

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	92
3	132
4	213
5	24
6	35
7	23
8	34
9	122
10	314
11	12
12	341
13	15
14	36
15	221
16	24
17	141
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> $\begin{array}{l} 5 \mid \text{Cl}_2^0 + 2\bar{e} \rightarrow 2\text{Cl}^{-1} \\ 1 \mid \text{I}_2^0 - 10\bar{e} \rightarrow 2\text{I}^{+5} \end{array}$ <p>2) Указано, что иод в степени окисления 0 (или I<sub>2</sub>) является восстановителем, а хлор в степени окисления 0 (или Cl<sub>2</sub>) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции:</p> $5\text{Cl}_2 + \text{I}_2 + 6\text{H}_2\text{O} = 2\text{HIO}_3 + 10\text{HCl}$	
	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{Cu}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}</math></p> <p>2) <math>\text{CuCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 = \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{AgCl}</math></p> <p>3) <math>2\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t} 2\text{CuO} + 4\text{NO}_2 + \text{O}_2</math></p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для второго превращения:</p> <p>4) <math>\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- = \text{AgCl}</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>K_2SiO_3 + Ca(NO_3)_2 = CaSiO_3 + 2KNO_3</math></p> <p>2) Рассчитаны масса и количество вещества силиката калия, содержащегося в растворе:  <math>m(K_2SiO_3) = m(p-pa) \cdot \omega / 100 = 20,53 \cdot 0,15 = 3,08 \text{ г}</math>  <math>n(K_2SiO_3) = m(K_2SiO_3) / M(K_2SiO_3) = 3,08 : 154 = 0,02 \text{ моль}</math></p> <p>3) Определена масса осадка:  по уравнению реакции <math>n(K_2SiO_3) = n(CaSiO_3) = 0,02 \text{ моль}</math>  <math>m(CaSiO_3) = n(CaSiO_3) \cdot M = 0,02 \cdot 116 = 2,32 \text{ г}</math></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