ЕДИНЫЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ ЭКЗАМЕН ПО ХИМИИ: ДЕМОНСТРАЦИОННЫЙ ВАРИАНТ КОНТРОЛЬНЫХ ИЗМЕРИТЕЛЬНЫХ МАТЕРИАЛОВ ЕГЭ 2013 Г. ПО ХИМИИ

От редакции

Всем, кто собирается сдавать ЕГЭ по химии, полезно ознакомиться с демонстрационным вариантом контрольных измерительных материалов единого государственного экзамена 2013 года. При этом нужно помнить следующее:

1. Демонстрационный вариант не является точной копией какого-либо варианта КИМ, которые будут предложены при проведении *ЕГЭ-2013*. Демонстрационный вариант включает задания, выбранные из числа тех, которые успешно были выполнены на экзамене 2012 г. и считаются типовыми.

2. Демонстрационный вариант дает возможность составить представление о том, как построен любой вариант КИМ, какое количество заданий, различных по форме предъявления и уровню сложности, он будет включать, какие правила необходимо строго соблюдать при выполнении заданий различного типа и оформлении ответов на эти задания.

3. На экзамене 2013 г., как и прежде, в КИМ будут включаться задания, аналогичные типовым по форме и уровню сложности, но отличающиеся от них по содержанию. Представление о возможном содержании этих заданий можно получить на основе общего плана экзаменационной работы ЕГЭ 2013 года по химии, который будет опубликован в следующем номере нашего журнала.

Демонстрационный вариант контрольных измерительных материалов для проведения в 2013 году единого государственного экзамена по химии

ИНСТРУКЦИЯ ПО ВЫПОЛНЕНИЮ РАБОТЫ

На выполнение экзаменационной работы по химии отводится 3 часа (180 минут). Работа состоит из 3 частей, включающих в себя 43 задания.

Часть 1 содержит 28 заданий (А1–А28). К каждому заданию дается четыре варианта ответа, из которых только один правильный.

Часть 2 состоит из 10 заданий (В1–В10), на которые надо дать краткий ответ в виде числа или последовательности цифр.

Часть 3 содержит 5 наиболее сложных заданий по общей, неорганической и органической химии. Задания С1–С5 требуют полного (развернутого) ответа.

Все бланки ЕГЭ заполняются яркими черными чернилами. Допускается использование гелевой, капиллярной или перьевой ручек.

При выполнении заданий Вы можете пользоваться черновиком. Обращаем Ваше внимание на то, что записи в черновике не будут учитываться при оценивании работы.

Советуем выполнять задания в том порядке, в котором они даны. Для экономии времени пропускайте задание, которое не удается выполнить сразу, и переходите к следующему. Если после выполнения всей работы у Вас останется время, Вы сможете вернуться к пропущенным заданиям.

При выполнении работы Вы можете пользоваться Периодической системой химических элементов Д. И. Менделеева; таблицей растворимости солей, кислот и оснований в воде; электрохимическим рядом напряжений металлов (они прилагаются к тексту работы), а также непрограммируемым калькулятором.

Баллы, полученные Вами за выполненные задания, суммируются. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Желаем успеха!

ЧАСТЬ 1

При выполнении заданий этой части в бланке ответов № 1 под номером выполняемого Вами задания (А1–А28) поставьте знак «×» в клеточке, номер которой соответствует номеру выбранного Вами ответа.

А1 Одинаковое число электронов содержат частицы
1) Al^{3+} и N^{3-} 2) Ca^{2+} и Cl^{+5} 3) S^0 и Cl^- 4) N^{3-} и P^{3-}

А2 В ряду элементов Na → Mg → Al → Si
1) уменьшаются радиусы атомов
2) уменьшается число протонов в ядрах атомов
3) увеличивается число электронных слоев в атомах
4) уменьшается высшая степень окисления атомов

А3 Верны ли следующие суждения о соединениях металлов?
А. Степень окисления бериллия в высшем оксиде равна +2.
Б. Основные свойства оксида магния выражены сильнее, чем у оксида алюминия.
1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

А4 Химическая связь в метане и хлориде кальция соответственно
1) ковалентная полярная и металлическая
2) ионная и ковалентная полярная

3) ковалентная неполярная и ионная
4) ковалентная полярная и ионная

А5 Степень окисления +7 хлор имеет в соединении:
1) $Ca(ClO_2)_2$ 2) $HClO_3$ 3) NH_4Cl 4) $HClO_4$

А6 Молекулярное строение имеет
1) оксид кремния(IV) 2) нитрат бария 3) хлорид натрия 4) оксид углерода(II)

