

Тематическая диагностическая работа по подготовке к ОГЭ

по ХИМИИ

по теме «Металлы.

Генетическая связь между основными классами неорганических веществ»
9 класс

17 апреля 2015 года
 Вариант ХИ90701

Выполнена: ФИО _____ класс _____

Инструкция по выполнению работы

На выполнение работы по химии отводится 45 минут. Работа состоит из двух частей и включает в себя 11 заданий.

Ответы к заданиям 1–6 записываются в виде одной цифры, которая соответствует номеру правильного ответа. Этую цифру запишите в поле ответа в тексте работы.

Ответы к заданиям 7–9 записываются в виде последовательности цифр в поле ответа в тексте работы.

В случае записи неверного ответа зачеркните его и запишите рядом новый.

На задания 10 и 11 следует дать полный развёрнутый ответ, включающий необходимые уравнения реакций и расчёты.

Советуем выполнять задания в том порядке, в котором они даны. В целях экономии времени пропускайте задание, которое не удаётся выполнить сразу, и переходите к следующему. Если после выполнения всей работы у вас останется время, то вы сможете вернуться к пропущенным заданиям. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий.

Желаем успеха!

Часть 1

При выполнении заданий 1–6 в поле ответа запишите одну цифру, которая соответствует номеру правильного ответа.

1 Какой ряд чисел соответствует распределению электронов по электронным слоям в атоме наиболее активного металла?

- 1) 2, 8, 1
- 2) 2, 8, 2
- 3) 2, 8, 8, 1
- 4) 2, 8, 18, 1

Ответ:

2 С водой даже при нагревании не реагирует

- 1) цинк
- 2) кальций
- 3) медь
- 4) железо

Ответ:

3 И с соляной кислотой, и с гидроксидом натрия реагирует

- 1) CaO
- 2) ZnO
- 3) FeO
- 4) Na₂O

Ответ:

4 Гидроксид магния реагирует с

- 1) кремниевой кислотой
- 2) азотной кислотой
- 3) гидроксидом натрия
- 4) сульфидом меди(II)

Ответ:

5 Цинк из раствора сульфата цинка вытеснит

- 1) магний
- 2) железо
- 3) серебро
- 4) ртуть

Ответ:

6 Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) Fe_2O_3 и HNO_3
- 2) MgO и KOH
- 3) NaOH и H_2SO_4
- 4) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ и H_2S

Ответ:

При выполнении задания 7 из предложенного перечня ответов выберите два правильных и запишите номера, под которыми они указаны, в таблицу.

7 В ряду химических элементов $\text{Ba} \rightarrow \text{Ca} \rightarrow \text{Mg}$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) высшей степени окисления элемента
- 2) заряда ядра атома
- 3) электроотрицательности элемента
- 4) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 5) основного характера свойств гидроксидов

Ответ:

При выполнении заданий 8 и 9 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. Выбранные цифры запишите под соответствующими буквами таблицы. Цифры в ответе могут повторяться.

8

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- A) SiO_2
- Б) $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- В) Na_2SO_3

РЕАГЕНТЫ

- 1) Na_2CO_3 , KOH
- 2) CuCl_2 , SO_2
- 3) FeO , H_2
- 4) CaCl_2 , HCl

Ответ:

--	--	--

9

Установите соответствие между двумя веществами, взятыми в виде водных растворов, и реагентом, с помощью которого можно различить эти два вещества между собой.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- A) BaCl_2 и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- Б) BaCl_2 и LiCl
- В) ZnCl_2 и MgCl_2

РЕАГЕНТЫ

- 1) HCl
- 2) AgNO_3
- 3) NaOH
- 4) Na_2SO_4

Ответ:

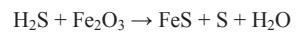
--	--	--

Часть 2

Ответы на задания 10, 11 записывайте чётко и разборчиво.

10

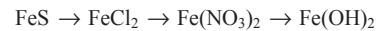
Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции



Определите окислитель и восстановитель.

11

Дана схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения.

Тематическая диагностическая работа по подготовке к ОГЭ

по ХИМИИ

по теме «Металлы.

Генетическая связь между основными классами неорганических веществ»
9 класс

17 апреля 2015 года
 Вариант ХИ90702

Выполнена: ФИО _____ класс _____

Инструкция по выполнению работы

На выполнение работы по химии отводится 45 минут. Работа состоит из двух частей и включает в себя 11 заданий.

Ответы к заданиям 1–6 записываются в виде одной цифры, которая соответствует номеру правильного ответа. Этую цифру запишите в поле ответа в тексте работы.

Ответы к заданиям 7–9 записываются в виде последовательности цифр в поле ответа в тексте работы.

В случае записи неверного ответа зачеркните его и запишите рядом новый.

На задания 10 и 11 следует дать полный развёрнутый ответ, включающий необходимые уравнения реакций и расчёты.

Советуем выполнять задания в том порядке, в котором они даны. В целях экономии времени пропускайте задание, которое не удаётся выполнить сразу, и переходите к следующему. Если после выполнения всей работы у вас останется время, то вы сможете вернуться к пропущенным заданиям. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий.

Желаем успеха!

