Программа работы 5

с учащимися 8 класса

на 12.05-15.05

Ника, у тебя не выполнены контрольные тесты. Попробуй их взять на сайте Сопырёвской школы, сверху дистанционное обучение, справа задания

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| предмет | число | задание | Место выполнения | контроль |  |
|  |  |  |  |  |  |
|  |  |  |  |
|  |  |  |  |  |
| биология | 13.05 | Повторить п60-Ответить на вопросы устн- |  | Рассказать родителям |  |
| П 61-Прочитай-ответь на вопросы письменно, выучи записи-выполни задания в печатной тетради | тетрадьПечатная тетрадфото | Рассказать родителямУчитель  |  |
|  |  |  |  |
| 15.05 | Повторить п 61-Ответить на вопросы устн- |  | Рассказать родителям |  |
|  |  |  |  |
|  | П 62-Прочитай-ответь на вопросы письменно, выучи записи-выполни задания в печатной тетради | фотоПечатная тетрадьфото | Рассказать родителямУчитель  |  |
|  |  |  |  |  |
| география | 12.05 | П 5 география костромской области |  |  |  |
| Опиши климат Костромской области по плану ( смотри ниже | Тетрадьфото | учитель |  |
|  |  |  |  |
| 15.05 | Повтори п 5 |  |  |  |
| П 6 -выпиши и выучи реки Костромской об-опиши Унжу | Тетрадьфото |  |  |
|  | Тетрадь фото |  |  |
| физкультура | 12-13 | повтори комплекс утренней зарядки |  | учитель |  |
|  | Выполняй упражнения и Заполняй таблицуСмотри ниже | В тетради по физкультурефото | учитель |  |
| информатика | 14 | -выполни тестовые стр 145-149В тетради прорешать18,21,22,23 | Печатная тетрадьфото | учитель |  |
| обж | 12 |  Самозащита в общественном транспорте | Тетрадьфото | учитель |  |
| химия | 12 | Выполни итоговую контрольную работу | Тетрадьфото | Рассказать родителям |  |
| 15 | Сделай работу над ошибками | Тетрадьфото | Рассказать родителям |  |

География

П 5

 - От каких факторов зависит климат Костромской области?

-На климатической карте России, найдите Костромскую область. В каком климатическом поясе и типе климата она расположена? - Для этого пояса характерны 4 сезона года. Охарактеризуйте лето и зиму

- - Определите по климатической карте России, какие воздушные массы действуют на территории Костромской области? - Как каждая из этих масс влияет на климат летом и зимой.

-Проанализируем схему «Роза ветров». Какой ветер преобладает?

- - По климатической карте области, определите, как изменяются средние температуры января, июля? Почему? -Назовите максимальную и минимальную температуру воздуха.

- - Как распределяются температуры по территории области? - Как меняются по сезонам года? - Как распределены осадки территории области? - Каково среднегодовое количество осадков? – Почему

- Прочитайте статью в учебнике «Опасные атмосферные явления», опишите устно их отрицательное влияние на жизнь человека.

**Итоговый тест за курс VIII класса**

**Инструкция для учащихся**

Тест состоит из 3 частей (А, В и С) и включает 19 заданий (А-13, В-4, С-2). На его выполнение отводится 40 минут. Задания рекомендуется выполнять по порядку. Если не удается выполнить сразу, перейдите к следующему. Если останется время, вернитесь к пропущенным заданиям. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Желаем успеха!