А7 Среди перечисленных веществ:
А) $NaHCO_3$ Б) HCOOK В) $(NH_4)_2SO_4$ Г) $KHSO_3$ Д) Na_2HPO_4 Е) Na_3PO_4
кислыми солями являются
1) АГД 2) АВЕ 3) БДЕ 4) ВДЕ

А8 Цинк взаимодействует с раствором
1) $CuSO_4$ 2) KCl 3) Na_2SO_4 4) $CaCl_2$

А9 Какой оксид реагирует с раствором HCl, но **не реагирует** с раствором NaOH?
1) CO 2) SO_3 3) ZnO 4) MgO

А10 Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ:
1) KOH и Na_2SO_4 2) HCl и NaOH 3) CuO и KNO_3 4) Fe_2O_3 и HNO_3

А11 Карбонат бария реагирует с раствором каждого из двух веществ:
1) H_2SO_4 и NaOH 2) NaCl и $CuSO_4$ 3) HCl и CH_3COOH 4) $NaHCO_3$ и HNO_3

А12 В схеме превращений $Fe \xrightarrow{X_1} FeCl_3 \xrightarrow{X_2} Fe(OH)_3$ веществами X_1 и X_2 являются соответственно
1) Cl_2 и $Cu(OH)_2$ 2) $CuCl_2$(р-р) и NaOH(р-р) 3) Cl_2 и NaOH(р-р) 4) HCl и H_2O

А13 Бутен-1 является структурным изомером
1) бутана 2) циклобутана 3) бутина 4) бутадиена

А14 В отличие от пропана, циклопропан вступает в реакцию
1) дегидрирования 2) гидрирования 3) горения 4) этерификации

А15 Свежеосажденный гидроксид меди(II) реагирует с
1) пропанолом 2) глицерином 3) этиловым спиртом 4) диэтиловым эфиром

А16 Формальдегид **не реагирует** с
1) Ag_2O (NH_3 р-р) 2) O_2 3) H_2 4) CH_3OCH_3

А17 Бутанол-1 образуется в результате взаимодействия
1) бутаналя с водой

2) бутена-1 с водным раствором щелочи
3) 1-хлорбутана с водным раствором щелочи
4) 1,2-дихлорбутана с водой

А18 В схеме превращений $HC \equiv CH \rightarrow X \rightarrow CH_3COOH$ веществом X является
1) CH_3CHO 2) $CH_3-CO-CH_3$ 3) CH_3-CH_2OH 4) CH_3-CH_3

А19 Взаимодействие оксида углерода(IV) с водой относится к реакциям
1) соединения, необратимым 2) обмена, обратимым 3) соединения, обратимым
4) обмена, необратимым

А20 Скорость реакции азота с водородом уменьшится при
1) понижении температуры
2) увеличении концентрации азота
3) использовании катализатора
4) повышении давления

А21 Химическое равновесие в системе $2HBr_{(г)} \rightleftarrows H_{2(г)} + Br_{2(г)} - Q$ сместится в сторону продуктов реакции при
1) повышении давления
2) повышении температуры
3) понижении давления
4) использовании катализатора

А22 Наибольшее количество сульфат-ионов образуется в растворе при диссоциации 1 моль
1) сульфата натрия 2) сульфата меди(II) 3) сульфата алюминия 4) сульфата магния

А23 Сокращенному ионному уравнению $H^+ + OH^- = H_2O$ соответствует взаимодействие
1) H_2SO_4 с NaOH 2) $Cu(OH)_2$ с HCl 3) H_2SiO_3 с KOH 4) HCl с HNO_3

А24 Одинаковую среду имеют растворы хлорида меди(II) и
1) хлорида кальция 2) нитрата натрия 3) сульфата алюминия
4) ацетата натрия

А25 Свойства окислителя серная кислота проявляет в реакции, схема которой:
1) $H_2SO_4 + NH_3 \rightarrow NH_4HSO_4$ 2) $H_2SO_4 + KOH \rightarrow K_2SO_4 + H_2O$
3) $H_2SO_4 + P \rightarrow H_3PO_4 + SO_2$ 4) $H_2SO_4 + P_2O_5 \rightarrow HPO_3 + SO_3$

А26 Карбонат-ионы можно обнаружить раствором
1) хлороводорода 2) гидроксида натрия 3) хлорида натрия 4) сульфата калия

А27 Верны ли следующие суждения о природном газе?
А. Основными составляющими природного газа являются метан и ближайшие его гомологи.

