

4) оба суждения неверны

Ответ:

3 Число веществ с ионной связью в ряду



равно

- 1) одному
- 2) двум
- 3) трём
- 4) четырём

Ответ:

4 Селен имеет одинаковую степень окисления в каждом из двух соединений:

- 1) SeO_2 и K_2SeO_3
- 2) H_2Se и SeO_2
- 3) H_2Se и H_2SeO_4
- 4) K_2SeO_4 и Na_2Se

Ответ:

5 Атомную кристаллическую решетку имеет

- 1) алмаз
- 2) лед
- 3) калий
- 4) сера

Ответ:

6 Из перечисленных веществ выберите три вещества, которые являются углеводами.

- 1) $\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3$
- 2) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
- 3) $\text{C}_4\text{H}_{10}\text{O}$
- 4) $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$
- 5) $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$
- 6) $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOH}$

Запишите цифры, под которыми они указаны.

Ответ:

7 Как углерод, так и калий вступают в реакцию с

- 1) алюминием
- 2) оксидом углерода(II)
- 3) водородом
- 4) оксидом натрия

Ответ:

8 Оксид кальция взаимодействует с каждым из двух веществ:

- 1) H_2O и MgO
- 2) HCl и KOH
- 3) H_2O и CO_2
- 4) CO_2 и NaOH

Ответ:

9 Верны ли следующие суждения о свойствах серной кислоты?

А. При взаимодействии концентрированной серной кислоты с медью происходит выделение водорода.

Б. Концентрированная серная кислота способна вытеснить хлороводород из твёрдых хлоридов.

- 1) верно только А
- 2) верно только Б
- 3) верны оба суждения
- 4) оба суждения неверны

Ответ:

10 Нитрат бария реагирует с раствором

- 1) NaOH
- 2) HCl
- 3) AlCl_3
- 4) CuSO_4

Ответ:



11 В заданной схеме превращений



веществами X и Y являются:

- 1) H_2O
- 2) HCl (р-р)
- 3) NaHCO_3 (р-р)
- 4) H_2SO_4 (конц.)
- 5) H_3PO_4 (конц.)

Запишите в таблицу номера выбранных веществ.

Ответ:

X	Y

12 Изомерами являются

- 1) пропионовая и 2-метилпропионовая кислоты
- 2) метанол и метаналь
- 3) бутан и бутadiен-1,3
- 4) 2-метилпропанол-1 и бутанол-1

Ответ:

13 В результате реакции присоединения хлороводорода к 2-метилбутену-2 преимущественно образуется

- 1) 2-метил-2-хлорбутан
- 2) 3-метил-2-хлорбутан
- 3) 2-метил-2,3-дихлорбутан
- 4) 2-метил-1-хлорбутан

Ответ:

14 При взаимодействии фенола с избытком бромной воды происходит замещение атомов водорода в положениях

- 1) 3, 5
- 2) 2, 5
- 3) 2, 4, 6
- 4) 3, 4, 5

Ответ:

15 Какое вещество способно проявлять свойства и альдегидов, и карбоновых кислот?

- 1) глюкоза
- 2) ацетальдегид
- 3) муравьиная кислота
- 4) диэтиловый эфир

Ответ:

16 Тримеризацией этина получают

- 1) гексан
- 2) циклогексан
- 3) гексадиен-1,3
- 4) бензол

Ответ:

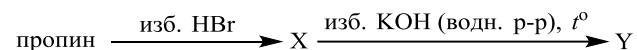
17 При горении метиламина образуется

- 1) азот
- 2) оксид азота(IV)
- 3) метанол
- 4) азотная кислота

Ответ:



18 В заданной схеме превращений



веществами X и Y являются:

- 1) 2,2-дибромпропан
- 2) 1,1-дибромпропан
- 3) ацетон
- 4) пропандиол-1,1
- 5) пропандиол-2,2

Ответ:

X	Y

19 Верны ли следующие суждения о химических реакциях?

- А. Взаимодействие натрия с водой – процесс эндотермический.
Б. Взаимодействие железа с хлором – процесс экзотермический.

