

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	12
2	21
3	231
4	212
5	35
6	15
7	23
8	14
9	122
10	234
11	24
12	341
13	34
14	45
15	112
16	2
17	412
18	22,8
19	155

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> $\begin{array}{l l} 1 & \text{N}^{+5} + 3\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+2} \\ 3 & \text{Fe}^{+2} - 1\bar{e} \rightarrow \text{Fe}^{+3} \end{array}$ <p>2) Указано, что железо в степени окисления +2 (или Fe(OH)₂) является восстановителем, а азот в степени окисления +5 (или HNO₃) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: 10HNO₃ + 3Fe(OH)₂ = 3Fe(NO₃)₃ + NO + 8H₂O</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) 4FeS + 7O₂ = 2Fe₂O₃ + 4SO₂</p> <p>2) Fe₂O₃ + 6HCl = 2FeCl₃ + 3H₂O (или Fe₂O₃ + 3H₂SO₄ = Fe₂(SO₄)₃ + 3H₂O)</p> <p>3) FeCl₃ + 3AgNO₃ = Fe(NO₃)₃ + 3AgCl ↓ (или Fe₂(SO₄)₃ + 3Ba(NO₃)₂ = 2Fe(NO₃)₃ + 3BaSO₄ ↓)</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьей реакции:</p> <p>4) Cl⁻ + Ag⁺ = AgCl ↓ (или SO₄²⁻ + Ba²⁺ = BaSO₄ ↓)</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: $2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$</p> <p>2) Рассчитано количество вещества серной кислоты, вступившей в реакцию: $n(\text{NH}_3) = V(\text{NH}_3) / V_m = 5,6 / 22,4 = 0,25$ моль по уравнению реакции $n(\text{H}_2\text{SO}_4) = 1/2n(\text{NH}_3) = 1/2 \cdot 0,25 = 0,125$ моль</p> <p>3) Определена масса раствора серной кислоты: $m(\text{H}_2\text{SO}_4) = n(\text{H}_2\text{SO}_4) \cdot M(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,125 \cdot 98 = 12,25$ г $m(\text{р-ра } \text{H}_2\text{SO}_4) = m(\text{H}_2\text{SO}_4) / \omega(\text{H}_2\text{SO}_4) = 12,25 / 0,1 = 122,5$ г</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