Часть 1

При выполнении заданий 1–6 в поле ответа запишите одну цифру, которая соответствует номеру правильного ответа.

1 Ряду чисел 2, 8, 8 соответствует распределение электронов в ионе

- 1) Na^+ 2) Mg^{2+} 3) Cu^+ 4) Ca^{2+}

Ответ:

2 Железо при обычных условиях реагирует с

- 1) серой
 2) соляной кислотой
 3) азотом
 4) хлоридом магния

Ответ:

3 С оксидом натрия реагирует

- 1) оксид алюминия
 2) гидроксид кальция
 3) хлорид бария
 4) фосфат калия

Ответ:

4 Гидроксид калия не реагирует с

- 1) хлором
 2) оксидом магния
 3) гидроксидом цинка
 4) оксидом серы(VI)

Ответ:

- 5** Гидроксид железа(III) реагирует с
- 1) SiO_2
 - 2) HCl
 - 3) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
 - 4) K_2SO_4

Ответ:

- 6** С раствором хлорида железа(II) взаимодействует

- 1) сера
- 2) оксид углерода(IV)
- 3) гидроксид натрия
- 4) серебро

Ответ:

При выполнении задания 7 из предложенного перечня ответов выберите два правильных и запишите номера, под которыми они указаны, в таблицу.

- 7** В ряду химических элементов $\text{Ca} \rightarrow \text{Sr} \rightarrow \text{Ba}$
- 1) радиус атома увеличивается
 - 2) электроотрицательность атома возрастает
 - 3) высшая степень окисления равна +2
 - 4) увеличивается число валентных электронов в атоме
 - 5) валентность в высшем оксиде возрастает

Ответ:

При выполнении заданий 8 и 9 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. Выбранные цифры запишите под соответствующими буквами таблицы. Цифры в ответе могут повторяться.

8

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА			РЕАГЕНТЫ		
A) Na			1) $\text{K}_2\text{O}, \text{Ca}(\text{OH})_2$		
B) P_2O_5			2) $\text{Cl}_2, \text{K}_2\text{SO}_4$		
B) MgCl_2			3) $\text{S}, \text{H}_2\text{O}$		
			4) $\text{AgNO}_3, \text{NaOH}$		

Ответ:

A	Б	В

9

Установите соответствие между двумя веществами, взятыми в виде водных растворов, и реагентом, с помощью которого можно различить эти два вещества между собой.

ВЕЩЕСТВА			РЕАКТИВ		
A) AgNO_3 и $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$			1) Cu		
Б) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ и NaOH			2) $\text{Ba}(\text{CH}_3\text{COO})_2$		
В) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ и MgSO_4			3) K_2CO_3		
			4) фенолфталеин		

Ответ:

A	Б	В

**Тематическая диагностическая работа по подготовке к ОГЭ
по ХИМИИ**

по теме «Металлы.

**Генетическая связь между основными классами неорганических веществ»
9 класс**

17 апреля 2015 года
Вариант ХИ90703

Выполнена: ФИО _____ класс _____

Инструкция по выполнению работы

На выполнение работы по химии отводится 90 минут. Работа состоит из двух частей и включает в себя 17 заданий.

Ответы к заданиям 1–11 записываются в виде одной цифры, которая соответствует номеру правильного ответа. Эту цифру запишите в поле ответа в тексте работы.

Ответы к заданиям 12–14 записываются в виде последовательности цифр в поле ответа в тексте работы.

В случае записи неверного ответа зачеркните его и запишите рядом новый.

На задания 15–17 следует дать полный развёрнутый ответ, включающий необходимые уравнения реакций и расчёты.

Советуем выполнять задания в том порядке, в котором они даны. В целях экономии времени пропускайте задание, которое не удаётся выполнить сразу, и переходите к следующему. Если после выполнения всей работы у вас останется время, то вы сможете вернуться к пропущенным заданиям. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий.

Желаем успеха!

Часть 1

При выполнении заданий 1–11 в поле ответа запишите одну цифру, которая соответствует номеру правильного ответа.

1

Какой ряд чисел соответствует распределению электронов по электронным слоям в атоме наиболее активного металла?

- 1) 2, 8, 1
- 2) 2, 8, 2
- 3) 2, 8, 8, 1
- 4) 2, 8, 18, 1

Ответ:

2

Какие суждения о физических свойствах металлов являются верными?

- A.** Все металлы обладают высокой электропроводностью.
B. Для металлов характерен блеск.

