

Тренировочный вариант №4 (2023)

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов. Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1) Si 2) Al 3) P 4) Fe 5) B

[1] Определите, стабильные трехзарядные ионы каких из указанных в ряду элементов имеют восьмиэлектронную внешнюю оболочку.

--	--

[2] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомных радиусов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.

--	--	--

[3] Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют одинаковую высшую степень окисления.

--	--

[4] Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствует такой же тип связи, что и в кристаллической сере.

- 1) Кремний
- 2) Метиловый спирт
- 3) Сероводород
- 4) Кварц
- 5) Пирит

--	--

[5] Среди предложенных формул и названий веществ, расположенных в пронумерованных ячейках, выберите: А) пищевую соду, Б) соль сернистой кислоты, В) кислотный оксид

1 гидросульфит калия	2 N ₂ O	3 NaHCO ₃
4 хлорид натрия	5 карбонат кальция	6 CuSO ₄
7 Cl ₂ O	8 Ca(HS) ₂	9 PbO ₂

Запишите в таблицу номер ячейки, в которой расположено вещество.

А	Б	В

[6] К одной из пробирок с раствором гидрокарбоната калия добавили раствор гидроксида X, а к другой – раствор гидроксида Y. В результате в первой пробирке наблюдалось выделение газа, а во второй – выпадение белого осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступать в описанные реакции.

- 1) NaOH
- 2) HNO₃
- 3) BaCl₂
- 4) Ca(OH)₂
- 5) HBr

X	Y

[7] Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|---|---|
| А) H ₂ SO ₄ (разб.) | 1) H ₂ , HNO ₃ , O ₂ |
| Б) FeO | 2) KNO ₃ , Fe(OH) ₂ , KMnO ₄ |
| В) KI | 3) AgNO ₃ , Fe ₂ (SO ₄) ₃ , H ₂ SO ₄ (конц.) |
| Г) H ₂ O ₂ | 4) BaCl ₂ , NH ₃ , Na ₂ ZnO ₂ |
| | 5) P ₂ O ₃ , ZnO, Cu |

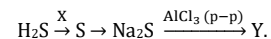
А	Б	В	Г

[8] Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия.

- | | |
|--|---|
| А) Fe + H ₂ SO ₄ (p-p) → | 1) Fe ₂ (SO ₄) ₃ + SO ₂ + H ₂ O |
| Б) Fe ₂ O ₃ + H ₂ SO ₄ (конц.) → | 2) FeSO ₄ + H ₂ |
| В) FeO + H ₂ SO ₄ (конц.) → | 3) Fe ₂ O ₃ + SO ₂ |
| Г) FeS + O ₂ → | 4) Fe ₂ (SO ₄) ₃ + H ₂ O |
| | 5) Fe + SO ₂ |
| | 6) FeSO ₄ + H ₂ O |

А	Б	В	Г

[9] Задана следующая схема превращений веществ:



Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y.

- 1) Al₂S₃
- 2) SO₂
- 3) H₂O
- 4) Al(OH)₃
- 5) O₂ (изб.)

X	Y

[10] Установите соответствие между названием вещества и классом/группой, к которому(-ой) это вещество принадлежит: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|------------|------------------------------|
| А) этаналь | 1) альдегид |
| Б) ацетон | 2) кетон |
| В) кумол | 3) ароматический углеводород |
| | 4) спирт |

А	Б	В

[11] Выберите два вещества, которые являются межклассовыми изомерами по отношению друг к другу.

- 1) бутин-2
- 2) бутен-2
- 3) изобутан
- 4) бутадиен-1,3
- 5) бутен-1

--	--

[12] Выберите **все** вещества, которые взаимодействуют с натрием, и с бромоводородом.

- 1) пропин
- 2) этиленгликоль
- 3) хлорциклопентан
- 4) пропеновая кислота
- 5) фенол

[13] Выберите два вещества, с которыми вступают в реакцию серебряного зеркала.

- 1) целлюлоза
- 2) рибоза
- 3) сахароза
- 4) глюкоза
- 5) фруктоза

--	--

[14] Установите соответствие между реагирующими веществами и углеродсодержащим продуктом, который преимущественно образуется при их взаимодействии: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|--|---------------------|
| А) 2-хлорпропан и натрий | 1) 2,3-диметилбутан |
| Б) 1,4-дибромбутан и цинк | 2) бутен-1 |
| В) 1,2-дибромпропан и КОН (спирт. р-р) | 3) пропен |
| Г) 2-хлорбутан и КОН (спирт. р-р) | 4) циклобутан |
| | 5) бутен-2 |
| | 6) пропин |

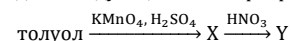
А	Б	В	Г

[15] Установите соответствие между химическим процессом и органическим веществом, которое является его продуктом: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|--|-------------------------|
| А) внутримолекулярная дегидратация пропанола-1 | 1) диизопропиловый эфир |
| Б) щелочной гидролиз 2,2-дихлорпропана | 2) пропилен |
| В) межмолекулярная дегидратация пропанола-2 | 3) диметиловый эфир |
| | 4) пропаналь |
| | 5) метаналь |
| Г) дегидрирование метанола | 6) пропанон |

А	Б	В	Г

[16] Задана следующая схема превращений веществ:



Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y.