- 1) верно только А
- 2) верно только Б
- 3) верны оба суждения
- 4) оба суждения неверны

Ответ:

20 При понижении температуры

- 1) уменьшается скорость как эндотермических, так и экзотермических реакций
- 2) увеличивается скорость только экзотермических реакций
- 3) уменьшается скорость только эндотермических реакций
- 4) увеличивается скорость только эндотермических реакций

Ответ:

21 Сильным электролитом является

- 1) $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$
- 2) CH_3COOK
- 3) $\text{Fe}(\text{OH})_3$
- 4) NH_3

Ответ:

22 В лаборатории обнаружение оксида углерода(IV) проводится с помощью раствора

- 1) карбоната калия
- 2) гидроксида натрия
- 3) фенолфталеина
- 4) гидроксида кальция

Ответ:

23 Наиболее легкокипящей фракцией нефти является

- 1) бензин
- 2) керосин
- 3) лигроин
- 4) мазут

Ответ:

Ответом к заданиям 24–26 является число. Запишите это число в поле ответа в тексте работы, соблюдая при этом указанную степень точности. Затем перенесите это число в БЛАНК ОТВЕТОВ № 1 справа от номера соответствующего задания, начиная с правой клеточки. Каждый символ пишите в отдельной клеточке в соответствии с приведёнными в бланке образцами. Единицы измерения физических величин писать не нужно.



- 24** Вычислите массовую долю хлорида бария в растворе, полученном при растворении 8,77 г этой соли в 34,2 мл воды.
 Ответ: _____ % (Запишите число с точностью до десятых.)

- 25** В результате реакции, термохимическое уравнение которой

$$\text{FeO}_{(тв)} + \text{H}_{2(г)} = \text{Fe}_{(тв)} + \text{H}_2\text{O}_{(ж)} - 21 \text{ кДж}$$
 израсходовалось 10 г водорода. Определите количество теплоты (в килоджоулях), затраченной при этом.
 Ответ: _____ кДж (Запишите число с точностью до целых.)

- 26** 60 г сульфида алюминия обработали избытком водного раствора хлороводородной кислоты. Рассчитайте объём (н.у.) газа (в литрах), выделившегося в результате этой реакции.
 Ответ: _____ л (Запишите число с точностью до целых.)

В заданиях 27–35 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца и запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами. Получившуюся последовательность цифр перенесите в БЛАНК ОТВЕТОВ № 1 без пробелов, запятых и других дополнительных символов. Цифры в ответе могут повторяться.

- 27** Установите соответствие между систематическим и тривиальным названиями органического соединения.

СИСТЕМАТИЧЕСКОЕ НАЗВАНИЕ

ТРИВИАЛЬНОЕ НАЗВАНИЕ

- | | |
|------------------|-----------------|
| А) этаналь | 1) изобутан |
| Б) 2-метилпропан | 2) ацетальдегид |
| В) метилбензол | 3) толуол |
| Г) этин | 4) стирол |
| | 5) ацетилен |
| | 6) формальдегид |

Ответ:

А	Б	В	Г

- 28** Установите соответствие между названием элемента и характерными степенями окисления, которые он может проявлять.

НАЗВАНИЕ ЭЛЕМЕНТА

ХАРАКТЕРНЫЕ СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ

- | | |
|-------------|----------------------|
| А) кислород | 1) -4, 0, +2, +4 |
| Б) бром | 2) 0, +2, +3, +6 |
| В) кремний | 3) -2, -1, 0, +2 |
| Г) железо | 4) 0, +2, +4, +6, +7 |
| | 5) -1, 0, +1, +5, +7 |

Ответ:

А	Б	В	Г

- 29** Установите соответствие между формулой соли и продуктом, образующимся на катоде при электролизе её водного раствора.

