

| |
|----------|
| 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 | 24 |
| 3 | 132 |
| 4 | 121 |
| 5 | 15 |
| 6 | 24 |
| 7 | 24; 42 |
| 8 | 15 |
| 9 | 321 |
| 10 | 321 |
| 11 | 24 |
| 12 | 221 |
| 13 | 12 |
| 14 | 34 |
| 15 | 221 |
| 16 | 4 |
| 17 | 413 |
| 18 | 21,7 |
| 19 | 3,7 |

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> $\begin{array}{l l} 1 & 2\text{N}^{+2} + 4\bar{e} \rightarrow \text{N}_2^0 \\ 4 & \text{N}^{+2} - 1\bar{e} \rightarrow \text{N}^{+3} \end{array}$ <p>2) Указано, что азот в степени окисления +2 (или NO) является и восстановителем, и окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: $6\text{NO} + 4\text{KOH} = 4\text{KNO}_2 + \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$</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) $\text{Na}_2\text{S} + \text{FeCl}_2 = 2\text{NaCl} + \text{FeS}$</p> <p>2) $\text{FeS} + 2\text{HCl} = \text{H}_2\text{S} + \text{FeCl}_2$</p> <p>3) $2\text{H}_2\text{S} + 3\text{O}_2 = 2\text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для первого превращения:</p> <p>4) $\text{Fe}^{2+} + \text{S}^{2-} = \text{FeS}$</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: $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Zn} = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$</p> <p>2) Рассчитаны масса и количество вещества серной кислоты, содержащейся в растворе: $m(\text{H}_2\text{SO}_4) = m(\text{p-ра}) \cdot \omega / 100 = 98 \cdot 0,04 = 3,92 \text{ г}$ $n(\text{H}_2\text{SO}_4) = m(\text{H}_2\text{SO}_4) / M(\text{H}_2\text{SO}_4) = 3,92 : 98 = 0,04 \text{ моль}$</p> <p>3) Определён объём газа, выделившегося в реакции: по уравнению реакции $n(\text{H}_2) = n(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,04 \text{ моль}$ $V(\text{H}_2) = n(\text{H}_2) \cdot V_m = 0,04 \cdot 22,4 = 0,896 \text{ л}$</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 |