

Логин ОО
----------

### Система оценивания проверочной работы

Правильный ответ на каждое из заданий 1–3, 5–8, 11, 13–16, 18, 19 оценивается 1 баллом.

Полный правильный ответ на каждое из заданий 4, 9, 10, 12 и 17 оценивается 2 баллами. Если в ответе допущена одна ошибка (в том числе написана лишняя цифра, или не написана одна необходимая цифра), выставляется 1 балл; если допущено две или более ошибки – 0 баллов.

Номер задания	Правильный ответ
1	13
2	52
3	231
4	231
5	15
6	15
7	14
8	35
9	314
10	421
11	35
12	131
13	14
14	15
15	212
16	24
17	421
18	38,6
19	2,6

**Критерии оценивания выполнения заданий с развернутым ответом**

20	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	<p>Элементы ответа:</p> <p>1) Составлен электронный баланс:</p> $\begin{array}{l l} 1 & \text{N}^{+5} + 3\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+2} \\ 3 & \text{Fe}^{+2} - 1\bar{e} \rightarrow \text{Fe}^{+3} \end{array}$ <p>2) Указано, что железо в степени окисления +2 (или FeO) является восстановителем, а азот в степени окисления +5 (или HNO<sub>3</sub>) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции:</p> $3\text{FeO} + 10\text{HNO}_3 = 3\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + \text{NO} + 5\text{H}_2\text{O}$	
	Ответ правильный и полный, включает в себя все названные выше элементы	3
	Правильно записаны два элемента ответа	2
	Правильно записан один элемент ответа	1
	Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют	0
	<i>Максимальный балл</i>	3

21	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	<p>Элементы ответа:</p> <p>Написаны уравнения реакций, соответствующих схеме превращений:</p> <p>1) <math>\text{FeS} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S} \uparrow</math></p> <p>2) <math>\text{FeCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 = \text{Fe}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{AgCl} \downarrow</math></p> <p>3) <math>\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{KOH} = \text{Fe}(\text{OH})_2 \downarrow + 2\text{KNO}_3</math></p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьей реакции:</p> <p>4) <math>\text{Fe}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Fe}(\text{OH})_2 \downarrow</math></p>	
	Ответ правильный и полный, включает в себя все названные элементы	4
	Правильно записаны три уравнения реакций	3
	Правильно записаны два уравнения реакций	2
	Правильно записано одно уравнение реакции	1
	Все уравнения реакций записаны неверно или отсутствуют	0
	<i>Максимальный балл</i>	4

22

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) Составлено уравнение реакции: $\text{Ca(OH)}_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$  2) Рассчитаны масса и количество вещества гидроксида кальция, содержащегося в растворе: $m(\text{Ca(OH)}_2) = m(\text{p-ра}) \cdot \omega = 370 \cdot 0,002 = 0,74 \text{ г}$ $n(\text{Ca(OH)}_2) = m(\text{Ca(OH)}_2) / M(\text{Ca(OH)}_2) = 0,74 : 74 = 0,01 \text{ моль}$  3) Определена масса образовавшегося осадка: по уравнению реакции $n(\text{CaCO}_3) = n(\text{Ca(OH)}_2) = 0,01 \text{ моль}$ $m(\text{CaCO}_3) = n(\text{CaCO}_3) \cdot M(\text{CaCO}_3) = 0,01 \cdot 100 = 1 \text{ г}$	
Ответ правильный и полный, включает в себя все названные элементы	3
Правильно записаны два первых из названных выше элементов	2
Правильно записан один из названных выше элементов	1
Все элементы ответа записаны неверно или отсутствуют	0
<i>Максимальный балл</i>	3

### Система оценивания выполнения всей работы

Максимальный балл за выполнение работы – 34.

*Рекомендации по переводу первичных баллов в отметки по пятибалльной шкале*

Отметка по пятибалльной шкале	«2»	«3»	«4»	«5»
Первичные баллы	0–8	9–18	19–26	27–34