

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	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	<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 <math>\text{Fe}(\text{OH})_2</math>) является восстановителем, а азот в степени окисления +5 (или <math>\text{HNO}_3</math>) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции:  <math>10\text{HNO}_3 + 3\text{Fe}(\text{OH})_2 = 3\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + \text{NO} + 8\text{H}_2\text{O}</math></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	<b>Содержание верного ответа и указания по оцениванию</b> (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	<b>Баллы</b>
	<p>Элементы ответа:</p> <p>Написаны уравнения реакций, соответствующих схеме превращений:</p> <p>1) <math>4\text{FeS} + 7\text{O}_2 = 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 4\text{SO}_2</math></p> <p>2) <math>\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} = 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}</math>  (или <math>\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O}</math>)</p> <p>3) <math>\text{FeCl}_3 + 3\text{AgNO}_3 = \text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{AgCl} \downarrow</math>  (или <math>\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 = 2\text{Fe}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{BaSO}_4 \downarrow</math>)</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьей реакции:</p> <p>4) <math>\text{Cl}^- + \text{Ag}^+ = \text{AgCl} \downarrow</math> (или <math>\text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} = \text{BaSO}_4 \downarrow</math>)</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: $2\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  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  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	
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