ФОРМУЛА СОЛИ

ПРОДУКТ ЭЛЕКТРОЛИЗА НА КАТОДЕ

- | | |
|---------------------------------|----------------------------|
| А) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ | 1) Cs |
| Б) Cs_2SO_4 | 2) Al |
| В) $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$ | 3) Hg |
| Г) AuBr_3 | 4) H_2 |
| | 5) Au |
| | 6) Al_2S_3 |

Ответ:

А	Б	В	Г

- 30** Установите соответствие между названием соли и её отношением к гидролизу.

НАЗВАНИЕ СОЛИ

ОТНОШЕНИЕ К ГИДРОЛИЗУ

- | | |
|------------------------|--------------------------------------|
| А) гидрокарбонат калия | 1) гидролизуется по катиону |
| Б) сульфат аммония | 2) гидролизуется по аниону |
| В) нитрат натрия | 3) гидролизуется по катиону и аниону |
| Г) ацетат алюминия | 4) не гидролизуется |

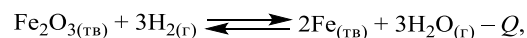
Ответ:

А	Б	В	Г

ТРЕНИРОВОЧНЫЙ КИМ № 041610



- 31** Установите соответствие между фактором, действующим на равновесную систему



и направлением смещения химического равновесия в этой системе.

ФАКТОР	НАПРАВЛЕНИЕ СМЕЩЕНИЯ ХИМИЧЕСКОГО РАВНОВЕСИЯ
А) введение катализатора	1) смещается в сторону продуктов реакции
Б) повышение давления	2) смещается в сторону исходных веществ
В) понижение давления	3) не происходит смещения равновесия
Г) повышение температуры	

Ответ:

А	Б	В	Г

- 32** Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	РЕАГЕНТЫ
А) Na	1) S, H ₂ , H ₂ O
Б) SO ₂	2) NaOH, O ₂ , Ba(OH) ₂
В) ZnBr ₂ (p-p)	3) AgNO ₃ , Mg, KOH
Г) HCl (разбавл.)	4) Ca, CaO, Hg
	5) Cu, KMnO ₄ , NaOH

Ответ:

А	Б	В	Г

- 33** Установите соответствие между названиями двух веществ и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества.

НАЗВАНИЯ ВЕЩЕСТВ	РЕАКТИВ
А) пропанол-1 и фенол (p-p)	1) NaMnO ₄ (p-p)
Б) крахмал и сахароза	2) ZnO
В) пропанол-2 и глицерин	3) Br ₂ (водн.)
Г) толуол и бензол	4) Cu(OH) ₂
	5) I ₂ (p-p)

Ответ:

А	Б	В	Г

- 34** Установите соответствие между реагентом и продуктом, который преимущественно образуется при взаимодействии этого реагента с бензолом.

РЕАГЕНТ	ПРОДУКТ
А) хлор на свету	1) гексан
Б) хлор в присутствии хлорида алюминия	2) циклогексан
В) водород в присутствии катализатора	3) толуол
Г) хлорметан в присутствии хлорида алюминия	4) хлорбензол
	5) 1,2,3,4,5,6-гексахлорциклогексан
	6) метилциклогексан

Ответ:

А	Б	В	Г

- 35** Установите соответствие между реагентом и продуктом, который преимущественно образуется при взаимодействии этого реагента с метанолом.

РЕАГЕНТ	ПРОДУКТ
А) раствор KMnO ₄ подкисленный H ₂ SO ₄ (при нагревании)	1) углекислый газ
Б) CuO (при нагревании)	2) этилформиат
В) HBr (при нагревании)	3) формальдегид
Г) CH ₃ COOH (при нагревании, в присутствии катализатора)	4) дибромметан
	5) бромметан
	6) метилацетат

Ответ:

А	Б	В	Г

Не забудьте перенести все ответы в бланк ответов № 1 в соответствии с инструкцией по выполнению работы.

ТРЕНИРОВОЧНЫЙ КИМ № 041610



Часть 2

Для записи ответов на задания 36–40 используйте БЛАНК ОТВЕТОВ № 2. Запишите сначала номер задания (36, 37 и т.д.), а затем его подробное решение. Ответы записывайте чётко и разборчиво.

