

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	52
3	123
4	214
5	14
6	23
7	24; 42
8	13
9	321
10	214
11	23
12	423
13	24
14	35
15	212
16	4
17	332
18	36,8
19	27

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> $\begin{array}{l} 2 \quad \quad \text{Cl}_2 + 2\bar{e} \rightarrow 2\text{Cl}^{-1} \\ 1 \quad \quad 2\text{O}^{-2} - 4\bar{e} \rightarrow \text{O}_2^0 \end{array}$ <p>2) Указано, что кислород в степени окисления -2 (или AgNO_3) является восстановителем, а хлор в степени окисления 0 (или Cl_2) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: $4\text{AgNO}_3 + 2\text{Cl}_2 = 4\text{AgCl} + \text{O}_2 + 2\text{N}_2\text{O}_5$</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) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} = \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$ (возможно использование других восстановителей)</p> <p>2) $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 = 2\text{FeCl}_3$</p> <p>3) $\text{FeCl}_3 + 3\text{NaOH} = \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{NaCl}$</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьего превращения:</p> <p>4) $\text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Fe}(\text{OH})_3$</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: $\text{FeS} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}\uparrow$</p> <p>2) Рассчитаны масса и количество вещества соляной кислоты, содержащейся в растворе: $m(\text{HCl}) = m(\text{p-ра}) \cdot \omega = 116,8 \cdot 0,1 = 11,68 \text{ г}$ $n(\text{HCl}) = m(\text{HCl}) / M(\text{HCl}) = 11,68 : 36,5 = 0,32 \text{ моль}$</p> <p>3) Определён объём выделившегося газа: по уравнению реакции $n(\text{H}_2\text{S}) = 1/2n(\text{HCl}) = 0,16 \text{ моль}$ $V(\text{H}_2\text{S}) = n(\text{H}_2\text{S}) \cdot V_m = 0,16 \cdot 22,4 = 3,58 \text{ л}$</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