_4
3)	Na_2S
4)	NaOH

Задание №2

Раствор фосфата калия реагирует с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	CaCl_2
2)	BaSO_4
3)	KOH
4)	Na_2CO_3

Задание №3

Раствор нитрата бария реагирует с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	CuSO_4
2)	$\text{Zn}(\text{OH})_2$
3)	KBr
4)	FeCl_3

Задание №4

Хлорид бария не реагирует с раствором

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	H_2SO_4
----	-------------------------

2)	AgNO_3
3)	KOH
4)	Na_2CO_3

Задание №5

Сульфат цинка образуется в результате взаимодействия

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ и ZnO
2)	ZnCl_2 и H_2S
3)	CuSO_4 и Zn
4)	Na_2SO_4 и $\text{Zn}(\text{OH})_2$

Задание №6

При взаимодействии растворов силиката натрия и соляной кислоты образуется(-ются) хлорид натрия и

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	SiH_4 , O_2
2)	SiO_2 , H_2
3)	H_2SiO_3
4)	Si , H_2O

Задание №7

Среди веществ: CaCO_3 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, CuSO_4 , — в реакцию с соляной кислотой вступает(-ют)

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	CaCO_3 и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
2)	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ и CuSO_4
3)	только CaCO_3
4)	CaCO_3 и CuSO_4

Задание №8

Между какими веществами возможно взаимодействие?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	CaCl_2 и NH_4NO_3
2)	AgCl и HNO_3
3)	AlCl_3 и Na_2SO_4
4)	BaCl_2 и CuSO_4

Задание №9

В реакцию и с гидроксидом кальция, и с нитратом серебра вступает

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	карбонат магния
2)	хлорид аммония
3)	нитрат натрия
4)	сульфат бария

Задание №10

С раствором нитрата кальция реагирует

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	CO
2)	ZnCl_2
3)	SiO
4)	K_2CO_3

Задание №11

С раствором карбоната калия реагирует

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	HCl
2)	KOH
3)	Na_2SO_4
4)	O_2

Задание №12

С раствором нитрата серебра реагирует

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	K_3PO_4
2)	FeO

3)		SiO_2
4)		CuS

Задание №13

Сульфат натрия реагирует с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		KOH
2)		$\text{Ba}(\text{OH})_2$
3)		NaCl
4)		H_2CO_3

Задание №14

С нитратом меди(II) может взаимодействовать

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		оксид углерода(IV)
2)		гидроксид кальция
3)		гидроксид железа(II)
4)		соляная кислота

Задание №15

Хлорид железа(II) в водном растворе может реагировать с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		K_2S
2)		CO_2
3)		SiO_2
4)		Cu

Задание №16

Хлорид меди(II) не реагирует с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		H_2S
2)		K_2S
3)		H_2CO_3
4)		AgNO_3

Задание №17

Соль не образуется в ходе реакции

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	$\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$
2)	$\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$
3)	$\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow$
4)	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t}$

Задание №18

Осуществить превращение $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{PbS}$ можно с помощью

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	сульфида натрия
2)	сульфита калия
3)	сернистой кислоты
4)	оксида серы(IV)

Задание №19

Нитрат меди(II) при нагревании разлагается с образованием

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	Cu
2)	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
3)	$\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$
4)	CuO

Задание №20

В отличие от сульфата натрия, сульфат меди реагирует с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	водой
2)	хлоридом бария
3)	нитратом кальция

4)	гидроксидом калия
----	-------------------

Задание №21

Обе соли не реагируют с разбавленной азотной кислотой:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	Na_2CO_3 и FeCl_2
2)	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ и K_2S
3)	BaCl_2 и CaSO_4
4)	Na_2S и K_2CO_3

Задание №22

Сульфат меди в водном растворе не реагирует с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
2)	Fe
3)	NaOH
4)	H_2SiO_3

Задание №23

Нитрат цинка в водном растворе реагирует с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	HCl
2)	BaI_2
3)	H_2SO_4
4)	Na_2S

Задание №24

Хлорид цинка в водном растворе реагирует с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	H_2SO_4
2)	CaBr_2
3)	K_3PO_4

4)	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
----	----------------------------

Задание №25

Соль, которая может реагировать и с хлоридом бария, и с гидроксидом калия, —

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	NaNO_3
2)	CuSO_4
3)	CaCO_3
4)	ZnBr_2

Задание №26

Соль, которая может реагировать и с соляной кислотой, и с нитратом кальция, —

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	CuSO_4
2)	KBr
3)	BaSO_4
4)	Na_2CO_3

Задание №27

Соль, которая в водном растворе может реагировать и с серной кислотой, и с нитратом серебра —