- 36 Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

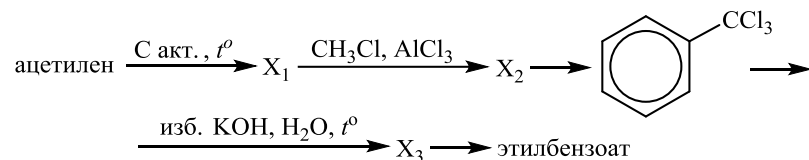


Определите окислитель и восстановитель.

- 37 Карбид алюминия сожгли в кислороде. Образовавшийся при этом газ пропустили через избыток раствора гидроксида натрия. К полученному раствору прилили раствор сульфата хрома(III), при этом наблюдали выпадение осадка и выделение бесцветного газа. Осадок отделили и обработали при нагревании раствором, содержащим пероксид водорода и гидроксид калия, при этом раствор приобрёл жёлтую окраску.

Напишите уравнения четырёх описанных реакций.

- 38 Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



При написании уравнений реакций используйте структурные формулы органических веществ.

- 39 Фосфор массой 1,24 г прореагировал с 16,84 мл 97%-ного раствора серной кислоты ($\rho = 1,8$ г/мл) с образованием ортофосфорной кислоты. Для полной нейтрализации полученного раствора добавили 32%-ный раствор гидроксида натрия ($\rho = 1,35$ г/мл). Вычислить объём раствора гидроксида натрия.

В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления.

- 40 Некоторое органическое соединение содержит 40,0% углерода и 53,3% кислорода по массе. Известно, что это соединение реагирует с оксидом меди(II).

На основании данных условия задачи:

- 1) произведите вычисления, необходимые для установления молекулярной формулы органического вещества;
- 2) запишите молекулярную формулу органического вещества;
- 3) составьте структурную формулу исходного вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 4) напишите уравнение реакции этого вещества с оксидом меди(II).





Система оценивания экзаменационной работы по химии

Часть 1

За правильный ответ на каждое из заданий 1–26 ставится 1 балл.

Задание считается выполненным верно, если экзаменуемый дал правильный ответ в виде цифры, последовательности цифр или числа с заданной степенью точности.

№ задания	Ответ
1	1
2	1
3	2
4	1
5	1
6	245
7	3
8	3
9	2
10	4
11	54
12	4
13	1
14	3
15	3
16	4
17	1
18	13
19	2
20	1
21	2
22	4
23	1
24	20,4
25	105
26	27

Задания 27–35 считаются выполненными верно, если правильно указана последовательность цифр.

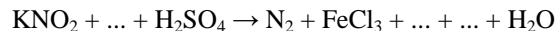
За полный правильный ответ в заданиях 27–35 ставится 2 балла; если допущена одна ошибка – 1 балл; за неверный ответ (более одной ошибки) или его отсутствие – 0 баллов.

№ задания	Ответ
27	2135
28	3512
29	4435
30	2143
31	3331
32	1233
33	3541
34	5423
35	1356

Часть 2

Критерии оценивания заданий с развёрнутым ответом

36 Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции



Определите окислитель и восстановитель.

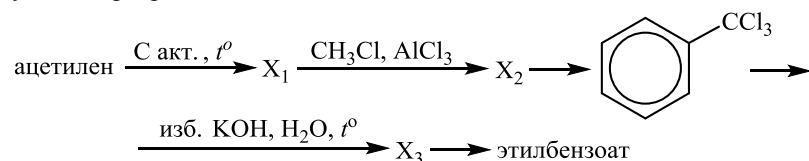
Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
<p>Элементы ответа:</p> <p>1) Составлен электронный баланс:</p> $\begin{array}{l} 1 \quad \quad 2\text{N}^{+3} + 6\bar{e} \rightarrow \text{N}_2^0 \\ 6 \quad \quad \text{Fe}^{+2} - 1\bar{e} \rightarrow \text{Fe}^{+3} \end{array}$ <p>2) Указано, что железо в степени окисления +2 (или хлорид железа(II)) является восстановителем, а азот в степени окисления +3 (или нитрит калия) – окислителем</p> <p>3) Определены недостающие вещества, и расставлены коэффициенты в уравнении реакции:</p> $2\text{KNO}_2 + 6\text{FeCl}_2 + 4\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{N}_2 + 4\text{FeCl}_3 + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$	
Ответ правильный и полный, включает в себя все названные выше элементы	3
В ответе допущена ошибка только в одном из элементов	2
В ответе допущены ошибки в двух элементах	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	3

