

Тест: "8.3кл. Химия ПЗ итоговый".

Тестируемый: _____ Дата: _____

Инструкция:

В ответе записываем название с маленькой буквы, если ответ включает два слова, то между словами делаем пробел.

Например: оксид натрия
серная кислота
сульфид калия

Задание №1

Установите правильную последовательность

ОКСИДЫ-это

Укажите порядок следования всех 7 вариантов ответа:

1)		из двух
2)		кислород
3)		состоящие
4)		из которых
5)		химических элементов,
6)		сложные вещества,
7)		один

Задание №2

Кислотные оксиды взаимодействуют с

Выберите несколько из 4 вариантов ответа:

1)		водой
2)		кислотными оксидами
3)		нерастворимыми основаниями
4)		основными оксидами

Задание №3

Основные оксиды взаимодействуют с

Выберите несколько из 4 вариантов ответа:

1)		водой
2)		кислотными оксидами
3)		нерастворимыми основаниями

4)	ОСНОВНЫМИ ОКСИДАМИ
----	--------------------

Задание №4

Амфотерные оксиды не взаимодействуют с

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	ВОДОЙ
2)	КИСЛОТНЫМИ ОКСИДАМИ
3)	ОСНОВНЫМИ ОКСИДАМИ
4)	КИСЛОТАМИ

Задание №5

Агрегатное состояние оксидов может быть

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	жидкое, газообразное, твердое
2)	газообразное, твердое
3)	жидкое, твердое
4)	газообразное, жидкое

Задание №6

Общая формула оксидов

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	E_xO_y
2)	$E(OH)$
3)	HEO
4)	HE

Задание №7

Формула оксида серы (IV)

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	SO
2)	SO_2
3)	CO_3
4)	SO_3

Задание №8

Название оксида железа (III) соответствует формуле

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	Fe_3O_4
2)	FeO
3)	Fe_2O_3

4)		FO_2
----	--	---------------

Задание №9

Оксид железа (III) в каком агрегатном состоянии существует

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)		жидкое
2)		газообразное
3)		твердое

Задание №10

Назовите соединение CaO .

Впечатайте название

Запишите ответ:

1)	Ответ:	
----	--------	--

Задание №11

Оксид кремния в каком агрегатном состоянии существует

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)		жидкое
2)		газообразное
3)		твердое

Задание №12

Оксид водорода в каком агрегатном состоянии существует

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)		жидкое
2)		газообразное
3)		твердое

Задание №13

Из предложенного перечня оксидов выберите амфотерные оксиды

Выберите несколько из 5 вариантов ответа:

1)		BeO
2)		CO_2
3)		Al_2O_3
4)		CaO
5)		ZnO

Задание №14

Из предложенного перечня оксидов выберите кислотные оксиды

Выберите несколько из 5 вариантов ответа:

1)	P_2O_5
2)	CO_2
3)	Al_2O_3
4)	CaO
5)	SiO_2

Задание №15

Из предложенного перечня оксидов выберите основные оксиды

Выберите несколько из 5 вариантов ответа:

1)	K_2O
2)	CO_2
3)	CuO
4)	CaO
5)	SiO_2

Задание №16

Кислотному оксиду SO_3 соответствует кислота, формула которой

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	H_2SO_4
2)	H_2SO_3
3)	$H_2S_2O_3$
4)	HSO_3

Задание №17

Формула оксида бария:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	BaO
2)	$Ba(OH)_2$
3)	$BaSO_4$
4)	$BaOH$

Задание №18

При разбавлении концентрированной серной кислоты в воде необходимо небольшими порциями приливать

Выберите один из 2 вариантов ответа:

1)	кислоту в воду
----	----------------

2)		воду в кислоту
----	--	----------------

Задание №19

Установите правильную последовательность

КИСЛОТЫ - это

Укажите порядок следования всех 6 вариантов ответа:

1)		из атомов
2)		и кислотных
3)		состоящие
4)		сложные вещества,
5)		водорода
6)		остатков

Задание №20

Реагентами для кислот являются

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		металлы
2)		металлы, оксиды металлов
3)		металлы, оксиды металлов, основания
4)		металлы, оксиды металлов, основания, соли

