



1 2 3 4 5 6 7

Прочитайте текст и выполните задания.

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) S 2) Cu 3) Cl 4) Si 5) Mg

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Задание №1. Впишите правильный ответ.

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях могут проявлять валентность I.
Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

23



Номер: 093B22



1 (31D3F3)

Статус задания: ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Прочитайте текст и выполните задания.

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов.

1) C 2) Cr 3) Mg 4) F 5) Na

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Задание №1. Впишите правильный ответ.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и нижней степеней окисления.
Запишите номера выбранных элементов.

Ответ:

45



Номер: FCB84A



1 (FDCC0C)

Статус задания: ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Прочитайте текст и выполните задания.

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов.

1) Al 2) Se 3) Cr 4) As 5) O

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Задание №1. Впишите правильный ответ.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в составе образованных ими анионов с общей формулой ЭO_x^{2-} могут иметь одинаковую степень окисления.
Запишите номера выбранных элементов.

Ответ:

23



Номер: 44EF2



1 (7AC40B)

Статус задания: ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Прочитайте текст и выполните задания.

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Fe 2) Mg 3) S 4) P 5) Cu

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Задание №3. Впишите правильный ответ.

Из указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в соединениях проявляют степень окисления +6.
Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

13



Номер: EA7636



3 (7AEF01)

Статус задания: ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Прочитайте текст и выполните задания.

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) Sn 2) K 3) B 4) C 5) Ca

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Задание №3. Впишите правильный ответ.

Из указанных в ряду элементов выберите два, которые могут проявлять степень окисления +4.
Запишите номера выбранных элементов.

Ответ:

14



Номер: 38E78F



3 (BB4A09)

Статус задания: ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Прочитайте текст и выполните задания.

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов. Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1) S 2) Na 3) Al 4) C 5) Mg

Задание №3. Впишите правильный ответ.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые могут проявлять степень окисления +4.
Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

14



Номер: 8CA24E



3 (D8E003)

Статус задания: ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Прочитайте текст и выполните задания.

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:

1) H 2) O 3) Mg 4) V 5) F

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Задание №3. Впишите правильный ответ.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, у каждого из которых разность между значениями его высшей и нижней степеней окисления равна 2.
Запишите номера выбранных элементов.

Ответ:

13



Номер: 58CAF7



3 (9BEE04)

Статус задания: ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Прочитайте текст и выполните задания.

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов.

1) Na 2) Al 3) Si 4) N 5) V

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Задание №1. Впишите правильный ответ.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и нижней степеней окисления.
Запишите номера выбранных элементов.

Ответ:

34



Номер: 46D4AD



1 (463370)

Статус задания: ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Прочитайте текст и выполните задания.

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов. Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

1) Al 2) S 3) Cr 4) P 5) Si

Задание №3. Впишите правильный ответ.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, степень окисления которых в высших оксидах равна +6.
Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Ответ:

23



Номер: 9B0F8A



3 (0C9772)

Статус задания: ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

Прочитайте текст и выполните задания.

Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов.

1) S 2) V 3) Mg 4) Al 5) H

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Задание №2. Впишите правильный ответ.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые имеют одинаковую разность между значениями их высшей и нижней степеней окисления.
Запишите номера выбранных элементов.

Ответ:

35



Номер: 3B88DA



2 (16337C)

Статус задания: ВЕРНО

ОТВЕТИТЬ

1 2 3 4 5 6 7

