

Районная репетиционная работа по химии в форме основного государственного экзамена в 9-х классах в 2017-2018 уч. году.

Вариант №1

Часть 1

Ответами к заданиям 1-15 является одна цифра, которая соответствует номеру правильного ответа. Запишите эту цифру в поле ответов в тексте работы, а затем перенесите в БЛАНК ОТВЕТОВ № 1 справа от номеров соответствующих заданий, начиная с первой клеточки, без пробелов, запятых и других дополнительных символов. Каждый символ пишете в отдельной клеточке в соответствии с приведёнными в бланке образцами.

1 Число неспаренных электронов во внешнем слое атома, ядро которого содержит 7 протонов, равно

- 1) 7 2) 2 3) 5 4) 3

Ответ:

2 В ряду химических элементов $Te \rightarrow Se \rightarrow S$

- 1) усиливаются металлические свойства
2) ослабевают восстановительные свойства
3) уменьшается электроотрицательность
4) возрастает высшая степень окисления в оксидах

Ответ:

3 Какое из указанных веществ имеет ковалентную неполярную связь?

- 1) сахар 2) вода 3) графит 4) сода

Ответ:

4 В каком соединении степени окисления химических элементов равны -3 и +1?

- 1) NF_3 2) PH_3 3) Cl_2O_3 4) $AlCl_3$

Ответ:

5 Кислотой и основанием являются растворы
1) гидроксида серы (VI) и гидроксохлорида магния
2) сероводорода и гидроксида натрия
3) гидроксида натрия и оксида фосфора (V)
4) аммиака и хлороводорода

Ответ:

6 В уравнении реакции между железом и хлором коэффициент перед формулой хлора равен

- 1) 6 2) 1 3) 3 4) 4

Ответ:

7 Наибольшее число ионов образуется при полной диссоциации 1 моль

- 1) Na_2SO_4 2) $CuSO_4$ 3) $AlCl_3$ 4) $Fe_2(SO_4)_3$

Ответ:

8 При добавлении раствора карбоната натрия к раствору бромоводородной кислоты

- 1) выпадает осадок
2) выделяется газ
3) выпадает осадок и выделяется газ
4) видимых изменений не происходит

Ответ:

9 Не происходит выделение свободного галогена при взаимодействии

- 1) I_2 и KBr 2) Br_2 и NaI 3) Cl_2 и KBr 4) Cl_2 и NaI

Ответ:

10 Сколько веществ из указанных в ряду: H_2SO_3 , $Ba(OH)_2$, CaO , H_2O - реагируют с оксидом углерода(IV) при комнатной температуре?

- 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4

Ответ:



11

Для кремниевой кислоты характерно
 1) термическое разложение
 2) горение в кислороде
 3) взаимодействие с нитратом натрия
 4) взаимодействие с сульфатом бария

Ответ:

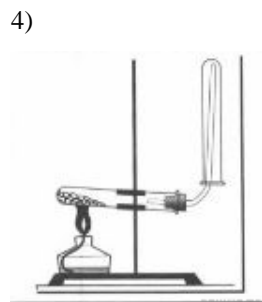
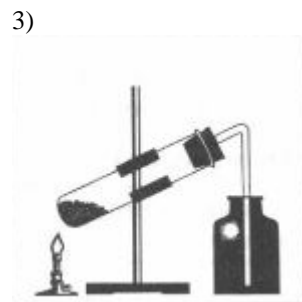
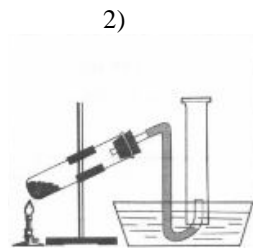
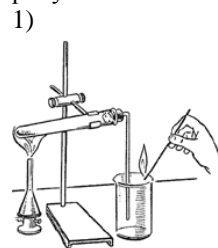
12

Раствор хлорида меди(II) реагирует с каждым из двух веществ, формулы которых
 1) KOH и Zn 2) Ag и H₂SO₄ 3) AgNO₃ и Fe(OH)₂ 4) Na₂S и KCl

Ответ:

13

Для получения и собирания газообразного аммиака из смеси хлорида аммония и гидроксида кальция следует воспользоваться прибором, изображённым на рисунке



Ответ:

14

В уравнении окислительно-восстановительной реакции $Mg + NO_2 \rightarrow MgO + N_2$ коэффициент перед формулой окислителя равен
 1) 4 2) 3 3) 2 4) 1

Ответ:

15

Массовая доля алюминия в сульфиде алюминия равна
 1) 50% 2) 36% 3) 18% 4) 64%

Ответ:

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

16

Значение высших степеней окисления элементов увеличивается в рядах
 1) Al → P → Cl
 2) Se → S → O
 3) C → Si → Ge
 4) Ge → As → Se
 5) Be → Mg → Ca

Ответ:

17

Глюкозу характеризуют следующие признаки:
 1) образуется в растениях в результате гидролиза жиров
 2) сладкое на вкус кристаллическое вещество
 3) ядовита
 4) основной источник энергии
 5) гидролизуется водой

Ответ:

При выполнении заданий 18, 19 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами. Цифры в ответе могут повторяться.

18 Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества

ВЕЩЕСТВА

- А) NaOH(р-р) и CH₃COOH(р-р)
Б) CaBr₂(тв) и CaF₂(тв)
В) KNO₃(р-р) и KCl(р-р)

РЕАКТИВ

- 1) фенолфталеин(р-р)
2) дистиллированная вода
3) AgNO₃
4) HCl

Ответ:

А	Б	В

19 Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых оно может взаимодействовать

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) H₂
Б) HBr
В) CuCl₂

РЕАГЕНТЫ

- 1) N₂, CuO
2) NO₂, Na₂SO₄
3) Si, H₂O
4) KOH, AgNO₃

Ответ:

А	Б	В

Часть 2

Для записи ответов на задания 20-22 используйте отдельный лист. Запишите сначала номер задания (20, 21 или 22), а затем развернутый ответ на него. Ответы записывайте чётко и разборчиво.

20 Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой



Определите окислитель и восстановитель.

21 При обжиге известняка массой 300 г был получен оксид углерода(IV) массой 110 г. Определите массовую долю (в процентах) карбоната кальция в известняке.

22 Даны вещества: Ag, H₂SO₄(разб), CuO, Fe, NaOH, (CuOH)₂CO₃. Используя воду и необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии медь. Опишите признаки проводимых реакций. Для реакции ионного обмена напишите сокращённое ионное уравнение.