Задание №21

Характеристика кремниевой кислоты

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		кислородная
2)		кислородная, двухосновная
3)		кислородная, двухосновная, слабая
4)		кислородная, двухосновная, слабая, нерастворимая

Задание №22

Реакция нейтрализации - это взаимодействие между

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		кислотой и солью
2)		основанием и кислотой
3)		оксидом и основанием
4)		солью и водой

Задание №23

Назовите соединение H_2CO_3

Впечатайте название

Запишите ответ:

1)	Ответ:	
----	--------	--

Задание №24

Какие из кислот являются летучими

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		HCl , HNO_3
2)		H_2SO_4 , HCl
3)		H_2SiO_3 , H_3PO_4
4)		H_2S , H_2O

Задание №25

Назовите соединение HCl

Впечатайте название

Запишите ответ:

1)	Ответ:	
----	--------	--

Задание №26

Назовите соединение HNO_3 .

Впечатайте название

Запишите ответ:

1)	Ответ:	
----	--------	--

Задание №27

Перечислите агрегатное состояние кислот

Выберите несколько из 3 вариантов ответа:

1)		жидкое
2)		твердые
3)		газообразные

Задание №28

Назовите соединение HNO_2

Впечатайте название

Запишите ответ:

1)	Ответ:	
----	--------	--

Задание №29

Назовите соединение H_2S .

Впечатайте название

Запишите ответ:

1)	Ответ:	
----	--------	--

Задание №30

Назовите соединение H_2SO_3

Впечатайте название

Запишите ответ:

1)	Ответ:	
----	--------	--

Задание №31

Выберите характеристики серной кислоты - H_2SO_4

Выберите несколько из 5 вариантов ответа:

1)		кислородсодержащая
2)		летучая
3)		двухосновная
4)		растворимая
5)		нестабильная

Задание №32

Выберите кислоты

Выберите несколько из 4 вариантов ответа:

1)		H_2SO_4
2)		$NaOH$
3)		$HClO_4$
4)		$NaHCO_3$

Задание №33

Установите соответствие между формулой кислоты и её молекулярной массой

Укажите соответствие для всех 3 вариантов ответа:

1)		$HClO$	1)	47
2)		$HTeO_4$	2)	52,5
3)		HNO_2	3)	163

Задание №34

Выберите кислоты

Выберите несколько из 4 вариантов ответа:

1)	H_2CrO_4
2)	Na_2CrO_4
3)	SnH_4
4)	HClO

Задание №35

Из предложенных ниже фрагментов соберите определение «кислот»

Выберите несколько из 6 вариантов ответа:

1)	простые вещества
2)	сложные вещества
3)	содержат ионы металлов
4)	имеют в составе атомы водорода
5)	содержат кислотные остатки
6)	содержат гидроксид-ионы

Задание №36

Выберите бескислородные кислоты

Выберите несколько из 6 вариантов ответа:

1)	H_2S
2)	H_3PO_4
3)	HBr
4)	HCl
5)	H_2SO_3
6)	HNO_2

Задание №37

Выберите двухосновные кислоты

Выберите несколько из 6 вариантов ответа:

1)	HNO_3
2)	H_2S
3)	HNO_2

4)		H_2SO_4
5)		HCl
6)		H_2CO_3

Задание №38

Установите правильную последовательность

ОСНОВАНИЯ - ЭТО

Укажите порядок следования всех 6 вариантов ответа:

1)		из атомов металлов
2)		одной или нескольких
3)		сложные вещества,
4)		и связанных с ними
5)		состоящие
6)		гидроксо-групп

Задание №39

Установите правильную последовательность

ЩЕЛОЧЬ - это

Укажите порядок следования всех 4 вариантов ответа:

1)		растворимо
2)		которое
3)		в воде
4)		основание,

Задание №40

Вещества, с которыми взаимодействуют щелочи

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		оксиды неметаллов
2)		оксиды неметаллов, кислоты
3)		оксиды неметаллов, кислоты, соли
4)		оксиды неметаллов, кислоты, соли, основания

Задание №41

Формула гидроксида меди (II)

Выберите один из 4 вариантов ответа:		
1)		$\text{Cu}(\text{OH})_2$
2)		$\text{Cu}(\text{OH})$
3)		Cu_2OH
4)		CuO