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

Ответ:

3

С водой даже при нагревании не реагирует

- 1) цинк
- 2) кальций
- 3) медь
- 4) железо

Ответ:

4

И с соляной кислотой, и с гидроксидом натрия реагирует

- 1) CaO
- 2) ZnO
- 3) FeO
- 4) Na₂O

Ответ:

5

Гидроксид магния реагирует с

- 1) кремниевой кислотой
- 2) азотной кислотой
- 3) гидроксидом натрия
- 4) сульфидом меди(II)

Ответ:

6

Цинк из раствора сульфата цинка вытеснит

- 1) магний
- 2) железо
- 3) серебро
- 4) ртуть

Ответ:

7

Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) Fe_2O_3 и HNO_3
- 2) MgO и KOH
- 3) NaOH и H_2SO_4
- 4) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ и H_2S

Ответ:

8

Доказать наличие в растворе катионов Al^{3+} можно с помощью

- 1) гидроксида натрия
- 2) хлорида калия
- 3) серной кислоты
- 4) нитрата натрия

Ответ:

9

Простое вещество – металл образуется в результате реакции

- 1) $\text{FeO} + \text{CO} \xrightarrow{-t^\circ}$
- 2) $\text{Zn(OH)}_2 \xrightarrow{-t^\circ}$
- 3) $\text{FeS}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{-t^\circ}$
- 4) $\text{NaNO}_3 \xrightarrow{-t^\circ}$

Ответ:

10

В цепочке превращений



- 1) $\text{Al}(\text{OH})_3$ и $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$
- 2) Al_2O_3 и $\text{Al}(\text{OH})_3$
- 3) Al_2S_3 и Al_2O_3
- 4) AlCl_3 и AlPO_4

Ответ:

11

Массовая доля цинка в фосфате цинка равна

- 1) 50,6 %
- 2) 23,3 %
- 3) 16,8 %
- 4) 7,8 %

Ответ:

При выполнении задания 12 из предложенного перечня ответов выберите два правильных и запишите номера, под которыми они указаны, в таблицу.

12

В ряду химических элементов $\text{Ba} \rightarrow \text{Ca} \rightarrow \text{Mg}$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) высшей степени окисления элемента
- 2) заряда ядра атома
- 3) электроотрицательности элемента
- 4) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 5) основного характера свойств гидроксидов

Ответ:

При выполнении заданий 13 и 14 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. Выбранные цифры запишите под соответствующими буквами таблицы. Цифры в ответе могут повторяться.

13

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

- | ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА | РЕАГЕНТЫ |
|------------------------------------|--|
| A) SiO ₂ | 1) Na ₂ CO ₃ , KOH |
| B) Ca(OH) ₂ | 2) CuCl ₂ , SO ₂ |
| B) Na ₂ SO ₃ | 3) FeO, H ₂ |
| | 4) CaCl ₂ , HCl |

Ответ:

A	Б	В

14

Установите соответствие между двумя веществами, взятыми в виде водных растворов, и реагентом, с помощью которого можно различить эти два вещества между собой.

- | ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА | РЕАГЕНТЫ |
|--|------------------------------------|
| A) BaCl ₂ и Ba(NO ₃) ₂ | 1) HCl |
| B) BaCl ₂ и LiCl | 2) AgNO ₃ |
| B) ZnCl ₂ и MgCl ₂ | 3) NaOH |
| | 4) Na ₂ SO ₄ |

Ответ:

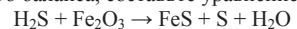
А	Б	В

Часть 2

<i>Ответы на задания 15–17 записывайте чётко и разборчиво.</i>
--

15

Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции



Определите окислитель и восстановитель.

--

16

Дана схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения.

--

17

К раствору карбоната калия с массовой долей 6% добавили избыток раствора хлорида бария. В результате реакции образовался осадок массой 9,85 г. Определите массу исходного раствора карбоната калия.

--

Тематическая диагностическая работа по подготовке к ОГЭ

по ХИМИИ

по теме «Металлы.

**Генетическая связь между основными классами неорганических веществ»
9 класс**

17 апреля 2015 года
Вариант ХИ90704

Выполнена: ФИО _____ класс _____

Инструкция по выполнению работы

На выполнение работы по химии отводится 90 минут. Работа состоит из двух частей и включает в себя 17 заданий.

Ответы к заданиям 1–11 записываются в виде одной цифры, которая соответствует номеру правильного ответа. Эту цифру запишите в поле ответа в тексте работы.

Ответы к заданиям 12–14 записываются в виде последовательности цифр в поле ответа в тексте работы.

В случае записи неверного ответа зачеркните его и запишите рядом новый.

На задания 15–17 следует дать полный развёрнутый ответ, включающий необходимые уравнения реакций и расчёты.

Советуем выполнять задания в том порядке, в котором они даны. В целях экономии времени пропускайте задание, которое не удаётся выполнить сразу, и переходите к следующему. Если после выполнения всей работы у вас останется время, то вы сможете вернуться к пропущенным заданиям. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий.

Желаем успеха!

Часть 1

При выполнении заданий 1–11 в поле ответа запишите одну цифру, которая соответствует номеру правильного ответа.

1 Ряду чисел 2, 8, 8 соответствует распределение электронов в ионе

- 1) Na^+ 2) Mg^{2+} 3) Cu^+ 4) Ca^{2+}

Ответ:

2 Какие суждения о физических свойствах металлов являются верными?

- A. Все металлы имеют высокие температуры плавления.
B. Все металлы притягиваются магнитом.

