

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	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> $\begin{array}{l l} 1 & \text{N}^{+5} + 3\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+2} \\ 3 & \text{Fe}^{+2} - 1\bar{e} \rightarrow \text{Fe}^{+3} \end{array}$ <p>2) Указано, что железо в степени окисления +2 (или FeO) является восстановителем, а азот в степени окисления +5 (или HNO₃) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: 3FeO + 10HNO₃ = 3Fe(NO₃)₃ + NO + 5H₂O</p>	
	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	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
	<p>Элементы ответа:</p> <p>Написаны уравнения реакций, соответствующих схеме превращений:</p> <p>1) FeS + 2HCl = FeCl₂ + H₂S ↑</p> <p>2) FeCl₂ + 2AgNO₃ = Fe(NO₃)₂ + 2AgCl ↓</p> <p>3) Fe(NO₃)₂ + 2KOH = Fe(OH)₂ ↓ + 2KNO₃</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьей реакции:</p> <p>4) Fe²⁺ + 2OH⁻ = Fe(OH)₂ ↓</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