

| |
|----------|
| 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 | 25 |
| 2 | 23 |
| 3 | 132 |
| 4 | 441 |
| 5 | 25 |
| 6 | 34 |
| 7 | 51 |
| 8 | 34 |
| 9 | 253 |
| 10 | 341 |
| 11 | 13 |
| 12 | 341 |
| 13 | 13 |
| 14 | 45 |
| 15 | 221 |
| 16 | 2 |
| 17 | 213 |
| 18 | 13 |
| 19 | 5 |

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> $\begin{array}{l} 1 \quad \quad 2\text{Br}^{+5} + 10\bar{e} \rightarrow \text{Br}_2^0 \\ 5 \quad \quad \text{S}^{-2} - 2\bar{e} \rightarrow \text{S}^0 \end{array}$ <p>2) Указано, что сера в степени окисления -2 (или H_2S) является восстановителем, а бром в степени окисления $+5$ (или HBrO_3) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: $2\text{HBrO}_3 + 5\text{H}_2\text{S} = 5\text{S} + \text{Br}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$</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) $2\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 = 2\text{CuO} + 4\text{NO}_2 + \text{O}_2$</p> <p>2) $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>3) $\text{CuSO}_4 + \text{BaCl}_2 = \text{BaSO}_4\downarrow + \text{CuCl}_2$</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьей реакции:</p> <p>4) $\text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} = \text{BaSO}_4\downarrow$</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: $K_2CO_3 + Ca(NO_3)_2 = CaCO_3 + 2KNO_3$</p> <p>2) Рассчитаны масса и количество вещества карбоната калия, содержащегося в растворе: $m(K_2CO_3) = m(p-ра) \cdot \omega / 100 = 110,4 \cdot 0,05 = 5,52 \text{ г}$ $n(K_2CO_3) = m(K_2CO_3) / M(K_2CO_3) = 5,52 : 138 = 0,04 \text{ моль}$</p> <p>3) Определена масса осадка: по уравнению реакции $n(K_2CO_3) = n(CaCO_3) = 0,04 \text{ моль}$ $m(CaCO_3) = n(CaCO_3) \cdot M = 0,04 \cdot 100 = 4 \text{ г}$</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 |