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

Ответ:

3 Железо при обычных условиях реагирует с

- 1) серой
2) соляной кислотой
3) азотом
4) хлоридом магния

Ответ:

4 С оксидом натрия реагирует

- 1) оксид алюминия
2) гидроксид кальция
3) хлорид бария
4) фосфат калия

Ответ:

5

Гидроксид калия не реагирует с

- 1) хлором
- 2) оксидом магния
- 3) гидроксидом цинка
- 4) оксидом серы(VI)

Ответ:

6

Гидроксид железа(III) реагирует с

- 1) SiO_2
- 2) HCl
- 3) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 4) K_2SO_4

Ответ:

7

С раствором хлорида железа(II) взаимодействует

- 1) сера
- 2) оксид углерода(IV)
- 3) гидроксид натрия
- 4) серебро

Ответ:

8

Доказать наличие в растворе катионов Ba^{2+} можно с помощью раствора

- 1) гидроксида калия
- 2) сульфата натрия
- 3) соляной кислоты
- 4) хлорида меди(II)

Ответ:

9

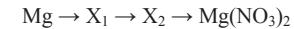
Железо образуется в результате реакции

- 1) $\text{FeSO}_4 + \text{Cu} \rightarrow$
- 2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{t}^\circ}$
- 3) $\text{Fe}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\text{t}^\circ}$
- 4) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{\text{t}^\circ}$

Ответ:

10

В цепочке превращений

веществами X_1 и X_2 соответственно являются

- 1) оксид магния и бромид магния
- 2) хлорид магния и оксид магния
- 3) фосфат магния и магний
- 4) гидроксид магния и нитрат натрия

Ответ:

11

Массовая доля железа в фосфате железа(II) равна

- 1) 15,7 %
- 2) 31,4%
- 3) 46,9 %
- 4) 78,4 %

Ответ:

При выполнении задания 12 из предложенного перечня ответов выберите два правильных и запишите номера, под которыми они указаны, в таблицу.

12

В ряду химических элементов $\text{Ca} \rightarrow \text{Sr} \rightarrow \text{Ba}$

- 1) радиус атома увеличивается
- 2) электроотрицательность атома возрастает
- 3) высшая степень окисления равна +2
- 4) увеличивается число валентных электронов в атоме
- 5) валентность в высшем оксиде возрастает

Ответ:

При выполнении заданий 13 и 14 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. Выбранные цифры запишите под соответствующими буквами таблицы. Цифры в ответе могут повторяться.

13

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- А) Na
Б) P₂O₅
В) MgCl₂

РЕАГЕНТЫ

- 1) K₂O, Ca(OH)₂
2) Cl₂, K₂SO₄
3) S, H₂O
4) AgNO₃, NaOH

Ответ:

A	Б	В

14

Установите соответствие между двумя веществами, взятыми в виде водных растворов, и реагентом, с помощью которого можно различить эти два вещества между собой.

ВЕЩЕСТВА

- А) AgNO₃ и Zn(NO₃)₂
Б) Ba(OH)₂ и NaOH
В) Zn(NO₃)₂ и MgSO₄

РЕАКТИВ

- 1) Cu
2) Ba(CH₃COO)₂
3) K₂CO₃
4) фенолфталеин

Ответ:

A	Б	В

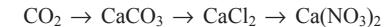
15

Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
 $H_2SO_4 + Fe \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + SO_2 + H_2O$

Определите окислитель и восстановитель.

16

Дана схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения.

17

Через раствор гидроксида натрия пропустили 8,96 л (н.у.) сернистого газа. Образовалось 400 г раствора сульфита натрия. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе.

Ответы к заданиям

№ задания	Ответ
8	124
9	243

Ответы к заданиям

№ задания	Ответ
8	314
9	132

Ответы к заданиям

№ задания	Ответ
13	124
14	243

Ответы к заданиям

№ задания	Ответ
13	314
14	132

Критерии оценивания заданий с развёрнутым ответом

10 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 смысл)	Баллы
Элементы ответа: 1) Составлен электронный баланс: $\begin{array}{c cc} 1 & 2\text{Fe}^{+3} + 2\bar{\epsilon} \rightarrow 2\text{Fe}^{+2} \\ 1 & \text{S}^{-2} - 2\bar{\epsilon} \rightarrow \text{S}^0 \end{array}$	
2) Указано, что сера в степени окисления -2 (или H_2S) является восстановителем, а железо в степени окисления +3 (или Fe_2O_3) – окислителем;	
3) Составлено уравнение реакции: $3\text{H}_2\text{S} + \text{Fe}_2\text{O}_3 = 2\text{FeS} + \text{S} + 3\text{H}_2\text{O}$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0

11 Данна схема превращений:

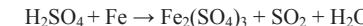


Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Элементы ответа: Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений: 1) $\text{FeS} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S} \uparrow$ 2) $\text{FeCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 = \text{Fe}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{AgCl} \downarrow$ 3) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{KOH} = \text{Fe}(\text{OH})_2 \downarrow + 2\text{KNO}_3$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0

Критерии оценивания заданий с развёрнутым ответом

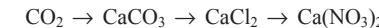
10 Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции



Определите окислитель и восстановитель.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Элементы ответа: 1) Составлен электронный баланс: $\begin{array}{c cc} 3 & \text{S}^{+6} + 2\bar{\epsilon} \rightarrow \text{S}^{+4} \\ 1 & 2\text{Fe}^0 - 6\bar{\epsilon} \rightarrow 2\text{Fe}^{+3} \end{array}$	
2) Указано, что железо в степени окисления 0 является восстановителем, а сера в степени окисления +6 (или H_2SO_4) – окислителем;	
3) Составлено уравнение реакции: $6\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{Fe} = \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{SO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0