- 1) *m*-нитробензойная кислота
- 2) бензол
- 3) *o*-нитробензойная кислота
- 4) бензойная кислота
- 5) нитробензол

X	Y

[17] Из предложенного перечня реакций выберите **все** каталитические реакции:

- 1) разложение аммиака на простые вещества
- 2) горение серы
- 3) гидрирование пропилена
- 4) разложение пероксида водорода
- 5) обжиг пирита

[18] Из предложенного набора факторов выберите **все** факторы, каждый из которых влияет как на скорость реакций, протекающих в растворе, так и на скорость реакций, протекающих между газообразными веществами.

- 1) понижение давления
- 2) увеличение концентрации продуктов реакции
- 3) понижение концентрации реагентов
- 4) увеличение объема сосуда
- 5) повышение температуры

[19] Установите соответствие между схемой химической реакции и формулой вещества, являющегося окислителем в данной реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|--|----------------------------|
| А) $\text{ClO}_2 + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{HClO}_2 + \text{O}_2$ | 1) H_2O_2 |
| Б) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{HI} \rightarrow \text{FeI}_2 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$ | 2) Fe_3O_4 |
| В) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 +$
$+ \text{H}_2\text{O}$ | 3) HI |
| | 4) ClO_2 |
| | 5) H_2SO_4 |

А	Б	В

[20] Установите соответствие между формулой соли и продуктами, выделяющимися на инертных электродах при электролизе ее раствора: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

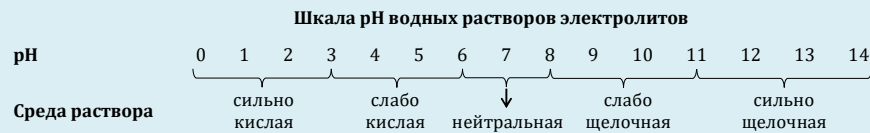
- | | |
|-------------------------------|------------------------------|
| А) $\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$ | 1) металл, галоген |
| Б) MgI_2 | 2) металл, кислород |
| В) CuSO_4 | 3) водород, галоген |
| | 4) металл, оксид неметалла |
| | 5) водород, кислород |
| | 6) металл, водород, кислород |

А	Б	В	Г

[21] Для выполнения задания используйте следующие справочные данные.

Концентрация (молярная, моль/л) показывает отношение количества растворённого вещества (n) к объёму раствора (V).

pH («пэ аш») – водородный показатель; величина, которая отражает концентрацию ионов водорода в растворе и используется для характеристики кислотности среды.



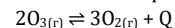
Вещества, приведенные в перечне, растворили в воде и получили прозрачные растворы с одинаковой молярной (моль/л) концентрацией веществ. Определите характер среды полученных растворов.

- 1) SO_3
- 2) $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$
- 3) $\text{NaHS} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- 4) KClO_3

Запишите номера веществ в порядке возрастания значения pH растворов, полученных при внесении данных веществ в воду.

→ → →

[22] Установите соответствие между воздействием и направлением, в которое это воздействие сместит равновесие обратимой реакции:



К каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|---------------------------------|--------------------------------------|
| А) повышение давления | 1) в сторону продукта |
| Б) понижение концентрации озона | 2) в сторону реагента |
| В) понижение температуры | 3) не влияет на положение равновесия |
| Г) увеличение объема сосуда | |

А	Б	В	Г

[23] В реактор для синтеза метанола постоянного объема поместили водород и угарный газ. В результате протекания обратимой химической реакции $2\text{H}_{2(\text{г})} + \text{CO}_{(\text{г})} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}_{(\text{г})}$ в системе установилось химическое равновесие. Исходная концентрация угарного газа равна 2 моль/л, а равновесные концентрации водорода и метанола – 1,2 моль/л и 0,4 моль/л соответственно. Определите равновесную концентрацию угарного газа (X) и исходную концентрацию водорода (Y). Выберите из списка номера правильных ответов:

- 1) 1,0 моль/л
- 2) 1,2 моль/л
- 3) 1,4 моль/л
- 4) 1,6 моль/л
- 5) 2,0 моль/л
- 6) 2,2 моль/л

