

| |
|----------|
| 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 | 24 |
| 2 | 23 |
| 3 | 132 |
| 4 | 421 |
| 5 | 14 |
| 6 | 23 |
| 7 | 24; 42 |
| 8 | 13 |
| 9 | 242 |
| 10 | 132 |
| 11 | 25 |
| 12 | 331 |
| 13 | 24 |
| 14 | 35 |
| 15 | 212 |
| 16 | 3 |
| 17 | 322 |
| 18 | 40 |
| 19 | 625 |

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> $\begin{array}{l l} 2 & 2\text{Cr}^{+6} + 6\bar{e} \rightarrow 2\text{Cr}^{+3} \\ 3 & \text{C}^0 - 4\bar{e} \rightarrow \text{C}^{+4} \end{array}$ <p>2) Указано, что углерод в степени окисления 0 является восстановителем, а хром в степени окисления +6 (или $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции:</p> $3\text{C} + 2\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 = 2\text{Cr}_2\text{O}_3 + 2\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2$ | |
| | 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) $\text{FeCl}_2 + 2\text{NaOH} = \text{Fe}(\text{OH})_2\downarrow + 2\text{NaCl}$</p> <p>2) $\text{Fe}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{FeO} + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>3) $4\text{FeO} + \text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{Fe}_2\text{O}_3$</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для первого превращения:</p> <p>4) $\text{Fe}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Fe}(\text{OH})_2\downarrow$</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: $\text{CuCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 = 2\text{AgCl} + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$</p> <p>2) Рассчитаны масса и количество вещества хлорида меди(II), содержащегося в растворе: $m(\text{CuCl}_2) = m(\text{p-ра}) \cdot W / 100 = 135 \cdot 0,02 = 2,7 \text{ г}$ $n(\text{CuCl}_2) = m(\text{CuCl}_2) / M(\text{CuCl}_2) = 2,7 : 135 = 0,02 \text{ моль}$</p> <p>3) Определена масса вещества, выпавшего в осадок: по уравнению реакции $n(\text{AgCl}) = 2n(\text{CuCl}_2) = 0,04 \text{ моль}$ $m(\text{AgCl}) = n(\text{AgCl}) \cdot M(\text{AgCl}) = 0,04 \cdot 143,5 = 5,74 \text{ г}$</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 |