Задание №42		
Химические свойства оснований - это взаимодействие		
Выберите один из 4 вариантов ответа:		
1)		с кислотами
2)		с кислотами , солями
3)		с кислотами , солями, щелочами
4)		с кислотами , солями, щелочами, разложение при нагревании

Задание №43		
$\text{Cu}(\text{OH})_2$ - это основание		
Выберите один из 4 вариантов ответа:		
1)		нерастворимое
2)		нерастворимое , слабое
3)		нерастворимое, двухкислотное
4)		нерастворимое , слабое, двухкислотное, газообразное

Задание №44		
Окраска фенолфталеина в щелочной среде		
Выберите один из 4 вариантов ответа:		
1)		красная
2)		синяя
3)		малиновая
4)		бесцветная

Задание №45		
Назовите соединение KOH .		
Впечатайте название		
Запишите ответ:		

1)	Ответ:	
----	--------	--

Задание №46

Формула гидроксида бария:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		BaO
2)		Ba(OH) ₂
3)		BaSO ₄
4)		BaOH

Задание №47

Растворимыми основаниями являются

Выберите несколько из 4 вариантов ответа:

1)		Ba(OH) ₂
2)		KOH
3)		Al(OH) ₃
4)		Pb(OH) ₂

Задание №48

Нерастворимыми основаниями являются

Выберите несколько из 4 вариантов ответа:

1)		Ba(OH) ₂
2)		KOH
3)		Al(OH) ₃
4)		Pb(OH) ₂

Задание №49

Однокислотным основанием является

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		Ba(OH) ₂
2)		KOH
3)		Al(OH) ₃
4)		Pb(OH) ₂

Задание №50

Двукислотным основанием является

Выберите несколько из 4 вариантов ответа:

1)		Ba(OH) ₂
2)		KOH

3)	$\text{Al}(\text{OH})_3$
4)	$\text{Pb}(\text{OH})_2$

Задание №51

Соли - это

Укажите порядок следования всех 5 вариантов ответа:

1)	из атомов металла
2)	класс соединений
3)	кислотного остатка
4)	состоящих
5)	и

Задание №52

Кислая соль -

Укажите порядок следования всех 5 вариантов ответа:

1)	состоящее из
2)	атомов металла,
3)	сложное вещество
4)	и кислотный остаток
5)	атомов водорода,

Задание №53

Вещество CuCl_2 называется:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	хлорид меди
2)	хлорат меди
3)	хлорит меди
4)	гипохлорит меди

Задание №54

Вещество CaSO_4 называется:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	сульфит кальция
2)	сульфат кальция
3)	силикат кальция
4)	сульфид кальция

Задание №55

Реагенты для солей

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	металлы
2)	металлы, щелочи
3)	металлы, щелочи, кислоты
4)	металлы, щелочи, кислоты, соли

Задание №56Вещество CaSO_3 называется:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	сульфит кальция
2)	сульфат кальция
3)	силикат кальция
4)	сульфид кальция

Задание №57Вещество CaSiO_3 называется:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	сульфит кальция
2)	сульфат кальция
3)	силикат кальция
4)	сульфид кальция

Задание №58

Классы сложных веществ

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	оксиды, кислоты, соли, основания
2)	оксиды, кислоты, соли
3)	оксиды, кислоты
4)	оксиды

Задание №59

Формула сульфата бария:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	BaO
----	--------------

2)	Ba(OH)_2
3)	BaSO_4
4)	BaOH

Задание №60

Выберите ответ в котором представлены только формулы солей

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)	$\text{KCl}, \text{Na}_2\text{SO}_4, \text{MgO}$
2)	$\text{H}_2\text{O}, \text{CO}_2, \text{Ba(NO}_3)_2$
3)	$\text{CaCO}_3, \text{NaCl}, \text{ZnS}$

Задание №61

Выберите формулу растворимой соли

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	AgCl
2)	Na_2S
3)	CuS
4)	Ag_3PO_4

Задание №62

Какие из приведенных суждений верны?

А. Все соли – твердые кристаллические вещества.

