

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	23
2	24
3	231
4	332
5	13
6	12
7	24; 42
8	12
9	355
10	412
11	24
12	431
13	15
14	46
15	212
16	13
17	243
18	25
19	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> $\begin{array}{l} 5 \mid \text{Br}_2^0 + 2\bar{e} \rightarrow 2\text{Br}^{-1} \\ 1 \mid \text{Br}_2^0 - 10\bar{e} \rightarrow 2\text{Br}^{+5} \end{array}$ <p>2) Указано, что бром в степени окисления 0 (или Br₂) является и восстановителем, и окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: 6NaOH + 3Br₂ = NaBrO₃ + 5NaBr + 3H₂O</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) CuO + H₂SO₄ = CuSO₄ + H₂O</p> <p>2) CuSO₄ + 2NaOH = Cu(OH)₂ + Na₂SO₄</p> <p>3) Cu(OH)₂ $\xrightarrow{t^\circ}$ CuO + H₂O</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для второго превращения:</p> <p>4) Cu²⁺ + 2OH⁻ = Cu(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: $2Al + 6HCl = 2AlCl_3 + 3H_2$</p> <p>2) Определена масса HCl, вступившего в реакцию: $n(Al) = m(Al) / M(Al) = 5,4 : 27 = 0,2$ моль $n(HCl) = 3n(Al) = 0,6$ моль $m(HCl) = n(HCl) \cdot M(HCl) = 0,6 \cdot 36,5 = 21,9$ г</p> <p>3) Рассчитана массовая доля HCl в растворе: $\omega(HCl) = m(HCl) / m(HCl_{(p-p)}) = 21,9 : 219 = 0,1$, или 10%</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