Б. Природный газ служит сырьем для получения ацетилена.
1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

А28 Какой объем (н.у.) аммиака может теоретически образоваться при взаимодействии 50 л (н.у.) азота с необходимым объемом водорода?
1) 100 л 2) 50 л 3) 25 л 4) 75 л

ЧАСТЬ 2

Ответом к заданиям этой части (В1–В10) является последовательность цифр или число, которые следует записать в бланк ответов № 1 справа от номера соответствующего задания, начиная с первой клеточки. Каждую цифру и запятую в записи десятичной дроби пишите в отдельной клеточке в соответствии с приведенными в бланке образцами.

В заданиях В1–В5 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент второго и запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами, а затем получившуюся последовательность цифр перенесите в бланк ответов № 1 без пробелов, запятых и других дополнительных символов. (Цифры в ответе могут повторяться.)

В1 Установите соответствие между названием соединения и общей формулой гомологического ряда, к которому оно принадлежит.

НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ	ОБЩАЯ ФОРМУЛА
А) бутин	1) C_nH_{2n+2}
Б) циклогексан	2) C_nH_{2n}
В) пропан	3) C_nH_{2n-2}
Г) бутадиен	4) C_nH_{2n-4}
	5) C_nH_{2n-6}

Ответ:	А	Б	В	Г

В2 Установите соответствие между уравнением реакции и свойством азота, которое он проявляет в этой реакции.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ	СВОЙСТВО АЗОТА
А) $NH_4HCO_3 = NH_3 + H_2O + CO_2$	1) окислитель
Б) $3CuO + 2NH_3 = N_2 + 3Cu + 3H_2O$	2) восстановитель
В) $4NH_3 + 5O_2 = 4NO + 6H_2O$	3) и окислитель, и восстановитель
Г) $6Li + N_2 = 2Li_3N$	4) не проявляет окислительно-восстановительных свойств

Ответ:	А	Б	В	Г

B3 Установите соответствие между формулой соли и продуктом, образующимся на катоде при электролизе ее водного раствора.

ФОРМУЛА СОЛИ	ПРОДУКТ НА КАТОДЕ
А) $CuCl_2$	1) водород
Б) $AgNO_3$	2) кислород
В) K_2S	3) металл
Г) NaBr	4) галоген
	5) сера
	6) азот

Ответ:	А	Б	В	Г

B4 Установите соответствие между названием соли и ее отношением к гидролизу.

НАЗВАНИЕ СОЛИ	ОТНОШЕНИЕ К ГИДРОЛИЗУ
А) хлорид аммония	1) гидролизуется по катиону
Б) сульфат калия	2) гидролизуется по аниону
В) карбонат натрия	3) гидролизу не подвергается
Г) сульфид алюминия	4) гидролизуется по катиону и аниону

Ответ:	А	Б	В	Г

B5 Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых оно может взаимодействовать.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	РЕАГЕНТЫ
А) HCl	1) Ag, H_3PO_4, $MgCl_2$
Б) K_2SiO_3	2) H_2SO_4, HCl, $CaCl_2$
В) Na_2CO_3	3) NaOH, Fe, Na_2S
Г) $CuCl_2$	4) H_2SO_4, NaOH, CuO
	5) AgCl, SiO_2, H_2

Ответ:	А	Б	В	Г

Ответом к заданиям B6–B8 является последовательность из трех цифр, которые соответствуют номерам правильных ответов. Запишите эти цифры в порядке возрастания сначала в текст работы, а затем перенесите их в бланк ответов № 1 без пробелов, запятых и других дополнительных символов.

B6 Взаимодействие 2-метилпропана и брома на свету
1) относится к реакциям замещения

2) протекает по радикальному механизму
3) приводит к преимущественному образованию 1-бром-2-метилпропана
4) приводит к преимущественному образованию 2-бром-2-метилпропана
5) протекает с разрывом связи С – С
6) является каталитическим процессом

Ответ:			

B7 Фенол реагирует с
1) кислородом 2) бензолом 3) гидроксидом натрия 4) хлороводородом
5) натрием 6) оксидом углерода(IV)

Ответ:			

B8 Метиламин взаимодействует с
1) пропаном 2) хлорметаном 3) кислородом 4) гидроксидом натрия
5) хлоридом калия 6) серной кислотой

Ответ:			

Ответом к заданиям B9–B10 является число. Запишите это число в текст работы, а затем перенесите его в бланк ответов № 1 без указания единиц измерения.

B9 Масса нитрата калия, которую следует растворить в 150 г раствора с массовой долей 10% для получения раствора с массовой долей 12%, равна _____ г. (Запишите число с точностью до десятых.)

B10 Масса кислорода, необходимого для полного сжигания 67,2 л (н.у.) сероводорода до SO_2, равна _____ г. (Запишите число с точностью до целых.)

