Программа работы 4

с учащимися 9 класса

на 27.04-30.04

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| предмет | число | задание | Место выполнения | контроль |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
| биология | 27.04 | повтори п **48**  -Ответить на вопросы устн- |  | Рассказ родителям |  |
| П 49 |  |  |  |
| выполни задания  - в печатной тетради | Печатная тетрадь  фото | учитель |  |
| 30 | -п 50  -выполни задания  - в печатной тетради | Печатная тетрадь  фото | учитель |  |
|  |  |  |  |
|  | - |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
| география | 27.04 | Повтори п 53  Ответь на вопросы |  | Рассказать родителям |  |
| Выполни тест смотри приложение | 1 Отметить прямо на листках и переслать учителю  Или  2 в тетради, сфотографировать  и переслать учителю | учитель |  |
| П 56  -Прочитай  -ответь на вопросы  Заполни таблицу | Тетрадь  фото | Рассказать родителям  учитель |  |
| 29.04 | Повтори п 56  -ответь на вопросы |  | Рассказать родителям |  |
| Выполни тест смотри приложение | 1 Отметить прямо на листках и переслать учителю  Или  2 в тетради, сфотографировать  и переслать учителю | учитель |  |
| П 57  -Прочитай  -ответь на вопросы  Заполни таблицу | Тетрадь  фото | Рассказать родителям  учитель |  |
| физкультура | 27 | повторить комплекс утренней зарядки |  | учитель |  |
|  | Выполняй упражнения и Заполняй таблицу  Смотри ниже | В тетради по физкультуре  фото | учитель |  |
| информатика | 28.04 | П 4.3 |  |  |  |
| Задания 156,157, 165,166 | фото |  |  |
| обж | 21.04 | Подготовить сообщение  Туризм как вид активного отдыха | Тетрадь  фото | учитель |  |
|  |  |  |  |  |  |
| химия | 28.04 | Выполни итоговую контрольную работу  Смотри ниже- | Тетрадь  фото |  |  |
| 30.04 | Сделай работу над ошибками | тетрадь |  |  |

Тест по географии

*1.Определите субъект России,входящий в состав Урала.*

1)Республика Чувашия

2)Республика Удмуртия

3)Астраханская область

4)Тюменская область

*2.Определите столицу республики,которая входит в состав Уральского района.*

1)Челябинск

2)Ижевск

3)Казань

4)Екатеринбург

*3.Выделите вариант,в котором указаны названия народов,компактно проживающих в пределах Урала.*

1)башкиры и татары

2)удмурты и башкиры

3)эвенки и буряты

4)русские и якуты

*4.Выделите город в составе Уральского района.*

1)Барнаул

2)Пермь

3)Омск

4)Казань

*5.Определите верные утверждения.*

а) Урал располагает разнообразными полезными ископаемыми.

б)Район отличается разнообразием природы и сложной экологической ситуацией

1)верно только а

2)верно только б

3)верны оба утверждения

4)оба утверждения неверны

*6.Определите верные утверждения.*

а)на Урале проживает более 50 млн. человек.

б)Урал располагает разнообразными природными богатствами,но их добыча и эксплуатация затрудняется сложными природными условиями.

1)верно только а

2)верно только б

3)верны оба утверждения

4)оба утверждения неверны

*7.Определите отрасль,которая «олицетворяет» экономику Урала.*

1)пищевая экономика

2)лесная промышленность

3)цветная металлургия

4) фармацевтическая промышленность

*8.Выберите верное утверждение*

а)Урал является крупнейшим поставщиком каменного угля,природного газа и нефти в другие регионы страны.

б)Екатеринбург,Челябинск,Нижний Тагил-крупные города и мощные промышленные центры Урала.

1)верно только а

2)верно только б

3)верны оба утверждения

4)оба утверждения неверны

*9.Выберите верное утверждение.*

а)Химическая и лесная промышленность получили развитие в Уральском районе

б)На территории Урала имеются месторождения калийных солей, природного газа и нефти.

