

| |
|----------|
| 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 | 23 |
| 2 | 52 |
| 3 | 123 |
| 4 | 214 |
| 5 | 14 |
| 6 | 23 |
| 7 | 24; 42 |
| 8 | 13 |
| 9 | 321 |
| 10 | 214 |
| 11 | 23 |
| 12 | 423 |
| 13 | 24 |
| 14 | 35 |
| 15 | 212 |
| 16 | 4 |
| 17 | 332 |
| 18 | 36,8 |
| 19 | 27 |

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> $\begin{array}{l} 2 \quad \quad \text{Cl}_2 + 2\bar{e} \rightarrow 2\text{Cl}^{-1} \\ 1 \quad \quad 2\text{O}^{-2} - 4\bar{e} \rightarrow \text{O}_2^0 \end{array}$ <p>2) Указано, что кислород в степени окисления -2 (или AgNO_3) является восстановителем, а хлор в степени окисления 0 (или Cl_2) – окислителем.</p> <p>3) Составлено уравнение реакции: $4\text{AgNO}_3 + 2\text{Cl}_2 = 4\text{AgCl} + \text{O}_2 + 2\text{N}_2\text{O}_5$</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) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 2\text{Al} = \text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{Fe}$ (возможно использование других восстановителей)</p> <p>2) $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 = 2\text{FeCl}_3$</p> <p>3) $\text{FeCl}_3 + 3\text{NaOH} = \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{NaCl}$</p> <p>Составлено сокращённое ионное уравнение для третьего превращения:</p> <p>4) $\text{Fe}^{3+} + 3\text{OH}^- = \text{Fe}(\text{OH})_3$</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: $\text{FeS} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}\uparrow$</p> <p>2) Рассчитаны масса и количество вещества соляной кислоты, содержащейся в растворе: $m(\text{HCl}) = m(\text{p-ра}) \cdot \omega = 116,8 \cdot 0,1 = 11,68 \text{ г}$ $n(\text{HCl}) = m(\text{HCl}) / M(\text{HCl}) = 11,68 : 36,5 = 0,32 \text{ моль}$</p> <p>3) Определён объём выделившегося газа: по уравнению реакции $n(\text{H}_2\text{S}) = 1/2n(\text{HCl}) = 0,16 \text{ моль}$ $V(\text{H}_2\text{S}) = n(\text{H}_2\text{S}) \cdot V_m = 0,16 \cdot 22,4 = 3,58 \text{ л}$</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 |