

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	45
2	21
3	213
4	341
5	24
6	15
7	45
8	15
9	254
10	132
11	15
12	214
13	23
14	24
15	211
16	34
17	213
18	29,4
19	680

**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> $\begin{array}{l l} 3 & \text{O}_2^0 + 4\bar{e} \rightarrow 2\text{O}^{-2} \\ 4 & \text{Cr}^0 - 3\bar{e} \rightarrow \text{Cr}^{+3} \end{array}$ <p>2) Указано, что хром в степени окисления 0 является восстановителем, а кислород в степени окисления 0 (или O<sub>2</sub>) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: 4Cr + 3O<sub>2</sub> + 12HCl = 4CrCl<sub>3</sub> + 6H<sub>2</sub>O</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) C + O<sub>2</sub> = CO<sub>2</sub></p> <p>2) CO<sub>2</sub> + 2NaOH = Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O</p> <p>3) Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + BaCl<sub>2</sub> = BaCO<sub>3</sub>↓ + 2NaCl</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьей реакции:</p> <p>4) CO<sub>3</sub><sup>2-</sup> + Ba<sup>2+</sup> = BaCO<sub>3</sub>↓</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>3\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Na}_3\text{PO}_4 = \text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{NaNO}_3</math></p> <p>2) Рассчитаны масса и количество вещества фосфата натрия, содержащегося в растворе:  <math>m(\text{Na}_3\text{PO}_4) = m(\text{p-ра}) \cdot w = 205 \cdot 0,08 = 16,4 \text{ г}</math>  <math>n(\text{Na}_3\text{PO}_4) = m(\text{Na}_3\text{PO}_4) / M(\text{Na}_3\text{PO}_4) = 16,4 : 164 = 0,1 \text{ моль}</math></p> <p>3) Определена масса вещества, выпавшего в осадок:  <math display="block">\frac{1}{2} n(\text{Na}_3\text{PO}_4) = 0,05 \text{ моль}</math> по уравнению реакции <math>n(\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2) = \frac{1}{2} n(\text{Na}_3\text{PO}_4) = 0,05 \text{ моль}</math>  <math>m(\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2) = n(\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2) \cdot M(\text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2) = 0,05 \cdot 602 = 30,1 \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