

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	24
2	312
3	231
4	434
5	15
6	12
7	25; 52
8	12
9	251
10	214
11	14
12	312
13	25
14	24
15	221
16	12
17	213
18	40,5
19	2,4

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> $\begin{array}{l} 5 \mid \text{Br}^{+5} + 6\bar{e} \rightarrow \text{Br}^{-1} \\ 6 \mid \text{P}^0 - 5\bar{e} \rightarrow \text{P}^{+5} \end{array}$ <p>2) Указано, что фосфор в степени окисления 0 (или P) является восстановителем, а бром в степени окисления +5 (или HBrO₃) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции:</p> $6\text{P} + 5\text{HBrO}_3 + 9\text{H}_2\text{O} = 6\text{H}_3\text{PO}_4 + 5\text{HBr}$	
	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) $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2$</p> <p>2) $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{S} = \text{Na}_2\text{S} + 2\text{H}_2\text{O}$</p> <p>3) $\text{Na}_2\text{S} + 2\text{HCl} = 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{S}$</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьего превращения:</p> $\text{S}^{2-} + 2\text{H}^+ = \text{H}_2\text{S}$	
	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: $\text{CO}_2 + \text{Ba}(\text{OH})_2 = \text{BaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>2) Рассчитаны масса и количество вещества гидроксида бария, содержащегося в растворе: $m(\text{Ba}(\text{OH})_2) = m(\text{p-ра}) \cdot \omega / 100 = 171 \cdot 0,05 = 8,55 \text{ г}$ $n(\text{Ba}(\text{OH})_2) = m(\text{Ba}(\text{OH})_2) / M(\text{Ba}(\text{OH})_2) = 8,55 : 171 = 0,05 \text{ моль}$</p> <p>3) Определён объём углекислого газа, вступившего в реакцию: по уравнению реакции $n(\text{CO}_2) = n(\text{Ba}(\text{OH})_2) = 0,05 \text{ моль}$ $V(\text{CO}_2) = n(\text{CO}_2) \cdot V_m = 0,05 \cdot 22,4 = 1,12 \text{ л}$</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