# ВАРИАНТ 5

Часть 1

## Ответом к заданиям 1—15 является одна цифра, которая соответСт- вует номеру правильного ответа. Запишите эту цифру в поле ответа в текСте работы.

 Число электронов во внешнем электронном слое атома фосфора 1) 5 2) 3 3) 15 4) 31

Ответ: 

 С увеличением порядкового номера способность принимать элек- троны для элементов главных подгрупп

1. увеличивается 3) не изменяется
2. уменьшается 4) изменяется периодически

Ответ: 

Ионная связь осуществляется в

1) Оз 2) NO2

з свг, 4) BaCl 2

Ответ:

 В соединении Cl 2O7 валентность хлора 1) 1 2) III 3) V

Ответ: 

Вещество H3AsO4 — это

1. VII
	1. соль 2) оксид

Ответ: 

 Зкзотермическая реакция — это 1) 2NO + O2 = 2NO2

3) основание 4) кислота

2) 2NaHCOз = Na2COз + СО2 + Н2О



4) СаСОз = CaO + СО

Ответ: 

ОГЭ. ХИМИЯ. ТРЕНИРОВОК Н ЫЕ ЗАДАНИЯ

 3 моль ионов образуется при полной дисеои.интт,ии 1 моль

1. KCl 3) K200з
2. FeBr з 4) К РО4

## Ответ:

 В растворе одновременно не могут присутствовать ионы

1. Ag+ и F°
2. K+ и F°
3. H+ и ОН°
4. Ag+ и NO3°

## Ответ:

 Схеме превращения Са --+ Ca(OH)2 соответствует взаимодействие

1. кальция с водой
2. оксида кальция с водой

) KHJIЬЦИ Я С СОЛ ЯН ОЙ КИСЛОТОЙ

4) карбоната кальция с соляной кислотой

## Ответ:

 Оксид углерода(ІV) реагирует с

1. CaCl2
2. CaO
3. HNO
4. NaHCO

О т в е т : 

 При обычных условиях реагируют гидроксид кальция и

1. оксид cepы(IV)
2. гидроксид натрия
3. оксид магния
4. ртуть

О т в е т : 

 Раствор сульфата меди(ІІ) реагирует с

1. Ag
2. Hg
3. Zn
4. S

О т в е т : 

ВАРИ АН Т S 29

 Верны ли суждения?

А. Горящий натрий нельзя заливать водой. Б. Смесь фосі]зора и серы не горит.

1. верно только А
2. верно только В
3. верны оба суждения
4. оба суждения неверны

Ответ: 

 Cepa является окислителем в реакции

1. CiiSO, + Zn ZiiSO, + Cu
2. Fe + S - FeS

з› s + о, so2

4) 3O2+ 2H 2S = 2SO2 + 2HgO

Ответ: 

 На какой диаграмме распределение массовых долей элементов соответствует количественному составу карбоната кальция?

1) 39"?› 2) 48,5"? 40"?›

4) 48“?›

Ответ: 

30 ОГЭ. ХИМИЯ. ТРЕНИРОВОЧНЫЕ ЗАДАНИЯ



Ответом к заданиям 16—19 являетСя последовательНОСТЬ ЦИфр. Каж- дую цифру пишите в отдельной клеточке.

При выполнении заданий 16, 17 из предло›кенного перечня ответов выберите два правильных и запишите в таблицу цифры, под которыми они указаны.

1 В ряду простых веществ F2 — Cl 2 — Вг 2 происходит

1. усиление окислительных свойств
2. ослабление неметаллических свойств
3. уменьшение плотности
4. ослабление восстановительных свойств
5. повышение температуры кипения

Ответ:

К классу спиртов относятся

1. метанол
2. стеариновая кислота
3. этан
4. этанол
5. ацетилен

Ответ:

При выполнении заданий 18, 19 к каждому элементу первоГО СТОЛб- ца подберите соответСтВующий элемент из второго столбца. Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами. Цифры в ответе могут повторяться.

 Остановите соответствие между растворами двух веществ и pe-

ЗКТИВОМ , С ПОМОЩЬЮ КОТО]ЗОРО МОШН О ЈЗППЛИЧИТЬ ЭTI‹ ]Эі1СТВО]ЭЫ .

РАСТВОРЫ ВЕЩЕСТВ РЕАКТИВ

А) ZnSO4 и MgCl 2 1) NaOH

Б) К 2Ѕ іО3 И К 2СОд 2) AgNOд

В) Al(NOз)з\* CП(NOД)2 3) HCl

4) BaSO4

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| А | Б | В |
|  |  |  |

Ответ:

ВАРИАНТ 5 31



##  Остановите соответствие между названием вещества и реагента- ми, с которыми это вещество может взаимодействовать.

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА РЕАГЕНТЫ

А) кремний 1) KNOW, O2

В) гидроксид кальция 2) HCl, СО2

В) сульфат меди(ІІ) 3) NaCl (p p НЗРО4

4) КОН p p М

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| А | Б | В |
|  |  |  |

Ответ:

## Часть 2

Для ответов к заданиям 20—22 используйте отдельный бланк. Запи- шите Сначала номер задания, затем развернутый ответ к нему. Ответы записывайте четко и разборчиво.

 Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициен- ты в уравнении реакции, схема которой

# Н2ЅОДконц.) + S SO2 + H2O

Определите окислитель и восстановитель.

 К 284 г раствора сульфата натрия добавляли раствор нитрата бария до прекращения выделения осадка. Macca осадка соста-

вила 23,3 г. Вычислите масеовую долю сульфата натрия в ис- ходном растворе.

 Даны вещества: N 2 , NaOH, HCl, NaCl, (NH 4)2S O4. ИСПОЛЬЗ Я воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии хлорид аммония. Опишите признаки проводимых

реакций. Для первой реакции ионного обмена напишите сокра- шенное ионное