

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	35
2	32
3	132
4	421
5	14
6	12
7	41
8	13
9	221
10	341
11	24
12	232
13	13
14	46
15	121
16	134
17	123
18	46
19	500

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> $\begin{array}{l l} 1 & 2\text{N}^{+3} + 6\bar{e} \rightarrow \text{N}_2^0 \\ 1 & 2\text{N}^{-3} - 6\bar{e} \rightarrow \text{N}_2^0 \end{array}$ <p>2) Указано, что азот в степени окисления -3 ($(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$) является восстановителем, а азот в степени окисления $+3$ (или $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 = 2\text{N}_2 + \text{CaSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$</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) $2\text{AgNO}_3 + \text{Zn} = \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$</p> <p>2) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NaOH} = \text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{NaNO}_3$</p> <p>3) $\text{Zn}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t} \text{H}_2\text{O} + \text{ZnO}$</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для второго превращения:</p> <p>4) $2\text{OH}^- + \text{Zn}^{2+} = \text{Zn}(\text{OH})_2$</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
<p>Элементы ответа:</p> <p>1) Составлено уравнение реакции между серной кислотой и хлоридом бария: $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4 + 2\text{HCl}$.</p> <p>2) Рассчитано количество вещества сульфата бария: $n(\text{BaSO}_4) = m / M = 34,95 / 233 = 0,15$ моль</p> <p>3) Определены масса серной кислоты и её массовая доля в исходном растворе. По уравнению реакции $n(\text{H}_2\text{SO}_4) = n(\text{BaSO}_4) = 0,15$ моль $m(\text{H}_2\text{SO}_4) = n \cdot M = 0,15 \cdot 98 = 14,7$ г Массовая доля серной кислоты: $\omega(\text{H}_2\text{SO}_4) = m(\text{H}_2\text{SO}_4) \cdot 100\% / m(\text{p-ра}) = 14,7 \cdot 100\% / 150 = 9,8\%$.</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