11 Данна схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Элементы ответа: Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений: 1) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ или: $\text{CO}_2 + \text{CaO} = \text{CaCO}_3$ 2) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 3) $\text{CaCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 = \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{AgCl} \downarrow$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0

Критерии оценивания заданий с развёрнутым ответом**15**

Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

$$\text{H}_2\text{S} + \text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{FeS} + \text{S} + \text{H}_2\text{O}$$

Определите окислитель и восстановитель.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Элементы ответа: 1) Составлен электронный баланс: $\begin{array}{c cc} 1 & 2\text{Fe}^{+3} + 2\bar{\epsilon} \rightarrow 2\text{Fe}^{+2} \\ 1 & \text{S}^{-2} - 2\bar{\epsilon} \rightarrow \text{S}^0 \end{array}$	
2) Указано, что сера в степени окисления -2 (или H_2S) является восстановителем, а железо в степени окисления +3 (или Fe_2O_3) – окислителем;	
3) Составлено уравнение реакции: $3\text{H}_2\text{S} + \text{Fe}_2\text{O}_3 = 2\text{FeS} + \text{S} + 3\text{H}_2\text{O}$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0

16

Дана схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Элементы ответа: Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:	
1) $\text{FeS} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S} \uparrow$	
2) $\text{FeCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 = \text{Fe}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{AgCl} \downarrow$	
3) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{KOH} = \text{Fe}(\text{OH})_2 \downarrow + 2\text{KNO}_3$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0

17

К раствору карбоната калия с массовой долей 6% добавили избыток раствора хлорида бария. В результате реакции образовался осадок массой 9,85 г. Определите массу исходного раствора карбоната калия.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Элементы ответа: 1. Составлено уравнение реакции: $\text{K}_2\text{CO}_3 + \text{BaCl}_2 = \text{BaCO}_3 + 2\text{KCl}$	
2. Рассчитаны количества вещества выпавшего осадка и карбоната калия, вступившего в реакцию: $n(\text{BaCO}_3) = 9,85 : 197 = 0,05 \text{ (моль)}$ $n(\text{K}_2\text{CO}_3) = n(\text{BaCO}_3) = 0,05 \text{ (моль)}$	
3. Рассчитана масса карбоната калия и масса исходного раствора: $m(\text{K}_2\text{CO}_3) = 0,05 \cdot 138 = 6,9 \text{ (г)}$ $m_{\text{раствора}}(\text{K}_2\text{CO}_3) = 6,9 : 6 \cdot 100 = 115 \text{ (г)}$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0

Критерии оценивания заданий с развернутым ответом**15**

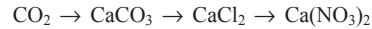
Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции
 $H_2SO_4 + Fe \rightarrow Fe_2(SO_4)_3 + SO_2 + H_2O$

Определите окислитель и восстановитель.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Элементы ответа:	
1) Составлен электронный баланс: $\begin{array}{c} 3 S^{+6} + 2\bar{e} \rightarrow S^{+4} \\ 1 2Fe^0 - 6\bar{e} \rightarrow 2Fe^{+3} \end{array}$	
2) Указано, что железо в степени окисления 0 является восстановителем, а сера в степени окисления +6 (или H_2SO_4) – окислителем;	
3) Составлено уравнение реакции: $6H_2SO_4 + 2Fe = Fe_2(SO_4)_3 + 3SO_2 + 6H_2O$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0

16

Дана схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Элементы ответа:	
Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:	
1) $CO_2 + Ca(OH)_2 = CaCO_3 + H_2O$ или: $CO_2 + CaO = CaCO_3$	
2) $CaCO_3 + 2HCl = CaCl_2 + CO_2 + H_2O$	
3) $CaCl_2 + 2AgNO_3 = Ca(NO_3)_2 + 2AgCl \downarrow$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0

17

Через раствор гидроксида натрия пропустили 8,96 л (н.у.) сернистого газа. Образовалось 400 г раствора сульфита натрия. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысл)	Баллы
Элементы ответа:	
1) Составлено уравнение реакции: $2NaOH + SO_2 \rightarrow Na_2SO_3 + H_2O$	
2) Рассчитано количество сернистого газа, вступившего в реакцию: $v(SO_2) = 8,96 \text{ л} : 22,4 \text{ л/моль} = 0,4 \text{ моль}$	
3) Определены количество и масса сульфита натрия, рассчитана массовая доля соли в растворе: $v(Na_2SO_3) = n(SO_2) = 0,4 \text{ моль}$ $m(Na_2SO_3) = 126 \text{ г/моль} \cdot 0,4 \text{ моль} = 50,4 \text{ г}$ $\omega(Na_2SO_3) = 50,4 \text{ г} : 400 \text{ г} = 0,126 \text{ или } 12,6\%$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны два элемента ответа	2
Правильно записан один элемент ответа	1
Все элементы ответа записаны неверно	0

Диагностическая тематическая работа № 6
по подготовке к ОГЭ
по ХИМИИ

по теме «Металлы. Генетическая связь между основными классами неорганических веществ»

Инструкция по выполнению работы

На выполнение работы по химии отводится 45 минут. Работа состоит из двух частей и включает в себя 11 заданий.