Б. Соли могут быть получены при взаимодействии кислоты и основания

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	верно только А
2)	верно только Б
3)	оба суждения верны
4)	оба суждения неверны

Задание №63

Соли вступают в реакцию с

Выберите несколько из 5 вариантов ответа:

1)	основными оксидами
2)	кислотными оксидами
3)	кислотами

4)	основаниями
5)	со всеми неорганическими веществами

Задание №64

Соли серной кислоты:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	сульфаты
2)	фосфаты
3)	сульфиды
4)	сульфиты

Задание №65

Соли сернистой кислоты:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	сульфаты
2)	фосфаты
3)	сульфиды
4)	сульфиты

Задание №66

Соли сероводородной кислоты:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	сульфаты
2)	фосфаты
3)	сульфиды
4)	сульфиты

Задание №67

Соли соляной кислоты:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	нитраты
2)	сульфаты
3)	хлориды

4)	хлораты
----	---------

Задание №68

Соли фосфорной кислоты:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	сульфаты
2)	фосфаты
3)	фосфиды
4)	фосфиты

Задание №69

Соли угольной кислоты называются

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)	карбонаты
2)	карбиды
3)	силициды

Задание №70

Соли кремниевой кислоты называются

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	карбонаты
2)	силикаты
3)	силициды
4)	карбиды

Задание №71

Соли плавиковой или фтороводородной кислоты называются

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	фториды
2)	сульфиды
3)	фосфиды
4)	фосфаты

Задание №72

Соли бромоводородной кислоты

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)	броматы
2)	бромиды
3)	бромиты

Задание №73

Соли азотной кислоты

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)		нитраты
2)		нитриты
3)		нитриды

Задание №74

Соли азотистой кислоты

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)		нитраты
2)		нитриты
3)		нитриды

Задание №75

Соли кремниевой кислоты

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		силикаты
2)		сульфаты
3)		силициды
4)		силикиты

Задание №76

Установите соответствие между веществом и типом химической связи

Укажите соответствие для всех 4 вариантов ответа:

1)		NO_2	1)	Ионная
2)		I_2	2)	Металлическая
3)		Al	3)	Ковалентная полярная
4)		Na_2S	4)	Ковалентная неполярная

Задание №77

Установите соответствие

Окраска фенолфталеина

Укажите соответствие для всех 2 вариантов ответа:

1)		малиновая	1)	$\text{Ca}(\text{OH})_{2(\text{p-p})}$
2)		бесцветная	2)	$\text{Fe}(\text{OH})_3$

Задание №78

Окраска лакмуса

Укажите соответствие для всех 2 вариантов ответа:

1)		фиолетовая	1)	$\text{Cu}(\text{OH})_2$
2)		синяя	2)	$\text{NaOH}_{(\text{p-p})}$

Задание №79

Установите соответствие между формулой кислоты и ее основностью

Укажите соответствие для всех 3 вариантов ответа:

1)		трехосновная	1)	H_4SiO_4
2)		двухосновная	2)	H_2SO_3
3)		одноосновная	3)	H_3PO_4
			4)	HNO_3

Задание №80

Установите соответствие между названием кислоты и названием соли

Укажите соответствие для всех 3 вариантов ответа:

1)		кремниевая	1)	карбонат
2)		азотная	2)	нитрит
3)		соляная	3)	сульфат
			4)	силикат
			5)	хлорид
			6)	нитрат

Задание №81

Установите соответствие между формулой соли и её названием

Укажите соответствие для всех 3 вариантов ответа:

1)		K_2S	1)	сульфат калия
2)		KNO_3	2)	гидросульфит калия
3)		K_2SO_4	3)	нитрит калия
			4)	сульфид калия
			5)	нитрат калия
			6)	сульфит калия

Задание №82

Установите соответствие между названием кислоты и её химической формулой

Укажите соответствие для всех 5 вариантов ответа:

1)	серная кислота	1)	H_3PO_4
2)	Сероводородная кислота	2)	H_2SO_3
3)	угольная кислота	3)	H_2CO_3
4)	кремниевая кислота	4)	H_2SiO_3
5)	фосфорная кислота	5)	H_2S
		6)	H_2SO_4

Задание №83

Установите соответствие между названием кислоты и её химической формулой

Укажите соответствие для всех 4 вариантов ответа:

1)	хлороводородная кислота	1)	H_2SO_3
2)	азотная кислота	2)	H_2S
3)	азотистая кислота	3)	HNO_2
4)	сернистая кислота	4)	HNO_3
		5)	H_2SO_4
		6)	HCl