

Система оценивания экзаменационной работы по химии

Часть 1

За верное выполнение заданий А1 – А19 выставляется 1 балл.

Задание с выбором ответа считается выполненным верно, если учащийся указал номер правильного ответа. Во всех остальных случаях (выбран другой ответ, выбрано два или более ответов (среди которых может быть и правильный), ответ на вопрос отсутствует) задание считается невыполненным.

№ задания	Ответ	№ задания	Ответ
A1	3	A11	2
A2	1	A12	3
A3	2	A13	2
A4	2	A14	4
A5	4	A15	1
A6	1	A16	4
A7	4	A17	2
A8	2	A18	3
A9	3	A19	4
A10	1		

Часть 2

Задание с кратким ответом считается выполненным верно, если правильно выбраны два варианта ответа. За полный правильный ответ на задания В1 – В4 ставится 2 балла, за неполный (правильно названы 1 из 2 ответов) – 1 балл, за неверный ответ (или при его отсутствии) – 0 баллов.

№ задания	Ответ	№ задания	Ответ
B1	24	B3	34
B2	15	B4	14

Часть 3

Задания этой части оцениваются в зависимости от полноты и правильности ответа.

C1 Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: $\text{Fe}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Fe} \rightarrow \text{X} \xrightarrow{+\text{NaOH}} \text{Fe}(\text{OH})_3$

Ответ:

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: Написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений: 1) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 = 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$ (В качестве восстановителя могут быть использованы CO, Al и др.) 2) $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 = 2\text{FeCl}_3$ (при нагревании) 3) $\text{FeCl}_3 + 3\text{NaOH} = \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{NaCl}$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны 2 уравнения реакций	2
Правильно записано одно уравнение реакции	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	3

C2 К 200 г 12,25%-ного раствора серной кислоты прилили избыток раствора нитрата бария. Определите массу выпавшего осадка.

Ответ:

Содержание верного ответа и указания по оцениванию (допускаются иные формулировки ответа, не искажающие его смысла)	Баллы
Элементы ответа: 1) Составлено уравнение реакции: $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{HNO}_3$ 2) Рассчитана масса и количество вещества серной кислоты, содержащейся в растворе: $m(\text{H}_2\text{SO}_4) = 200 \cdot 0,1225 = 24,5 \text{ г.}$ $n(\text{H}_2\text{SO}_4) = 24,5 / 98 = 0,25 \text{ моль}$ 3) Определена масса вещества, выпавшего в осадок По уравнению реакции $n(\text{BaSO}_4) = n(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,25 \text{ моль.}$ $m(\text{BaSO}_4) = 0,25 \cdot 233 = 58,25 \text{ г.}$	
Ответ правильный и полный, включает все названные выше элементы	3
Правильно записаны 2 первых элемента из названных выше	2
Правильно записан один из названных выше элементов (1-й или 2-й)	1
Все элементы ответа записаны неверно	0
<i>Максимальный балл</i>	3