

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	<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> $\begin{array}{l} 1 \quad \text{Cl}^{+5} + 5\bar{e} \rightarrow \text{Cl}^0 \\ 5 \quad \text{Cl}^{-1} - 1\bar{e} \rightarrow \text{Cl}^0 \end{array}$ <p>2) Указано, что хлор в степени окисления <math>-1</math> (или <math>\text{HCl}</math>) является восстановителем, а хлор в степени окисления <math>+5</math> (или <math>\text{KClO}_3</math>) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции:  <math>6\text{HCl} + \text{KClO}_3 = 3\text{Cl}_2 + \text{KCl} + 3\text{H}_2\text{O}</math></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	<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>2\text{Li} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{LiOH} + \text{H}_2</math></p> <p>2) <math>\text{LiOH} + \text{HNO}_3 = \text{LiNO}_3 + \text{H}_2\text{O}</math></p> <p>3) <math>3\text{LiNO}_3 + \text{K}_3\text{PO}_4 = \text{Li}_3\text{PO}_4 + 3\text{KNO}_3</math></p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьего превращения:</p> <p>4) <math>3\text{Li}^+ + \text{PO}_4^{3-} = \text{Li}_3\text{PO}_4</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
<p>Элементы ответа:</p> <p>1) Составлено уравнение реакции:  <math>\text{H}_2\text{S} + \text{CuSO}_4 = \text{CuS} + \text{H}_2\text{SO}_4</math></p> <p>2) Рассчитаны масса и количество вещества сульфата меди(II) в растворе:  <math>m(\text{CuSO}_4) = 320 \cdot 0,2 = 64 \text{ г}</math>  <math>n(\text{CuSO}_4) = 64 : 160 = 0,4 \text{ моль}</math></p> <p>3) Определён объём сероводорода:  по уравнению реакции <math>n(\text{H}_2\text{S}) = n(\text{CuSO}_4) = 0,4 \text{ моль}</math>  <math>V(\text{H}_2\text{S}) = 0,4 \cdot 22,4 = 8,96 \text{ л}</math></p>	
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