Не забудьте перенести все ответы в бланк ответов № 1.

ЧАСТЬ 3

Для записи ответов на задания этой части (C1–C5) используйте бланк ответов № 2. Запишите сначала номер задания (C1, C2 и т. д.), а затем его полное решение. Ответы записывайте четко и разборчиво.

C1 Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
$Na_2SO_3 + \ldots + KOH \rightarrow K_2MnO_4 + \ldots + H_2O$
Определите окислитель и восстановитель.

C2 Железо растворили в горячей концентрированной серной кислоте. Полученную соль обработали избытком раствора гидроксида натрия. Выпавший бурый осадок

отфильтровали и прокалили. Полученное вещество сплавили с железом. Напишите уравнения четырех описанных реакций.

С3 Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

$$CH_3-CH_2-CH_2-OH \xrightarrow[180\ ^\circ C]{H_2SO_4} X_1 \xrightarrow{HCl} X_2 \xrightarrow{NaOH,\ H_2O} X_3 \rightarrow$$
$$\rightarrow X_1 \xrightarrow{KMnO_4,\ H_2O,\ 0\ ^\circ C} X_4$$

С4 Определите массовые доли (в %) сульфата железа(II) и сульфида алюминия в смеси, если при обработке 25 г этой смеси водой выделился газ, который полностью прореагировал с 960 г 5%-ного раствора сульфата меди.

С5 При взаимодействии 25,5 г предельной одноосно́вной карбоновой кислоты с избытком раствора гидрокарбоната натрия выделилось 5,6 л (н.у.) газа. Определите молекулярную формулу кислоты.

СИСТЕМА ОЦЕНИВАНИЯ ЭКЗАМЕНАЦИОННОЙ РАБОТЫ ПО ХИМИИ

Часть 1

За правильный ответ на каждое задание части 1 ставится 1 балл.

Если указаны два и более ответов (в их числе правильный), неверный ответ или ответ отсутствует – 0 баллов.

№ задания	Ответ	№ задания	Ответ	№ задания	Ответ	№ задания	Ответ
А1	1	А8	1	А15	2	А22	3
А2	1	А9	4	А16	4	А23	1
А3	3	А10	2	А17	3	А24	3
А4	4	А11	3	А18	1	А25	3
А5	4	А12	3	А19	3	А26	1
А6	4	А13	2	А20	1	А27	3
А7	1	А14	2	А21	2	А28	1

Часть 2

Задание с кратким свободным ответом считается выполненным верно, если правильно указана последовательность цифр (число).

За полный правильный ответ в заданиях В1–В8 ставится 2 балла, если допущена одна ошибка – 1 балл, за неверный ответ (более одной ошибки) или его отсутствие – 0 баллов.

За правильный ответ в заданиях В9 и В10 ставится 1 балл, за неверный ответ или его отсутствие – 0 баллов.

№ задания	B1	B2	B3	B4	B5	B6	B7	B8	B9	B10
Ответ	3213	4221	3311	1324	3223	124	135	236	3,4 г	144 г

Часть 3
Критерии оценивания заданий с развернутым ответом

За выполнение заданий ставится: С1, С5 – от 0 до 3 баллов; С2, С4 – от 0 до 4 баллов; С3 – от 0 до 5 баллов.

С1 Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$Na_2SO_3 + \ldots + KOH \rightarrow K_2MnO_4 + \ldots + H_2O$$

Определите окислитель и восстановитель.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) составлен электронный баланс: $2 \mid Mn^{+7} + \bar{e} \rightarrow Mn^{+6}$ $1 \mid S^{+4} - 2\bar{e} \rightarrow S^{+6}$ 2) указано, что сера в степени окисления +4 является восстановителем, а марганец в степени окисления +7 (или перманганат калия за счет марганца в степени окисления +7) – окислителем; 3) определены недостающие вещества, и составлено уравнение реакции: $Na_2SO_3 + 2KMnO_4 + 2KOH = Na_2SO_4 + 2K_2MnO_4 + H_2O$	
Ответ правильный и полный, содержит 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
Максимальный балл	*3*

С2 Железо растворили в горячей концентрированной серной кислоте. Полученную соль обработали избытком раствора гидроксида натрия. Выпавший бурый осадок отфильтровали и прокалили. Полученное вещество сплавили с железом. Напишите уравнения четырех описанных реакций.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: Написаны четыре уравнения описанных реакций: 1) $2Fe + 6H_2SO_4 \xrightarrow{t^\circ} Fe_2(SO_4)_3 + 3SO_2 + 6H_2O$ 2) $Fe_2(SO_4)_3 + 6NaOH = 2Fe(OH)_3 + 3Na_2SO_4$ 3) $2Fe(OH)_3 \xrightarrow{t^\circ} Fe_2O_3 + 3H_2O$ 4) $Fe_2O_3 + Fe = 3FeO$	