Ответы к заданиям 1–6 записываются в виде одной цифры, которая соответствует номеру правильного ответа. Эту цифру запишите в поле ответа в тексте работы.

Ответы к заданиям 7–9 записываются в виде последовательности цифр в поле ответа в тексте работы.

В случае записи неверного ответа зачеркните его и запишите рядом новый.

На задания 10 и 11 следует дать полный развёрнутый ответ, включающий необходимые уравнения реакций и расчёты.

Советуем выполнять задания в том порядке, в котором они даны. В целях экономии времени пропускайте задание, которое не удаётся выполнить сразу, и переходите к следующему. Если после выполнения всей работы у вас останется время, то вы сможете вернуться к пропущенным заданиям. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий.

Желаем успеха!

Часть 1

При выполнении заданий 1–6 в поле ответа запишите одну цифру, которая соответствует номеру правильного ответа.

1

Верны ли следующие суждения о металлах?

- A. На внешнем энергетическом уровне атомов наиболее активных металлов находится 1 электрон.
- B. С увеличением порядкового номера элемента активность щёлочно-земельных металлов увеличивается.

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

Ответ:

2

И железо, и медь реагируют с

- 1) хлоридом цинка
- 2) оксидом углерода(IV)
- 3) разбавленной соляной кислотой
- 4) разбавленной азотной кислотой

Ответ:

3

При обычной температуре с водой реагирует каждый из оксидов металлов:

- 1) Na_2O и CuO
- 2) BaO и CaO
- 3) Al_2O_3 и Cr_2O_3
- 4) MnO_2 и Li_2O

Ответ:

4

Гидроксид бария реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) HCl и KNO_3
- 2) CO_2 и $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- 3) Na_2SO_4 и FeCl_3
- 4) SiO_2 и CuO

Ответ:

5 Реакция замещения возможна между

- 1) железом и сульфатом цинка (р-р)
- 2) медью и нитратом серебра (р-р)
- 3) алюминием и хлоридом натрия (р-р)
- 4) оловом и хлоридом железа(II) (р-р)

Ответ:

6 Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ:

- 1) серной кислотой и гидроксидом железа(III)
- 2) оксидом кальция и сульфатом меди(II)
- 3) оксидом углерода(IV) и хлоридом бария
- 4) гидроксидом натрия и соляной кислотой

Ответ:

При выполнении задания 7 из предложенного перечня ответов выберите два правильных и запишите номера, под которыми они указаны, в таблицу.

7 В ряду химических элементов $\text{Al} \rightarrow \text{Mg} \rightarrow \text{Na}$ происходит увеличение (усиление)

- 1) числа протонов в ядрах атомов
- 2) числа заполняемых электронных слоёв в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) неметаллических свойств
- 5) основного характера высших оксидов

Ответ:

При выполнении заданий 8 и 9 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. Выбранные цифры запишите под соответствующими буквами таблицы. Цифры в ответе могут повторяться.

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- A) Cu
- Б) Fe_2O_3
- В) $\text{H}\text{Ba}(\text{OH})_2$

РЕАГЕНТЫ

- 1) K_2SO_4 , HCl , H_3PO_4
- 2) H_2 , Al , HNO_3
- 3) C, NaOH , MgO
- 4) HI, $\text{Ca}(\text{OH})_2$, KCl
- 5) O_2 , HNO_3 , Cl_2

A	Б	В

Ответ:

9 Установите соответствие между реагирующими веществами и признаком протекающей между ними реакции.

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

- A) CuSO_4 и NaOH
- Б) CuSO_4 и BaCl_2
- В) FeSO_4 и NaOH

ПРИЗНАК РЕАКЦИИ

- 1) образование белого осадка
- 2) образование бурого осадка
- 3) образование голубого осадка
- 4) образование серо-зелёного осадка
- 5) признаков реакции не наблюдается

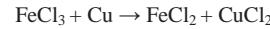
A	Б	В

Ответ:

Часть 2

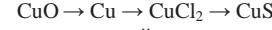
Ответы на задания 10, 11 записывайте чётко и разборчиво.

10 Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции, соответствующее схеме превращений



Определите окислитель и восстановитель.

11 Даны схемы превращений:



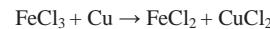
Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для третьего превращения составьте сокращённое ионное уравнение реакции.