1)верно только а

2)верно только б

3)верны оба утверждения

4)оба утверждения неверны

Тест география 2

**1**. В Западно – Сибирский экономический район входят следующие субъекты РФ…   
А) Краснодарский край В) Кемеровская область .   
Б) Новосибирская область . Г) Самарская область.

Ответ запишите в виде букв.

**2.**В каком из пе­ре­чис­лен­ных ниже ре­ги­о­нов ад­ми­ни­стра­тив­ный центр по чис­лен­но­сти на­се­ле­ния яв­ля­ет­ся городом-миллионером?

А) Новосибирская область

Б) Ханты-Мансийский АО — Югра

В) Ивановская область

Г) Республика Коми

Ответ запишите в виде буквы

**3**. В каком из пе­ре­чис­лен­ных регионов Рос­сии производится наи­боль­шая добыча нефти?

А) Са­ха­лин­ская область

Б) Рес­пуб­ли­ка Татарстан

В) Ханты-Мансийский АО — Югра

Г) Рес­пуб­ли­ка Коми

Ответ запишите в виде буквы

**Задания № 4 и 5 выполняются по приведенному ниже тексту:**

Производственное объединение «Гормаш» в г. Киселёвске (Кемеровская область) специализируется на производстве горно-шахтного оборудования, которое пользуется спросом на всех угледобывающих предприятиях Кузбасса (Кемеровской области).

4. Карты какого географического региона России необходимо выбрать, чтобы более детально изучить регион, в котором расположен г. Киселёвск?

А) Урала В) Восточной Сибири

Б) Западной Сибири Г) Европейского Севера

Ответ запишите в виде буквы.

**5**. Укажите ещё одну причину, кроме наличия потребителя, объясняющую размещение в г. Киселёвске производства горношахтного оборудования?

Ответ запишите.

**6.** Определите регион Рос­сии по его крат­ко­му описанию.

Эта область богата углём, железными и полиметаллическими рудами. Природные условия относительно благоприятны для развития сельского хозяйства. Доля городского населения превышает 80%. Добыча высококачественного угля ведётся как открытым, так и шахтным способом. Кроме того, здесь развиты мощная чёрная металлургия (в одном городе размещено два комбината полного цикла), цветная металлургия, машиностроение (в том числе тяжёлое), химическая промышленность (производство азотных удобрений в областном центре) и другие отрасли.

Ответ запишите словом.

**7.** В каком из пе­ре­чис­лен­ных ре­ги­о­нов Рос­сии уг­ле­до­бы­ва­ю­щая про­мыш­лен­ность яв­ля­ет­ся одной из ос­нов­ных от­рас­лей хозяйства?

А) Краснодарский край В) Кемеровская область

Б) Астраханская область Г) Республика Карелия

Ответ запишите в виде буквы.

**8**. Назовите море, которое омывает район?

Ответ запишите словом.

9. Определите какой город имеет географические координаты 54° с.ш.73°в.д.

Ответ запишите словом.

Таблица по физ-ре

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| упражнения | 27 | 28 | 29 | 30 |
| Число отжиманий |  |  |  |  |
| Число подъём туловища |  |  |  |  |
| Число приседаний за 1 мин |  |  |  |  |
| Бег мин |  |  |  |  |

Химия

Прорешиваешь, а потом ответ. Не будет решения, ответы не зачту

**Часть 1**

|  |
| --- |
| *Ответом к заданиям 1-10 является одна цифра, которая соответствует номеру правильного ответа.* |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1. Ряд, в котором расположены только кислоты | | | |
| 1)CaO, SO2, N2O5 | 2) NаOH, CuO, CO2, | 3) HCl, H2SO4, H2 SiO3, | 4) NaBr, FeO, H2O |
| 2. Наиболее сильно металлические свойства выражены у атома | | | |
| 1)кальция | 2) натрия | 1. калия | 4)магния |
| 3. Раствор серной кислоты реагирует со всеми веществами в ряду | | | |
| 1) Zn, CuO, NaOH | 2) H2O, Na2O, SO2 | 3)P2O5, HCl, CaO | 4)HCl, SO**3,** CuCl2 |
| 4. Вещество с ионной связью | | | |
| 1) H2О | 2) KCl | 3) F2 | 4) NH3 |
| 5. Степень окисления марганца в соединении KMnO4 | | | |
| 1. +2 | 1. +3 | 1. +5 | 1. +7 |
| 6. Схема реакции разложения | | | |
| 1)NaOH + HCl = NaCl + H2O | 2)Fe + 2HCl = FeCl2 + H2 | 3)CaO + H2O = Ca(OH)2 | 4)CaCO3= CaO + CO2 |
| 7. Массовая доля кальция в сульфате кальция | | | |
| 1. 20% | 1. 40% | 1. 29% | 1. 50% |
| 8. С большей скоростью 10% раствор соляной кислоты будет реагировать с гранулами одного размера: | | | |
| 1. железа | 1. магния | 1. марганца | 1. меди |