**I вариант**

**Часть А**

***К каждому заданию части А дано 4 варианта ответа, из которых только один верный. В бланке ответов запишите номер задания и рядом букву, которая означает выбранный Вами правильный ответ.***

А1. Четыре энергетических уровня содержит электронная оболочка атома:

а) калия

б) бериллия

в) кремния

г) гелия

А2. Шесть электронов находятся на внешнем энергетическом уровне атома:

а) золота

б) углерода

в) хром

г) кислорода

А3. Выберите соединение с ковалентной полярной связью:

а) H2

б) H2S

в) NaI

г) N2

А4. Выберите формулу соединения **серы**, в котором она проявляет степень окисления **-2**

а) SO2

б) SO3

в) MgS

г) SF6

А5. Выберите формулу **оксида железа (III):**

а) FeO

б) FeCl3

в) Fe2O3

г) ОF2

А6. Выберите ряд формул, в котором все вещества являются **основаниями:**

а) Fe2O3, ZnO, Cu(OH)2

б) Ba(NO3)2, Ba(OН)2, Н2SО4

в) КОН, Fe(OH)3, NaОН

г) Zn(OН)2, НCl, H2O

А7. **Оксид кальция** **СаО** реагирует с:

а) HNO3

б) Li2O

в)Cu

г)MgSO4

А8. Смесью веществ, в отличие от чистого вещества, является:

а) водопроводная вода

б) углекислый газ

в) кислород

г) медь

А9. Уравнение реакции замещения:

а) Zn + 2HCl = ZnCl2 + H2

б) ZnO + H2SO4 = ZnSO4 + H2O

в) Cu(OH)2 = CuO + H2O

г) Fe + S = FeS

А10. Выберите уравнение электролитической диссоциации для **Ba(NO3)2**:

а) Ba(NO3)2 = Ba2+ + NO3-

б) Ba(NO3)2 = Ba + 2 NO3

в) Ba(NO3)2 = Ba2+ + 6 NO-

г) Ba(NO3)2 = Ba2+ + 2 NO3-

А11. Выберите краткое ионное уравнение для реакции

**2КОН + Н2SО4 = К2SО4 + 2Н2О**

а) ОН- + Н+= Н2О

б) 2КОН + 2 Н+= 2К++ 2Н2О

в) 2ОН- + 2Н+= 2Н2О

г) 2К++ 2ОН-+ 2 Н++ SО42-= 2К++SО42-+2Н2О

А12. Выберите свойства, характеризующие графит:

а) твердый, режет стекло

б) мягкий, оставляет следы на бумаге

в) бесцветный, прозрачный

г) жидкий, проводит электричество

А13. Какой объем при н.у. занимает 2 моль водорода Н2 :

а) 11,2 л

б) 22,4 л

в) 44,8 л

г) 8 9,6 л

**Часть В**

***В задании В1 ответом является цифра или формула.***

***В заданиях В2 и В3 на установление соответствия запишите в бланк для ответов напротив цифр буквы (одну или несколько) выбранных вами ответов.***

***В задании В4 – решение + ответ – цифра.***

В1. Ядро атома 15N содержит 7 протонов и … нейтронов.

В2. Установите соответствие между формулой вещества и его принадлежностью к определенному классу неорганических соединений.

 **Класс веществ: Формула вещества:**

1. оксиды а) HNO2
2. основания б) P2O5
3. кислоты в)Fe(OH)3
4. соли г) Mg(NO3)2

В3. Установите соответствие между реагентами и названием продуктов реакции

 **Реагенты** **Продукты реакции**

 1) BaCl2 + Na2SO4 =а) = хлорид бария + вода

 2) BaO + HCl = б) = нитрат бария + вода

 3) Ba + H2O = в) = гидроксид бария + водород

 4) Ba(OH)2 + HNO3 =г) = сульфат бария + вода

 д) = сульфат бария + хлорид натрия

В4. Массовая доля кислорода в серной кислоте H2SO4 равна …%

**Часть С**

***При записи ответов к заданиям части С запишите сначала номер ответа, а затем полное решение. Ответы записывайте четко и разборчиво.***

С1. Напишите уравнения практически осуществимых химических реакций. Укажите типы химических реакций. Выберите реакцию обмена и запишите ее в молекулярном и ионном виде. Назовите вещества по их формулам.

1. Cu + O2 =

2. CuO + H2O =

3. CuO + H2SO4 =

4. CuSO4 + NaOH =

С2. Вычислите массу оксида меди, вступившей в реакцию с 250 г серной кислоты.