

2. Закономерности изменения химических свойств веществ по периодам и

Демонстрационный вариант ЕГЭ 2017-2018-2019 г. группам.

задание №2. 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

Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одном периоде.

Расположите выбранные элементы в порядке возрастания их металлических свойств.

Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности

Решение :

Из данных элементов в одном периоде находятся Na, Si, Mg. Т.к. металлические свойства увеличиваются справа налево по группам, то размещаем элементы данным образом: Si, Mg, Na.

Ответ: 341

Досрочный вариант ЕГЭ по химии 2017 - задание №2.

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 группам.

задание №2

В каком ряду химические элементы расположены в порядке уменьшения их атомного радиуса?

1)

2)

3)

4)

Ответ: 1

Уменьшение атомного радиуса происходит:

-по периодам — снизу вверх

-по группам — слева направо
