

Демонстрационный вариант ЕГЭ 2017-2018-2019 г. - задание №1. 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) Na 2) K 3) Si 4) Mg 5) C

Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов имеют на внешнем энергетическом уровне четыре электрона.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

Решение :

Для того, чтобы выбрать ответ, нужно определить, какие из этих элементов содержатся в четвертой группе периодической таблицы Менделеева. Номеру группы соответствует количество электронов на внешнем уровне атома. Следовательно, мы должны найти элементы, находящиеся в четвертой группе. Na и K расположены в первой группе, Mg – во второй, а Si и C находятся в четвертой группе. Мы пришли к искомому ответу.

Ответ: 35

Досрочный вариант ЕГЭ по химии 2017 - задание №1.

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) Si 5) Mg

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания восстановительных свойств. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности

Решение :

Восстановительные свойства возрастают справа налево по группам и сверху вниз по периодам следовательно, три элемента-металла Na, Mg, Al расположим Al, Mg, Na

Ответ: 352

ЕГЭ по химии 02.04.2016. Досрочная волна - задание №1

Возбуждённому состоянию атома соответствует электронная конфигурация

- 1)
- 2)
- 3)
- 4)

Решение:

Возбужденные состояния атомов образуются из основного состояния при переходе одного или неск. электронов с занятых орбиталей на свободные (или занятые лишь одним электроном).

Ответ: 3
