

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	14
2	29
3	312
4	134
5	15
6	35
7	21
8	12
9	235
10	231
11	12
12	134
13	15
14	46
15	212
16	23
17	123
18	21,8
19	32,7

**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> $\begin{array}{l} 8 \mid \text{N}^{+5} + 1\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+4} \\ 1 \mid \text{S}^{-2} - 8\bar{e} \rightarrow \text{S}^{+6} \end{array}$ <p>2) Указано, что сера в степени окисления <math>-2</math> (или <math>\text{H}_2\text{S}</math>) является восстановителем, а азот в степени окисления <math>+5</math> (или <math>\text{HNO}_3</math>) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции:  <math>8\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{S} = \text{H}_2\text{SO}_4 + 8\text{NO}_2 + 4\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>2\text{Zn} + \text{O}_2 = 2\text{ZnO}</math></p> <p>2) <math>\text{ZnO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\text{O}</math></p> <p>3) <math>\text{ZnSO}_4 + 2\text{NaOH} = \text{Zn}(\text{OH})_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4</math></p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьей реакции:</p> <p>4) <math>\text{Zn}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Zn}(\text{OH})_2 \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
<p>Элементы ответа:</p> <p>1) Составлено уравнение реакции:  <math>\text{MgCO}_3 + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}</math></p> <p>2) Рассчитано количество вещества хлороводорода, вступившее в реакцию:  <math>n(\text{CO}_2) = V(\text{CO}_2) / V_m = 2,24 / 22,4 = 0,1</math> моль  по уравнению реакции <math>n(\text{HCl}) = 2n(\text{CO}_2) = 2 \cdot 0,1 = 0,2</math> моль</p> <p>3) Определена массовая доля хлороводорода в растворе:  <math>m(\text{HCl}) = n(\text{HCl}) \cdot M(\text{HCl}) = 0,2 \cdot 36,5 = 7,3</math> г  <math>\omega(\text{HCl}) = m(\text{HCl}) / m(\text{р-ра HCl}) = 7,3 / 146 = 0,05</math>, или 5%</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