37 Карбид алюминия сожгли в кислороде. Образовавшийся при этом газ пропустили через избыток раствора гидроксида натрия. К полученному раствору прилили раствор сульфата хрома(III), при этом наблюдали выпадение осадка и выделение бесцветного газа. Осадок отделили и обработали при нагревании раствором, содержащим пероксид водорода и гидроксид калия, при этом раствор приобрёл жёлтую окраску. Напишите уравнения четырёх описанных реакций.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
<p>Ответ включает в себя четыре уравнения возможных реакций, соответствующих описанным превращениям:</p> <p>1) $\text{Al}_4\text{C}_3 + 6\text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{CO}_2\uparrow$</p> <p>2) $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>3) $3\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O} = 2\text{Cr}(\text{OH})_3\downarrow + 3\text{Na}_2\text{SO}_4 + 3\text{CO}_2\uparrow$</p> <p>4) $2\text{Cr}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{O}_2 + 4\text{KOH} \xrightarrow{t^\circ} 2\text{K}_2\text{CrO}_4 + 8\text{H}_2\text{O}$</p>	
Правильно записаны 4 уравнения реакций	4
Правильно записаны 3 уравнения реакций	3
Правильно записаны 2 уравнения реакций	2
Правильно записано 1 уравнение реакции	1
Все уравнения реакций записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	4



38 Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



При написании уравнений реакций используйте структурные формулы органических веществ.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
<p>Ответ включает в себя пять уравнений реакций, соответствующих схеме превращений:</p> <p>1) $3 \text{HC}\equiv\text{CH} \xrightarrow{\text{С акт.}, t^{\circ}} \text{бензол}$</p> <p>2) $\text{бензол} + \text{CH}_3\text{Cl} \xrightarrow{\text{AlCl}_3} \text{толуол} + \text{HCl}$</p> <p>3) $\text{толуол} + 3\text{Cl}_2 \xrightarrow{h\nu} \text{треххлортолуол} + 3\text{HCl}$</p> <p>4) $\text{треххлортолуол} + 4\text{KOH} \xrightarrow{t^{\circ}} \text{треххлорбензоат калия} + 3\text{KCl} + 2\text{H}_2\text{O}$</p> <p>5) $\text{треххлорбензоат калия} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{I} \rightarrow \text{этилбензоат} + \text{KI}$</p>	
Правильно записаны 5 уравнений реакций	5
Правильно записаны 4 уравнения реакций	4
Правильно записаны 3 уравнения реакций	3
Правильно записаны 2 уравнения реакций	2
Правильно записано 1 уравнение реакции	1
Все уравнений реакций записаны неверно	0

Максимальный балл	5
-------------------	---

Примечание. Допустимо использование структурных формул разного вида (развёрнутой, сокращённой, скелетной), однозначно отражающих порядок связи атомов и взаимное расположение заместителей и функциональных групп в молекуле органического вещества.

