

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	13
2	22
3	231
4	241
5	15
6	25
7	24; 42
8	15
9	543
10	421
11	34
12	243
13	14
14	25
15	221
16	124
17	423
18	17
19	3,5

**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> $\begin{array}{l} 5 \quad   \quad \text{Cl}^{+5} + 6\bar{e} \rightarrow \text{Cl}^{-1} \\ 6 \quad   \quad \text{P}^0 - 5\bar{e} \rightarrow \text{P}^{+5} \end{array}$ <p>2) Указано, что фосфор в степени окисления 0 (или P) является восстановителем, а хлор в степени окисления +5 (или HClO<sub>3</sub>) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции:  <math>6\text{P} + 5\text{HClO}_3 + 9\text{H}_2\text{O} = 6\text{H}_3\text{PO}_4 + 5\text{HCl}</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{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 = 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}</math></p> <p>2) <math>\text{Fe} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2</math></p> <p>3) <math>\text{FeCl}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Fe}(\text{OH})_2 + 2\text{NaCl}</math></p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для второго превращения:</p> <p>4) <math>\text{Fe}^0 + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2</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: $3\text{HCl} + \text{Fe}(\text{OH})_3 = \text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ 2) Определена масса соляной кислоты в прореагировавшем растворе: $m(\text{Fe}(\text{OH})_3) = 21,4 : 107 = 0,2$ г моль $n(\text{HCl}) = 3n(\text{Fe}(\text{OH})_3) = 0,6$ моль $m(\text{HCl}) = 0,6 \cdot 36,5 = 21,9$ г 3) Рассчитана масса раствора HCl: $m(\text{р-ра}) = 21,9 : 0,1 = 219$ 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