Ответы к заданиям

№ задания	Ответ
1	3
2	4
3	2
4	3
5	2
6	4
7	35
8	521
9	314

Критерии оценивания выполнения заданий с развернутым ответом**10**

Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции, соответствующее схеме превращений



Определите окислитель и восстановитель.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
1) Составлен электронный баланс: $\begin{array}{l} 1 \text{Cu}^0 - 2\bar{e} \rightarrow \text{Cu}^{+2} \\ 2 \text{Fe}^{+3} + 1\bar{e} \rightarrow \text{Fe}^{+2} \end{array}$	
2) Расставлены коэффициенты в уравнении реакции $2\text{FeCl}_3 + \text{Cu} = 2\text{FeCl}_2 + \text{CuCl}_2$	
3) Указано, что медь в степени окисления 0 является восстановителем, а хлорид железа(III) за счёт железа в степени окисления +3 – окислителем	
Ответ правильный и полный, включает все названные элементы	3
В ответе допущена ошибка только в одном из названных элементов	2
В ответе допущены ошибки в двух из названных элементов	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	
<i>3</i>	

11

Дана схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для третьего превращения составьте сокращённое ионное уравнение реакции.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
1) Составлены уравнения реакций: $\text{CuO} + \text{H}_2 = \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ (возможно использование других восстановителей) $\text{Cu} + \text{Cl}_2 = \text{CuCl}_2$ $\text{CuCl}_2 + \text{Na}_2\text{S} = \text{CuS} + 2\text{NaCl}$ (возможно использование сероводорода)	
2) Для третьего превращения составлено сокращённое ионное уравнение реакции: $\text{Cu}^{2+} + \text{S}^{2-} = \text{CuS}$	
Ответ правильный и полный, включает все названные элементы	3
В ответе допущена ошибка в одном из названных элементов	2
В ответе допущены ошибки в двух из названных элементов	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	
<i>3</i>	

Диагностическая тематическая работа № 6
по подготовке к ОГЭ
по ХИМИИ

по теме «Металлы. Генетическая связь между основными классами неорганических веществ»

Инструкция по выполнению работы

На выполнение работы по химии отводится 90 минут. Работа состоит из двух частей и включает в себя 17 заданий.

Ответы к заданиям 1–11 записываются в виде одной цифры, которая соответствует номеру правильного ответа. Эту цифру запишите в поле ответа в тексте работы.

Ответы к заданиям 12–14 записываются в виде последовательности цифр в поле ответа в тексте работы.

В случае записи неверного ответа зачеркните его и запишите рядом новый.

На задания 15–17 следует дать полный развёрнутый ответ, включающий необходимые уравнения реакций и расчёты.

Советуем выполнять задания в том порядке, в котором они даны. В целях экономии времени пропускайте задание, которое не удаётся выполнить сразу, и переходите к следующему. Если после выполнения всей работы у вас останется время, то вы сможете вернуться к пропущенным заданиям. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий.

Желаем успеха!

Часть 1

*К заданиям 1–11 даны четыре варианта ответа, из которых только один правильный.
Номера выбранных ответов обведите кружком.*

1

Постоянную валентность в соединениях проявляет

- 1) медь 2) хром 3) железо 4) кальций

Ответ:

2

Для всех металлов характерна

- 1) высокая температура плавления
2) электропроводность
3) высокая плотность
4) хрупкость

Ответ:

3

И магний, и медь реагируют с каждым из двух веществ:

- 1) HCl и H₂O
2) CO₂ и Ca(OH)₂
3) Na₂SO₄ и FeCl₃
4) Cl₂ и HNO₃

Ответ:

4

С оксидом натрия реагирует высший оксид

- 1) бария
2) хлора
3) магния
4) стронция

Ответ:

5

В отличие от гидроксида натрия, гидроксид кальция реагирует с

- 1) соляной кислотой
2) хлоридом бария
3) карбонатом калия
4) оксидом углерода(IV)

Ответ:

6 Гидроксид цинка реагирует с

- 1) сульфатом натрия
- 2) оксидом меди(II)
- 3) гидроксидом меди(II)
- 4) гидроксидом натрия

Ответ: **7** Реакция замещения возможна между

- 1) цинком и хлоридом олова (p-p)
- 2) медью и нитратом цинка (p-p)
- 3) магнием и бромидом калия (p-p)
- 4) серебром и хлоридом железа(II) (p-p)

Ответ: **8** Для доказательства наличия в растворе катиона бария можно использовать раствор

- 1) нитрата серебра
- 2) гидроксида натрия
- 3) хлорида железа(II)
- 4) сульфата меди(II)

Ответ: **9** Для получения железа из его оксидов в качестве восстановителя не используют

- 1) медь
- 2) углерод
- 3) водород
- 4) алюминий

Ответ: **10** Для получения гидроксида меди(II) из оксида меди(II) можно последовательно использовать

- 1) воду и гидроксид натрия
- 2) сульфат калия и гидроксид бария
- 3) соляную кислоту и гидроксид калия
- 4) серную кислоту и гидроксид железа(III)

Ответ: **11** Массовая доля железа в сульфате железа(III) составляет

- 1) 24%
- 2) 28%
- 3) 31%
- 4) 34%

Ответ:

При выполнении задания 12 из предложенного перечня ответов выберите два правильных и запишите номера, под которыми они указаны, в таблицу.

12 В ряду химических элементов Ca → Sr → Ba происходит увеличение (усиление)

- 1) числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов
- 2) числа протонов в ядрах атомов
- 3) радиуса атомов
- 4) окислительных свойств
- 5) кислотного характера высших гидроксидов

Ответ:

При выполнении заданий 13 и 14 к каждому элементу первого столбца подберите соответствующий элемент из второго столбца. Выбранные цифры запишите под соответствующими буквами таблицы. Цифры в ответе могут повторяться.