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
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
Максимальный балл	*4*

С3 Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

$$CH_3-CH_2-CH_2-OH \xrightarrow[180\ ^\circ C]{H_2SO_4} X_1 \xrightarrow{HCl} X_2 \xrightarrow{NaOH,\ H_2O} X_3 \rightarrow X_1 \xrightarrow{KMnO_4,\ H_2O,\ 0\ ^\circ C} X_4$$

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Ответ включает в себя пять уравнений реакций, соответствующих схеме превращений: 1) $H_3C-H_2C-CH_2-OH \xrightarrow[180\ ^\circ C]{H_2SO_4} H_3C-HC=CH_2+H_2O$ 2) $H_3C-HC=CH_2 + HCl \rightarrow H_3C-\underset{\displaystyle Cl}{\underset{\vert}{CH}}-CH_3$ 3) $H_3C-\underset{\displaystyle Cl}{\underset{\vert}{CH}}-CH_3 + NaOH \xrightarrow{H_2O} H_3C-\underset{\displaystyle OH}{\underset{\vert}{CH}}-CH_3 + NaCl$ 4) $H_3C-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{\vert}{CH}}-OH \xrightarrow{H_2SO_4,\ 180\ ^\circ C} CH_3-CH=CH_2+H_2O$ 5) $3CH_3-CH=CH_2 + 2KMnO_4 + 4H_2O \xrightarrow{0\ ^\circ C} 2MnO_2 + 2KOH + 3CH_3-\underset{\displaystyle OH}{\underset{\vert}{CH}}-\underset{\displaystyle OH}{\underset{\vert}{CH_2}}$	
Правильно записаны 5 уравнений реакций	5
Правильно записаны 4 уравнения реакций	4

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Правильно записаны 3 уравнения реакций	3
Правильно записаны 2 уравнения реакций	2
Правильно записано 1 уравнение реакции	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
Максимальный балл	*5*

С4 Определите массовые доли (в %) сульфата железа(II) и сульфида алюминия в смеси, если при обработке 25 г этой смеси водой выделился газ, который полностью прореагировал с 960 г 5%-ного раствора сульфата меди.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа. 1) Составлены уравнения реакций: $Al_2S_3 + 6H_2O = 2Al(OH)_3 + 3H_2S$ $CuSO_4 + H_2S = CuS + H_2SO_4$ 2) Рассчитано количество вещества сероводорода: $n(CuSO_4) = 960 \cdot 0,05 / 160 = 0,3$ моль $n(H_2S) = n(CuSO_4) = 0,3$ моль 3) Рассчитаны количество вещества и массы сульфида алюминия и сульфата железа(II): $n(Al_2S_3) = \frac{1}{3} n(H_2S) = 0,1$ моль $m(Al_2S_3) = 0,1 \cdot 150 = 15$ г $m(FeSO_4) = 25 - 15 = 10$ г 4) Определены массовые доли сульфата железа(II) и сульфида алюминия в исходной смеси: $\omega(FeSO_4) = 10 / 25 = 0,4$, или 40% $\omega(Al_2S_3) = 15 / 25 = 0,6$, или 60%	
Ответ правильный и полный, содержит 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 трех из названных выше элементов	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
Максимальный балл	*4*

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

С5 При взаимодействии 25,5 г предельной одноосно́вной карбоновой кислоты с избытком раствора гидрокарбоната натрия выделилось 5,6 л (н.у.) газа. Определите молекулярную формулу кислоты.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	**Баллы**
Элементы ответа. 1) Составлено уравнение реакции в общем виде и вычислено количество вещества газа: $C_nH_{2n+1}COOH + NaHCO_3 = C_nH_{2n+1}COONa + H_2O + CO_2$ $n(CO_2) = 5,6 : 22,4 = 0,25$ моль 2) Рассчитана молярная масса кислоты: $n(CO_2) = n(C_nH_{2n+1}COOH) = 0,25$ моль $M(C_nH_{2n+1}COOH) = 25,5/0,25 = 102$ г/моль 3) Установлена молекулярная формула кислоты: $M(C_nH_{2n+1}COOH) = 12n + 2n + 1 + 45 = 102$ $14n + 46 = 102$ $14n = 56$ $n = 4$ Молекулярная формула – C_4H_9COOH	
Ответ правильный и полный, содержит все названные выше элементы	3
Правильно записаны первый и второй элементы ответа	2
Правильно записан первый или второй элементы ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
Максимальный балл	*3*