X	Y

[24] Установите соответствие между названиями веществ и реагентом, с помощью которого можно их различить: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|----------------------------------|--------------------------------|
| А) вода и гидроксид натрия (р-р) | 1) раствор гидроксида калия |
| Б) этанол и глицерин | 2) углекислый газ |
| В) хлорид цинка и хлорид магния | 3) разбавленная серная кислота |
| Г) нитрат калия и нитрат бария | 4) гидроксид меди (II) |
| | 5) лакмус |

А	Б	В	Г

[25] Установите соответствие между названием полимера и схемой его получения: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

- | | |
|-------------------------|---|
| А) полиэтилентерефталат | 1) $n\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2\text{OH} + n\text{HOOC}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{COOH} \rightarrow$ |
| Б) натуральный каучук | 2) $n\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2 \rightarrow$ |
| В) полистирол | 3) $n\text{C}_6\text{H}_5-\text{C}_2\text{H}_3 \rightarrow$ |
| | 4) $n\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}=\text{CH}_2 \rightarrow$ |

А	Б	В

[26] Чтобы растворить 50 г соли, необходимо 180 мл воды. Вычислите, какой объем воды (в мл) потребуется для приготовления 552 г насыщенного при этих же условиях раствора. В ответ запишите целое число.

[27] При сгорании 1 моль уксусной кислоты выделяется 876,1 кДж тепла. Вычислите массу уксусной кислоты (в граммах), при сгорании которой выделится 175,22 кДж тепла. Ответ запишите с точностью до целых.

[28] Для полного гидрирования дивинила потребовалось 15 л водорода, в результате образовалось 6 л бутана (объемы измерены при одинаковых условиях). Вычислите объемную долю выхода бутана в процентах от теоретического. В ответ запишите целое число.

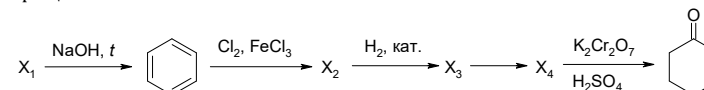
Для выполнения заданий **29, 30** используйте следующий перечень веществ: оксид азота (IV), ацетат серебра, гидроксид калия, манганат калия, фтороводород, сероводород. Допустимо использование водных растворов.

[29] Из предложенного перечня выберите вещества, окислительно-восстановительная реакция между которыми протекает с изменением цвета раствора и не сопровождается выпадением осадка. Запишите уравнение только одной реакции с участием выбранных веществ. Составьте электронный баланс, укажите окислитель и восстановитель.

[30] Из предложенного перечня веществ выберите сильный электролит и соль, между которыми протекает реакция ионного обмена. Запишите молекулярное, полное и сокращённое ионные уравнения реакции с использованием выбранных веществ.

[31] К раствору сульфата хрома (III) добавили карбонат натрия. Выпавший осадок отделили и поместили в раствор, содержащий пероксид водорода и гидроксид натрия. Полученное соединение хрома выделили и внесли в разбавленный раствор кислоты, образовавшейся при растворении серы в горячей концентрированной азотной кислоте. Составьте уравнения четырех описанных реакций.

[32] Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



При написании уравнений реакций используйте структурные формулы органических веществ.

[33] При сжигании дипептида массой 7,04 г, образованного α-аминокислотами с равным числом атомов углерода, получено 5,38 л (н.у.) углекислого газа, 4,32 мл воды и 1,12 г азота. На основании данных в задаче:

1. Проведите необходимые вычисления (указывайте единицы измерения искомых физических величин) и установите молекулярную формулу дипептида;
2. Составьте возможную структурную формулу дипептида, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
3. Напишите уравнение реакции гидролиза дипептида в присутствии гидроксида натрия, используя структурную формулу вещества.

[34] Смесь оксида железа (III) и гидроксида калия массой 66,4 г содержит $7,224 \cdot 10^{23}$ атомов кислорода. Смесь сплавляли, весь плав растворили в необходимом для полного протекания реакций количестве 25%-ной соляной кислоты. Вычислите массу образовавшегося при этом осадка, если растворимость хлорида калия в условиях эксперимента составляет 36 г/100 г воды, а хлорида железа (III) – 99 г/100 г воды.



Сборник для подготовки к части 1 ЕГЭ

Более 2000 заданий разной сложности

- Формат А4, 500 страниц
- Соответствует демоверсии 2023 года
- Включает № 1-28 ЕГЭ, от 50 до 120 вопросов в каждой линии

Подробнее о нем на сайте:

stepenin.ru/merch/tests-bigbook