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

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА

- A) Zn
Б) CaO
В) FeSO₄

РЕАГЕНТЫ

- 1) K₂S, Ba(NO₃)₂, KOH
- 2) H₂O, CO₂, HNO₃
- 3) HCl, NaOH, Cl₂
- 4) HI, Ba(OH)₂, KCl
- 5) O₂, Br₂, CuCl₂

A	Б	В
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

Ответ:

14

Установите соответствие между формулами двух веществ и реагентом, с помощью которого можно различить эти вещества.

ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ

- А) BaCl₂ и NaCl
- Б) FeCl₂ и FeCl₃
- В) Zn(NO₃)₂ и Mg(NO₃)₂

РЕАКТИВ

- 1) LiBr
- 2) AgNO₃
- 3) CaCO₃
- 4) Na₂SO₄
- 5) NaOH

Ответ:

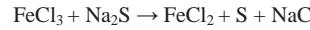
A	Б	В

Часть 2

Ответы на задания 15–17 записывайте чётко и разборчиво.

15

Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции, соответствующее схеме превращений



Определите окислитель и восстановитель.

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

16

Вычислите массу алюминия, которая потребуется для полного выделения меди из 320 г 15%-ного раствора сульфата меди(II).

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

17

Даны растворы веществ: FeSO₄, FeCl₃, HNO₃, NaOH, Ba(NO₃)₂.

Используя необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии нитрат железа(III). Опишите признаки проводимых реакций. Для первой реакции напишите сокращённое ионное уравнение реакции.

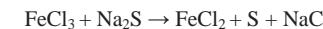
--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Ответы к заданиям

№ задания	Ответ
1	4
2	2
3	4
4	2
5	3
6	4
7	2
8	4
9	1
10	3
11	2
12	23
13	521
14	455

Критерии оценивания выполнения заданий с развернутым ответом**15**

Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции, соответствующее схеме превращений



Определите окислитель и восстановитель.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не исказжающие его смысла)	Баллы
1) Составлен электронный баланс: $\begin{array}{l} \text{S}^{-2} - 2\bar{e} \rightarrow \text{S}^0 \\ 2 \text{Fe}^{+3} + 1\bar{e} \rightarrow \text{Fe}^{+2} \end{array}$	
2) Расставлены коэффициенты в уравнении реакции $2\text{FeCl}_3 + \text{Na}_2\text{S} = 2\text{FeCl}_2 + \text{S} + 2\text{NaCl}$	
3) Указано, что сера в степени окисления -2 является восстановителем, а хлорид железа(III) за счёт железа в степени окисления $+3$ – окислителем	
Ответ правильный и полный, включает все названные элементы	3
В ответе допущена ошибка только в одном из названных элементов	2
В ответе допущены ошибки в двух из названных элементов	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	3

16

Вычислите массу алюминия, которая потребуется для полного выделения меди из 320 г 15%-ного раствора сульфата меди(II).

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не исказжающие его смысла)	Баллы
1) Составлено уравнение реакции: $2\text{Al} + 3\text{CuSO}_4 = 3\text{Cu} + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	
2) Рассчитаны масса и количество вещества сульфата меди(II) в растворе: $m(\text{CuSO}_4) = m_{(\text{раств})} \cdot \omega / 100 = 320 \cdot 0,15 = 48 \text{ г}$ $n(\text{CuSO}_4) = 48 / 160 = 0,3 \text{ моль}$	
3) Определена масса алюминия: по уравнению реакции $n(\text{Al}) = 2/3n(\text{CuSO}_4) = 0,2 \text{ моль}$ $m(\text{Al}) = 0,2 \cdot 27 = 5,4 \text{ г}$	
Ответ правильный и полный, включает все названные элементы	3
В ответе допущена ошибка в одном из названных элементов	2
В ответе допущены ошибки в двух из названных элементов	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	3

17

Даны растворы веществ: FeSO_4 , FeCl_3 , HNO_3 , NaOH , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$.

Используя необходимые вещества только из этого списка, получите в две стадии нитрат железа(III). Опишите признаки проводимых реакций. Для первой реакции напишите сокращённое ионное уравнение реакции.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, неискажающие его смысла)	Баллы
Составлены два уравнения реакции: 1) $\text{FeCl}_3 + 3\text{NaOH} = \text{Fe(OH)}_3\downarrow + 3\text{NaCl}$ 2) $\text{Fe(OH)}_3\downarrow + 3\text{HNO}_3 = \text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$	
3) Описаны признаки протекания реакций: для первой реакции: выделение бурого осадка, для второй реакции: растворение осадка, образование жёлтого раствора	
4) Составлено сокращённое ионное уравнение первой реакции: $\text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Fe(OH)}_3$	
Ответ правильный и полный, включает все названные элементы	4
В ответе допущена ошибка в одном из названных элементов	3
В ответе допущены ошибки в двух из названных элементов	2
В ответе допущены ошибки в трёх из названных элементов	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	4