

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	21
3	312
4	223
5	25
6	45
7	15
8	35
9	231
10	214
11	23
12	241
13	35
14	36
15	122
16	13
17	234
18	40
19	50

Критерии оценивания выполнения заданий с развернутым ответом

20	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
	Элементы ответа: 1) Составлен электронный баланс: $\begin{array}{l} 1 \quad \text{Cl}^{+5} + 5\bar{e} \rightarrow \text{Cl}^0 \\ 5 \quad \text{Cl}^{-1} - 1\bar{e} \rightarrow \text{Cl}^0 \end{array}$ 2) Указано, что хлор в степени окисления -1 (или HCl) является восстановителем, а хлор в степени окисления $+5$ (или KClO_3) – окислителем. 3) Составлено уравнение реакции: $6\text{HCl} + \text{KClO}_3 = 3\text{Cl}_2 + \text{KCl} + 3\text{H}_2\text{O}$	
	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	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
	Элементы ответа: Написаны уравнения реакций, соответствующих схеме превращений: 1) $2\text{Li} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{LiOH} + \text{H}_2$ 2) $\text{LiOH} + \text{HNO}_3 = \text{LiNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 3) $3\text{LiNO}_3 + \text{K}_3\text{PO}_4 = \text{Li}_3\text{PO}_4 + 3\text{KNO}_3$ Составлено сокращённое ионное уравнение для третьего превращения: 4) $3\text{Li}^+ + \text{PO}_4^{3-} = \text{Li}_3\text{PO}_4$	
	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: $\text{H}_2\text{S} + \text{CuSO}_4 = \text{CuS} + \text{H}_2\text{SO}_4$ 2) Рассчитаны масса и количество вещества сульфата меди(II) в растворе: $m(\text{CuSO}_4) = 320 \cdot 0,2 = 64 \text{ г}$ $n(\text{CuSO}_4) = 64 : 160 = 0,4 \text{ моль}$ 3) Определён объём сероводорода: по уравнению реакции $n(\text{H}_2\text{S}) = n(\text{CuSO}_4) = 0,4 \text{ моль}$ $V(\text{H}_2\text{S}) = 0,4 \cdot 22,4 = 8,96 \text{ л}$	
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