

Итоговая промежуточная аттестация

Инструкция по выполнению работы

Итоговая работа состоит из двух частей, включающих в себя 14 заданий. Часть 1 содержит 11 заданий с кратким ответом, в их числе 7 заданий базового уровня сложности и 4 задания повышенного уровня сложности. Часть 2 содержит 3 задания высокого уровня сложности с развернутым ответом.

На выполнение экзаменационной работы по химии отводится 1 час (40 минут).

Ответы на задания вносятся в бланк ответов. Бланк ответов № 1 предназначен для ответов на задания с выбором ответа, заданий с кратким ответом, бланк ответов № 2 – для заданий с развернутым ответом.

В средней части бланка ответов № 1 расположены поля для записи ответов на задания части 1 с выбором ответа и кратким ответом. Номер выбранного ответа и краткий ответ записывается справа от номера задания в соответствующую ячейку.

Ответ на задание с кратким ответом нужно записать в такой форме, в котором требуется в инструкции к данному заданию, размещенной в КИМ перед соответствующим заданием или группой заданий.

Ответы на задания части 2 с развернутым ответом оформляются на бланке ответов № 2. Ответы вносятся на соответствующие задания строго в соответствии с требованиями КИМ.

Замена ошибочных ответов

В специальных полях бланка ответов № 1 предусмотрены поля для записи исправленных ответов на задания с выбором ответа и с кратким ответом взамен ошибочно записанных.

Для замены внесенного в бланк ответа нужно в соответствующих полях замены проставить номер задания, ответ на который следует исправить, и записать новое значение верного ответа на указанное задание.

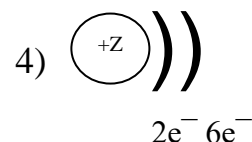
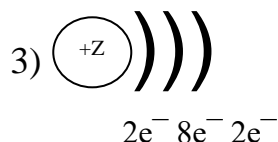
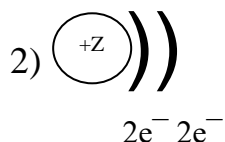
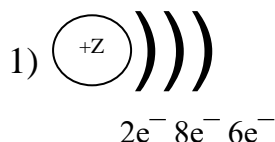
При выполнении заданий можно пользоваться черновиком. Записи в черновике не учитываются при оценивании работы. При выполнении работы используйте Периодическую систему химических элементов Д.И. Менделеева; таблицу растворимости солей, кислот и оснований в воде; электрохимический ряд напряжений металлов. Эти сопроводительные материалы прилагаются к тексту работы. Для вычислений используйте непрограммируемый калькулятор. Баллы, полученные Вами за выполненные задания, суммируются. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Желаем успеха!

Демонстрационный вариант**Часть 1**

К каждому из заданий 1 – 7 даны четыре варианта ответа, из которых только один правильный. Номер правильного ответа запишите в бланк ответов.

1 Химическому элементу II-го периода VIA-группы соответствует схема распределения электронов



2 Ковалентная полярная связь образуется между атомами

1) калия и кислорода

3) азот и водорода

2) серы и натрия

4) бария и хлора

3 Степень окисления, равную +3, азот имеет в соединении

1) NH_3

2) KNO_2

3) N_2O_5

4) HNO_3

4 К основным относят каждый из двух оксидов

1) CaO и Na_2O

2) N_2O и ZnO

3) BaO и NO_2

4) Cl_2O_7 и Fe_2O_3

5 Реакции замещения соответствует уравнение

1) $\text{Cu(OH)}_2 + 2\text{HCl} = \text{CuCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

3) $2\text{Fe(OH)}_3 = \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

2) $2\text{KNO}_3 = 2\text{KNO}_2 + \text{O}_2$

4) $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2$

6 Выделение газа происходит при добавлении HCl к

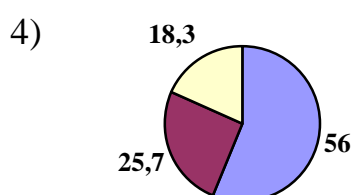
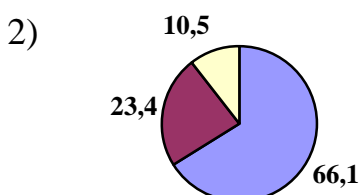
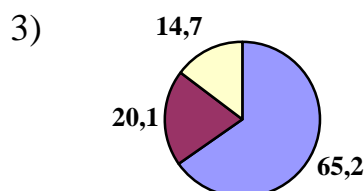
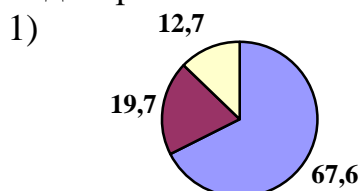
1) фосфату магния

3) силикату натрия

2) нитриту цинка

4) карбонату калия

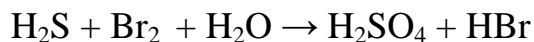
7 Распределению массовых долей элементов в нитрате алюминия отвечает диаграмма



*Демонстрационный вариант***Часть 2**

Для ответов на задания 12 - 14 используйте отдельный лист. Запишите сначала номер задания (12 и т.д.), а затем ответ к нему.

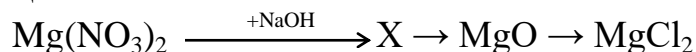
- 12** Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой



Определите окислитель и восстановитель.

- 13** К 90 г раствора с массовой долей хлорида меди (II) 3% добавили избыток раствора нитрата серебра. Определите массу выпавшего осадка.

- 14** Дана схема превращений:



Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения. Для первого превращения напишите сокращенное ионное уравнение.

Соответствие набранных баллов оценкам:

1 – 12 б. (48%) – «2»

13 – 16 б. (52-64%) – «3»

17 – 20 б. (68-80%) – «4»

21 – 25 б. (84-100%) – «5»