

| |
|----------|
| 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 | 45 |
| 2 | 57 |
| 3 | 312 |
| 4 | 434 |
| 5 | 34 |
| 6 | 13 |
| 7 | 23 |
| 8 | 25 |
| 9 | 251 |
| 10 | 341 |
| 11 | 24 |
| 12 | 231 |
| 13 | 25 |
| 14 | 45 |
| 15 | 221 |
| 16 | 13 |
| 17 | 321 |
| 18 | 28 |
| 19 | 230 |

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> $\begin{array}{l l} 2 & 2\text{N}^{+5} + 10\bar{e} \rightarrow \text{N}_2^0 \\ 5 & \text{C}^0 - 4\bar{e} \rightarrow \text{C}^{+4} \end{array}$ <p>2) Указано, что углерод в степени окисления 0 является восстановителем, а азот в степени окисления +5 (или KNO_3) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции:</p> $5\text{C} + 4\text{KNO}_3 = 2\text{K}_2\text{CO}_3 + 3\text{CO}_2 + 2\text{N}_2$ | |
| | 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) $\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$</p> <p>2) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = 2\text{H}_2\text{O} + \text{CaCl}_2$</p> <p>3) $3\text{CaCl}_2 + 2\text{Na}_3\text{PO}_4 = \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{NaCl}$</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьего превращения:</p> <p>4) $3\text{Ca}^{2+} + 2\text{PO}_4^{3-} = \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$</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: $\text{P}_2\text{O}_5 + 6\text{NaOH} = 2\text{Na}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$</p> <p>2) Рассчитано количество вещества фосфата натрия, полученное в результате реакции: $n(\text{P}_2\text{O}_5) = m(\text{P}_2\text{O}_5) / M(\text{P}_2\text{O}_5) = 7,1 / 142 = 0,05 \text{ моль}$ по уравнению реакции $n(\text{Na}_3\text{PO}_4) = 2n(\text{P}_2\text{O}_5) = 2 \cdot 0,05 = 0,1 \text{ моль}$</p> <p>3) Определена массовая доля фосфата натрия в полученном растворе: $m(\text{Na}_3\text{PO}_4) = n(\text{Na}_3\text{PO}_4) \cdot M(\text{Na}_3\text{PO}_4) = 0,1 \cdot 164 = 16,4 \text{ г}$ $\omega(\text{Na}_3\text{PO}_4) = m(\text{Na}_3\text{PO}_4) / m(\text{р-ра Na}_3\text{PO}_4) = 16,4 / 164 = 0,1, \text{ или } 10\%$</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 |