

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	24
3	132
4	121
5	15
6	24
7	24; 42
8	15
9	321
10	321
11	24
12	221
13	12
14	34
15	221
16	4
17	413
18	21,7
19	3,7

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> $\begin{array}{l l} 1 & 2\text{N}^{+2} + 4\bar{e} \rightarrow \text{N}_2^0 \\ 4 & \text{N}^{+2} - 1\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+3} \end{array}$ <p>2) Указано, что азот в степени окисления +2 (или NO) является и восстановителем, и окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции:</p> $6\text{NO} + 4\text{KOH} = 4\text{KNO}_2 + \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	
	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
	<p>Элементы ответа:</p> <p>Написаны уравнения реакций, соответствующих схеме превращений:</p> <p>1) $\text{Na}_2\text{S} + \text{FeCl}_2 = 2\text{NaCl} + \text{FeS}$</p> <p>2) $\text{FeS} + 2\text{HCl} = \text{H}_2\text{S} + \text{FeCl}_2$</p> <p>3) $2\text{H}_2\text{S} + 3\text{O}_2 = 2\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для первого превращения:</p> <p>4) $\text{Fe}^{2+} + \text{S}^{2-} = \text{FeS}$</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: $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Zn} = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$ 2) Рассчитаны масса и количество вещества серной кислоты, содержащейся в растворе: $m(\text{H}_2\text{SO}_4) = m(\text{p-ра}) \cdot \omega / 100 = 98 \cdot 0,04 = 3,92 \text{ г}$ $n(\text{H}_2\text{SO}_4) = m(\text{H}_2\text{SO}_4) / M(\text{H}_2\text{SO}_4) = 3,92 : 98 = 0,04 \text{ моль}$ 3) Определён объём газа, выделившегося в реакции: по уравнению реакции $n(\text{H}_2) = n(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,04 \text{ моль}$ $V(\text{H}_2) = n(\text{H}_2) \cdot V_m = 0,04 \cdot 22,4 = 0,896 \text{ л}$	
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