

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	15
2	419
3	213
4	312
5	24
6	23
7	23
8	13
9	223
10	342
11	24
12	421
13	23
14	15
15	121
16	134
17	242
18	9,6
19	300

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: $\begin{array}{l l} 1 & \text{Br}^{+5} + 5\bar{e} \rightarrow \text{Br}^0 \\ 5 & \text{Br}^{-1} - 1\bar{e} \rightarrow \text{Br}^0 \end{array}$ 2) Указано, что бром в степени окисления -1 (или HBr) является восстановителем, а бром в степени окисления $+5$ (или KBrO_3) – окислителем. 3) Составлено уравнение реакции: $6\text{HBr} + \text{KBrO}_3 = 3\text{Br}_2 + \text{KBr} + 3\text{H}_2\text{O}$	
	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) $2\text{AgNO}_3 + \text{Zn} = \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$ 2) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NaOH} = \text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{NaNO}_3$ 3) $\text{Zn}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{H}_2\text{O} + \text{ZnO}$ Составлено сокращённое ионное уравнение для второго превращения: 4) $2\text{OH}^- + \text{Zn}^{2+} = \text{Zn}(\text{OH})_2$	
	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: $\text{SO}_2 + 2\text{KOH} = \text{K}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 2) Рассчитано количество вещества сульфита калия, полученного в результате реакции: $n(\text{SO}_2) = V(\text{SO}_2) / V_m = 0,448 : 22,4 = 0,02$ моль по уравнению реакции $n(\text{K}_2\text{SO}_3) = n(\text{SO}_2) = 0,02$ моль 3) Определена массовая доля сульфита калия в растворе: $m(\text{K}_2\text{SO}_3) = n(\text{K}_2\text{SO}_3) \cdot M(\text{K}_2\text{SO}_3) = 0,02 \cdot 158 = 3,16$ г $\omega(\text{K}_2\text{SO}_3) = m(\text{K}_2\text{SO}_3) / m(\text{p-ра}) = 3,16 : 79 = 0,04$, или 4%	
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