

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	24
2	26
3	132
4	113
5	14
6	23
7	25
8	45
9	124
10	432
11	23
12	334
13	35
14	15
15	122
16	134
17	321
18	15,8
19	6,3

**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> $\begin{array}{l} 2 \mid \text{Fe}^{+3} + 1\bar{e} \rightarrow \text{Fe}^{+2} \\ 1 \mid \text{S}^{-2} - 2\bar{e} \rightarrow \text{S}^0 \end{array}$ <p>2) Указано, что сера в степени окисления <math>-2</math> (или <math>\text{Na}_2\text{S}</math>) является восстановителем, а железо в степени окисления <math>+3</math> (или <math>\text{FeCl}_3</math>) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции:  <math>3\text{Na}_2\text{S} + 2\text{FeCl}_3 = 2\text{FeS} + \text{S} + 6\text{NaCl}</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>\text{S} + \text{O}_2 = \text{SO}_2</math></p> <p>2) <math>\text{SO}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}</math></p> <p>3) <math>\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{CaCl}_2 = \text{CaSO}_3 \downarrow + 2\text{NaCl}</math></p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для второй реакции:</p> <p>4) <math>\text{SO}_2 + 2\text{OH}^- = \text{SO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}</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) Рассчитаны масса и количество вещества серной кислоты, содержащейся в растворе: $m(\text{H}_2\text{SO}_4) = m(\text{p-ра}) \cdot \omega = 175 \cdot 0,14 = 24,5 \text{ г}$ $n(\text{H}_2\text{SO}_4) = m(\text{H}_2\text{SO}_4) / M(\text{H}_2\text{SO}_4) = 24,5 : 98 = 0,25 \text{ моль}$  3) Определён объём аммиака, вступившего в реакцию: по уравнению реакции $n(\text{NH}_3) = 2n(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,5 \text{ моль}$ $V(\text{NH}_3) = n(\text{NH}_3) \cdot V_m = 0,5 \cdot 22,4 = 11,2 \text{ л}$	
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