9. Гидроксид цинка взаимодействует с каждым из двух веществ:

1) NaOH и H2SO4 2) HCl и CO2 3) SiO2 и KOH 4) NaNO3 и H2SO4

10. В каком ряду представлены простые вещества-неметаллы:

1) хлор, никель, серебро 3) железо, фосфор, ртуть

2) алмаз, сера, кальций 4) кислород, озон, азот

**Часть 2.**

|  |
| --- |
| *Ответом к заданию 11 на установление соответствия является последовательность цифр и букв.* (Образец: 1\_\_ \_\_, 2\_\_ \_\_, 3\_\_ \_\_, 4\_\_ \_\_, 5\_\_ \_\_) |

11.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Формула вещества** | **Название** | **Класс соединений** |
| 1)SiO2 | I)Азотная кислота | А) Оксид кислотный |
| 2)Cr2O3 | II)Сульфат магния | Б) Кислота |
| 3)MgSO4 | III)Оксид кремния | В) Основание |
| 4)HNO3 | IV)Oксид железа (II) | Г) Средняя соль |
| 5)Fe(OH)3 | V)Оксид хрома (III) | Д) Оксид основный |
|  | VI)Гидроксид железа(III) | Е) Оксид амфотерный |
|  | VII)Гидроксид железа (II) | Ж) Гидроксид амфотерный |

|  |
| --- |
| *Ответом к заданию 12 на установление соответствия является последовательность цифр. Запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов, а затем получившуюся последовательность цифр перенесите в бланк ответов без пробелов и запятых* |

12.Установите соответствие между веществами, вступающими в реакцию и продуктами их взаимодействия

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

А) СаO + CO2**** 1) Ca(OH)2

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

Б) Ca(OH)2+ SO2**** 2) CaCO3+ H2O

В) Ca + H2O **** 3) CaSO4+ H2O

Г) Ca (HCO3)2 + Ca(OH)2**** 4) Ca(OH)2 + H2

5) CaSO3 + H2O

6) CaCO3

|  |
| --- |
| *При выполнении задания 13 и 14* из предложенного перечня ответов выберите два правильных и запишите их номера  *в бланк ответов без пробелов и запятых* |

13. Окислительно-восстановительные реакции

1. МgO + 2HCl = MgCl2 + H2O
2. Са + H2SO4(раствор) =СаSO4 + H2
3. 2К + 2H2O = 2КOH +H2
4. 2KOH + CuCl2 = Cu(OH)2 +2KCl
5. CaCO3= CaO + CO2

14.Смещение равновесия системы N2 + 3H2 <=>2 NH3 + Q в сторону продукта реакции произойдет в случае:

1) увеличения концентрации аммиака

2) использования катализатора

3) увеличения давления

4) уменьшения концентрации аммиака

5) увеличения температуры

**Часть 3**

|  |
| --- |
| *К заданиям 15 и 16 дайте полный развёрнутый ответ, включающий в себя необходимые уравнения и расчёты*. |

15. Дана схема превращений:

Са → СаО → Са(ОН)2 →CaCl2

Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для третьей реакции составьте сокращенное ионное уравнение

Переход 1 рассмотрите в свете ОВР

16.При взаимодействии 12 г технического магния, содержащего 5% примесей, с избытком соляной кислоты, выделилось 10 л водорода (н.у.). Вычислите объемную долю выхода продукта реакции.