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	NaF
2)	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
3)	MgCl_2
4)	BaBr_2

Задание №28

Соль, которая в водном растворе может реагировать и с хлоридом бария, и с гидроксидом калия —

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	AlBr_3
2)	NaNO_3

3)	Na_2SO_3
4)	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

Задание №29

Среди веществ: NaCl , Na_2S , Na_2SO_4 — в реакцию с раствором $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ вступает(-ют)

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	только Na_2S
2)	NaCl и Na_2S
3)	Na_2S и Na_2SO_4
4)	NaCl и Na_2SO_4

Задание №30

Среди веществ: NaCl , Na_2S , Na_2SO_4 — в реакцию с раствором $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ вступает(-ют)

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	только Na_2S
2)	NaCl и Na_2S
3)	Na_2S и Na_2SO_4
4)	NaCl и Na_2SO_4

Задание №31

Превратить BaCl_2 в BaCO_3 можно с помощью

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	углекислого газа
2)	угарного газа
3)	карбоната аммония
4)	карбоната кальция

Задание №32

Превратить $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ в CaSO_3 можно с помощью

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		сероводорода
2)		сульфита бария
3)		сульфита натрия
4)		сернистого газа

Задание №33

Na_2SO_4 в водном растворе взаимодействует с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		HCl
2)		CO ₂
3)		Pb(NO ₃) ₂
4)		KOH

Задание №34

NH_4NO_3 в водном растворе взаимодействует с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		HCl
2)		CO ₂
3)		NaOH
4)		MgSO ₄

Задание №35

И с KOH , и с AgF реагирует раствор

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		NaNO ₃
2)		MgCl ₂
3)		Li ₂ CO ₃
4)		NH ₄ NO ₃

Задание №36

И с BaCl_2 , и с NaF реагирует раствор

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	MgSO_4
2)	K_2CO_3
3)	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
4)	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$

Задание №37

При нагревании разлагается с выделением кислорода

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	BaSO_3
2)	KMnO_4
3)	CaCO_3
4)	KAlO_2

Задание №38

При нагревании разлагается с выделением газа

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	FeS
2)	CaCl_2
3)	CaCO_3
4)	KAlO_2

Задание №39

С раствором KOH может взаимодействовать каждая из двух солей:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ и NaNO_3
2)	NH_4Cl и ZnCl_2
3)	CaCO_3 и Na_2CO_3

4)	CuSO_4 и BaSO_4
----	-----------------------------------

Задание №40

С соляной кислотой может взаимодействовать каждая из двух солей:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	CaCO_3 и Na_2S
2)	AgNO_3 и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
3)	MgCO_3 и MgBr_2
4)	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ и CaSO_4

Задание №41

Среди веществ: NaCl , Na_2S , Na_2SO_4 – в реакцию с раствором $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ вступает(-ют)

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	только Na_2S
2)	NaCl и Na_2S
3)	Na_2S и Na_2SO_4
4)	NaCl и Na_2SO_4

Задание №42

Какая соль при нагревании превращается в другую соль?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	CaCO_3
2)	NaHCO_3
3)	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
4)	NH_4Cl

Задание №43

Какая соль при нагревании превращается в оксид?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	NH_4Cl
2)	KClO_3
3)	NaNO_3
4)	$\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

Задание №44

Какая из перечисленных солей реагирует с раствором азотной кислоты?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	CuCl_2
2)	Na_2S
3)	BaSO_4
4)	Na_3PO_4

Задание №45

Как раствор сульфата натрия, так и раствор карбоната натрия взаимодействует с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	фосфатом алюминия
2)	гидроксидом цинка
3)	хлоридом бария
4)	азотной кислотой

Задание №46

Между какими веществами возможно взаимодействие?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	K_2SO_4 и HNO_3
2)	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ и Cu
3)	NaCl и K_2SiO_3
4)	NH_4Cl и AgNO_3

Задание №47

Между какими веществами возможно взаимодействие?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	CaCl_2 и NH_4NO_3
2)	BaCl_2 и CuSO_4
3)	AlCl_3 и Na_2SO_4
4)	AgCl и HNO_3

Задание №48

Сульфат алюминия вступает в реакцию с каждым из двух веществ:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	BaCl_2 и KOH
2)	NaCl и $\text{Cu}(\text{OH})_2$
3)	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ и HNO_3
4)	Na_3PO_4 и HCl

Задание №49

Раствор хлорида цинка реагирует с каждым из двух веществ:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	C и H_2SO_4
2)	Mg и KOH
3)	Cu и AlPO_4
4)	Fe и CaCO_3