

| |
|----------|
| 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 | 35 |
| 2 | 32 |
| 3 | 132 |
| 4 | 421 |
| 5 | 14 |
| 6 | 12 |
| 7 | 41 |
| 8 | 13 |
| 9 | 221 |
| 10 | 341 |
| 11 | 24 |
| 12 | 232 |
| 13 | 13 |
| 14 | 46 |
| 15 | 121 |
| 16 | 134 |
| 17 | 123 |
| 18 | 46 |
| 19 | 500 |

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> $\begin{array}{l l} 1 & 2\text{N}^{+3} + 6\bar{e} \rightarrow \text{N}_2^0 \\ 1 & 2\text{N}^{-3} - 6\bar{e} \rightarrow \text{N}_2^0 \end{array}$ <p>2) Указано, что азот в степени окисления -3 ($(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$) является восстановителем, а азот в степени окисления $+3$ (или $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2 + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 = 2\text{N}_2 + \text{CaSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$</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) $2\text{AgNO}_3 + \text{Zn} = \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$</p> <p>2) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{NaOH} = \text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{NaNO}_3$</p> <p>3) $\text{Zn}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t} \text{H}_2\text{O} + \text{ZnO}$</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для второго превращения:</p> <p>4) $2\text{OH}^- + \text{Zn}^{2+} = \text{Zn}(\text{OH})_2$</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 между серной кислотой и хлоридом бария: $H_2SO_4 + BaCl_2 = BaSO_4 + 2HCl$.</p> <p>2) Рассчитано количество вещества сульфата бария: $n(BaSO_4) = m / M = 34,95 / 233 = 0,15$ моль</p> <p>3) Определены масса серной кислоты и её массовая доля в исходном растворе. По уравнению реакции $n(H_2SO_4) = n(BaSO_4) = 0,15$ моль $m(H_2SO_4) = n \cdot M = 0,15 \cdot 98 = 14,7$ г Массовая доля серной кислоты: $\omega(H_2SO_4) = m(H_2SO_4) \cdot 100\% / m(p-pa) = 14,7 \cdot 100\% / 150 = 9,8\%$.</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 |