

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	15
2	133
3	132
4	211
5	35
6	15
7	15
8	23
9	342
10	241
11	14
12	124
13	25
14	36
15	112
16	13
17	233
18	68
19	10

Критерии оценивания выполнения заданий с развернутым ответом

20	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
	<p>Элементы ответа:</p> <p>1) Составлен электронный баланс:</p> $\begin{array}{l l} 3 & 2\text{N}^{+5} + 8\bar{e} \rightarrow 2\text{N}^{+1} \\ 8 & \text{Al}^0 - 3\bar{e} \rightarrow \text{Al}^{+3} \end{array}$ <p>2) Указано, что алюминий в степени окисления 0 является восстановителем, а азот в степени окисления +5 (или HNO_3) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: $30\text{HNO}_3 + 8\text{Al} = 8\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{N}_2\text{O} + 15\text{H}_2\text{O}$</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	Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
	<p>Элементы ответа:</p> <p>Написаны уравнения реакций, соответствующих схеме превращений:</p> <p>1) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$ (возможна реакция разложения $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$)</p> <p>2) $\text{NH}_3 + \text{HCl} = \text{NH}_4\text{Cl}$</p> <p>3) $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl} + \text{NH}_4\text{NO}_3$</p> <p>4) Составлено сокращённое ионное уравнение для третьего превращения: $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- = \text{AgCl}$</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: $\text{CO}_2 + 2\text{KOH} = \text{K}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>2) Рассчитано количество вещества гидроксида калия, вступившее в реакцию: $n(\text{CO}_2) = m(\text{CO}_2) / M(\text{CO}_2) = 4,4 / 44 = 0,1$ моль по уравнению реакции $n(\text{KOH}) = 2n(\text{CO}_2) = 2 \cdot 0,1 = 0,2$ моль</p> <p>3) Определена массовая доля гидроксида калия в растворе: $m(\text{KOH}) = n(\text{KOH}) \cdot M(\text{KOH}) = 0,2 \cdot 56 = 11,2$ г $\omega(\text{KOH}) = m(\text{KOH}) / m(\text{р-ра KOH}) = 11,2 / 320 = 0,035$, или 3,5%</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