39 Фосфор массой 1,24 г прореагировал с 16,84 мл 97%-ного раствора серной кислоты ($\rho = 1,8 \text{ г/мл}$) с образованием ортофосфорной кислоты. Для полной нейтрализации полученного раствора добавили 32%-ный раствор гидроксида натрия ($\rho = 1,35 \text{ г/мл}$). Вычислить объём раствора гидроксида натрия. В ответе запишите уравнения реакций, которые указаны в условии задачи, и приведите все необходимые вычисления.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
<p>Элементы ответа:</p> <p>1) Составлены уравнения реакций: $2\text{P} + 5\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{H}_3\text{PO}_4 + 5\text{SO}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ $\text{H}_3\text{PO}_4 + 3\text{NaOH} = \text{Na}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$ $\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$</p> <p>2) Определены количества вещества фосфора, фосфорной кислоты и серной кислоты: $n(\text{P}) = 1,24 / 31 = 0,04 \text{ моль}$ $n(\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ общее}) = 16,84 \cdot 1,8 \cdot 0,97 / 98 = 0,3 \text{ моль}$ – в избытке $n(\text{H}_3\text{PO}_4) = n(\text{P}) = 0,04 \text{ моль}$ $n(\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ прореагировавшее с P}) = \frac{5}{2}n(\text{P}) = 0,1 \text{ моль}$ $n(\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ оставшееся}) = 0,3 - 0,1 = 0,2 \text{ моль}$</p> <p>3) Определены количества вещества гидроксида натрия: $n(\text{NaOH в реакции с H}_2\text{SO}_4) = 2n(\text{H}_2\text{SO}_4) = 2 \cdot 0,2 = 0,4 \text{ моль}$ $n(\text{NaOH в реакции с H}_3\text{PO}_4) = 3n(\text{H}_3\text{PO}_4) = 3 \cdot 0,04 = 0,12 \text{ моль}$ $n(\text{NaOH общее}) = 0,4 + 0,12 = 0,52 \text{ моль}$</p> <p>4) Определён объём раствора щёлочи: $m(\text{NaOH}) = 0,52 \cdot 40 = 20,8 \text{ г}$ $m(\text{р-ра}) = 20,8 / 0,32 = 65 \text{ г}$ $V(\text{р-ра}) = 65 / 1,35 = 48,15 \text{ мл}$</p>	
Ответ правильный и полный, включает в себя все названные выше элементы	4
В ответе допущена ошибка в одном из названных выше элементов	3
В ответе допущены ошибки в двух из названных выше элементов	2



В ответе допущены ошибки в трёх из названных выше элементов	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	4

Примечание. В случае, когда в ответе содержится ошибка в вычислениях в одном из трёх элементов (втором, третьем или четвёртом), которая привела к неверному ответу, оценка за выполнение задания снижается только на 1 балл.

40 Некоторое органическое соединение содержит 40,0% углерода и 53,3% кислорода по массе. Известно, что это соединение реагирует с оксидом меди(II).

На основании данных условия задачи:

- 1) произведите вычисления, необходимые для установления молекулярной формулы органического вещества;
- 2) запишите молекулярную формулу органического вещества;
- 3) составьте структурную формулу исходного вещества, которая однозначно отражает порядок связи атомов в его молекуле;
- 4) напишите уравнение реакции этого вещества с оксидом меди(II).

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
<p>Элементы ответа:</p> <p>Общая формула вещества – $C_xH_yO_z$</p> <p>1) Найдено соотношение атомов углерода, водорода и кислорода в соединении: $\omega(H) = 100 - 40,0 - 53,3 = 6,7\%$ $x : y : z = 40/12 : 6,7/1 : 53,3/16 = 3,33 : 6,7 : 3,33 = 1 : 2 : 1$</p> <p>2) Определена молекулярная формула вещества. Простейшая формула вещества – CH_2O. Учитывая то, что вещество реагирует с оксидом меди(II), молекулярная формула вещества – $C_2H_4O_2$</p> <p>3) Составлена структурная формула вещества:</p> $\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3\text{C} \\ \backslash \\ \text{OH} \end{array}$ <p>4) Составлено уравнение реакции с оксидом меди(II):</p> $2 \begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3\text{C} \\ \backslash \\ \text{OH} \end{array} + \text{CuO} \longrightarrow \left(\begin{array}{c} \text{O} \\ \parallel \\ \text{CH}_3\text{C} \\ \backslash \\ \text{O} \end{array} \right)_2 \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$	
Ответ правильный и полный, включает в себя все названные выше элементы	4

В ответе допущена ошибка в одном из названных выше элементов	3
В ответе допущены ошибки в двух из названных выше элементов	2
В ответе допущены ошибки в трёх из названных выше элементов	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	4

