

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	14
2	53
3	213
4	142
5	25
6	23
7	51
8	14
9	322
10	241
11	15
12	423
13	34
14	23
15	122
16	134
17	123
18	13,9
19	21,6

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> $\begin{array}{l} 1 \quad \quad S^{+6} + 2\bar{e} \rightarrow S^{+4} \\ 1 \quad \quad 2Fe^{+2} - 2\bar{e} \rightarrow 2Fe^{+3} \end{array}$ <p>2) Указано, что железо в степени окисления +2 (или $Fe(OH)_2$) является восстановителем, а сера в степени окисления +6 (или H_2SO_4) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: $2Fe(OH)_2 + 4H_2SO_4 = Fe_2(SO_4)_3 + SO_2 + 6H_2O$</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) $2Zn + O_2 = 2ZnO$</p> <p>2) $ZnO + H_2SO_4 = ZnSO_4 + H_2O$</p> <p>3) $ZnSO_4 + 2NaOH = Zn(OH)_2 + Na_2SO_4$</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьей реакции:</p> <p>4) $Zn^{2+} + 2OH^- = Zn(OH)_2 \downarrow$</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: $\text{CuO} + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 2) Рассчитаны масса и количество вещества HCl, содержащейся в растворе: $m(\text{HCl}) = m(\text{p-ра}) \cdot \omega = 73 \cdot 0,2 = 14,6 \text{ г}$ $n(\text{HCl}) = m(\text{HCl}) / M(\text{HCl}) = 14,6 : 36,5 = 0,4 \text{ моль}$ 3) Определена масса оксида меди, вступившего в реакцию: по уравнению реакции $n(\text{CuO}) = 0,5n(\text{HCl}) = 0,2 \text{ моль}$ $m(\text{CuO}) = n(\text{CuO}) \cdot M(\text{CuO}) = 0,2 \cdot 80 = 16 \text{ г}$	
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