

**Система оценивания итоговой контрольной работы
по химии
11 класс (базовый уровень)
Часть 1**

За правильный ответ на каждое из заданий 1-9, 11-14, 17-18 ставится 1 балл. Задание считается выполненным верно, если выпускник дал правильный ответ в виде цифры, последовательности цифр или числа с заданной степенью точности.

Часть 1

№	1 вариант	2 вариант
1	1	1
2	3	2
3	1	4
4	2	3
5	1	2
6	134	123
7	4	4
8	1	2
9	2	1
11	3	3
12	2	1
13	2	2
14	1	3
17	14,4	38
18	32	5,6

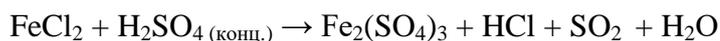
Задания 10, 15–16 считаются выполненными верно, если правильно указана последовательность цифр.

За полный правильный ответ в заданиях ставится 2 балла; если допущена одна ошибка – 1 балл; за неверный ответ (более одной ошибки) или его отсутствие – 0 баллов

№	1 вариант	2 вариант
10	12	25
15	2625	1441
16	1432	4312

Часть 2

1. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции



Определите окислитель и восстановитель

Ответ

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
1) $2 \text{FeCl}_2 + 4 \text{H}_2\text{SO}_4 (\text{конц.}) \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 4 \text{HCl} + \text{SO}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$	
2) $\text{Fe}^{2+} - 1e \rightarrow \text{Fe}^{3+}$ 2 восстановитель $\text{S}^{+6} + 2e \rightarrow \text{S}^{+4}$ 1 окислитель	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	2
Правильно записан один из названных выше элементов (1-й или 2-й)	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	2

2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

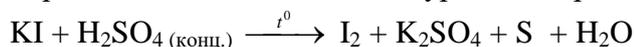


Для реакции ионного обмена написать уравнение в молекулярном и ионном виде.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Ответ включает в себя четыре уравнений реакций, соответствующих схеме превращений: 1) $\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$ 2) $\text{CuO} + \text{H}_2 = \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ 3) $\text{Cu} + \text{HgBr}_2 = \text{Hg} + \text{CuBr}_2$ 4) $2\text{NaOH} + \text{CuBr}_2 = \text{NaBr} + \text{Cu}(\text{OH})_2$ 5) $2\text{OH}^- + \text{Cu}^{2+} = \text{Cu}(\text{OH})_2$	
Правильно записаны 5 уравнений реакций	5
Правильно записаны 4 уравнения реакций	4
Правильно записаны 3 уравнения реакций	3
Правильно записаны 2 уравнения реакций	2
Правильно записано 1 уравнение реакции	1
Все элементы ответа записаны неверно.	0
<i>Максимальный балл</i>	5

Вариант 2

1. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции:

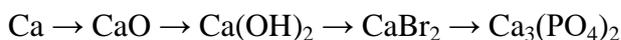


Определите окислитель и восстановитель

Ответ

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
1) $6\text{KI} + 4\text{H}_2\text{SO}_4 (\text{конц.}) \xrightarrow{t^0} \text{I}_2 + 3 \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{S} + 4\text{H}_2\text{O}$	
2) $2\text{I}^- - 2\text{e}^- \rightarrow \text{I}_2$ 3 восстановитель $\text{S}^{+6} + 6\text{e}^- \rightarrow \text{S}^0$ 1 окислитель	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	2
Правильно записан один из названных выше элементов (1-й или 2-й)	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	2

2. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:



Для реакции ионного обмена написать уравнение в молекулярном и ионном виде.

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Ответ включает в себя четыре уравнений реакций, соответствующих схеме превращений:	
1) $2\text{Ca} + \text{O}_2 = 2\text{CaO}$	
2) $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2$	
3) $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HBr} = \text{CaBr}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	
4) $\text{OH}^- + \text{H}^+ = \text{H}_2\text{O}$	
5) $2\text{Na}_3\text{PO}_4 + 3\text{CaBr}_2 = \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{NaBr}$	
$2\text{PO}_4^{3-} + 3\text{Ca}^{2+} = \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	
Правильно записаны 5 уравнений реакций	5
Правильно записаны 4 уравнения реакций	4
Правильно записаны 3 уравнения реакций	3
Правильно записаны 2 уравнения реакций	2
Правильно записано 1 уравнение реакции	1
Все элементы ответа записаны неверно.	0
<i>Максимальный балл</i>	5

Критерии оценивания:

Оценка «5» – 28– 26 баллов

Оценка «4» – 25 – 20 баллов

Оценка «3» – 19 – 14 баллов

Оценка «2» 13 баллов и менее