

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $H \rightarrow Na \rightarrow Rb$ увеличивается

- 1) валентность элемента в соединениях
- 2) число электронов в атоме
- 3) кислотный характер оксида
- 4) относительная атомная масса
- 5) электроотрицательность атома

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 0FA34c ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Li \rightarrow Na \rightarrow K$ происходит увеличение (усиление)

- 1) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) металлических свойств
- 4) степени окисления в высших оксидах
- 5) кислотного характера свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: B14041 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Из предложенного перечня выберите два утверждения, верные для характеристики как фтора, так и кислорода.

- 1) Химический элемент образует водородное соединение состава $HЭ$.
- 2) Химический элемент расположен в 3 периоде.
- 3) Является неметаллом.
- 4) Соответствующее простое вещество при обычных условиях газообразно.
- 5) На внешнем энергетическом уровне атома содержится шесть электронов.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: AE3442 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Среди перечисленных химических элементов F, Cl, Br

- 1) наименьший радиус имеют атомы брома
- 2) наибольшую электроотрицательность имеет фтор
- 3) наиболее выраженные неметаллические свойства проявляет бром
- 4) высшую степень окисления +7 имеют хлор и бром
- 5) водородное соединение состава HЭ образует только фтор

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 37A540 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Все химические элементы ряда Si, P, S

- 1) содержат одинаковое число протонов в ядрах атомов
- 2) имеют одинаковое число электронов во внешнем электронном слое
- 3) образуют простые вещества-неметаллы
- 4) во всех соединениях проявляют только отрицательную степень окисления
- 5) образуют высшие кислотные оксиды

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: D056FF ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Из предложенного перечня выберите два утверждения, верные для характеристики как углерода, так и кремния.

- 1) Химический элемент образует высший оксид состава Э₂O.
- 2) Химический элемент относится к неметаллам.
- 3) На внешнем энергетическом уровне атома содержится два электрона.
- 4) Атом имеет четыре электрона на внешнем слое.
- 5) Соответствующее простое вещество при обычных условиях газообразно.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 5467FE ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как кислорода, так и серы?

- 1) Соответствующее простое вещество газообразно при обычных условиях.
- 2) Является неметаллом.
- 3) Химический элемент в соединениях с водородом проявляет отрицательную степень окисления.
- 4) Электроны в атоме расположены на шести электронных слоях.
- 5) Высшая валентность этого элемента равна II.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 320EFB ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Из предложенного перечня выберите два утверждения, верные для характеристики как фосфора, так и азота.

- 1) Химический элемент образует высший оксид состава $\text{Э}_2\text{O}_3$.
- 2) Относится к неметаллам.
- 3) На внешнем энергетическом уровне атома содержится пять электронов.
- 4) Химический элемент расположен в 5 периоде.
- 5) Соответствующее простое вещество при обычных условиях газообразно.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 049702 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Среди химических элементов Mg, Al, Si

- 1) наименьший радиус имеют атомы магния
- 2) наибольшее значение электроотрицательности имеет кремний
- 3) высшую степень окисления +3 имеет только алюминий
- 4) простое вещество-металл образует только магний
- 5) кислотные оксиды образуют Mg и Al

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 0AED08 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $P \rightarrow S \rightarrow Cl$ увеличивается

- 1) степень окисления элемента в высшем оксиде
- 2) число заполненных электронных слоёв
- 3) валентность элемента в соединении с водородом
- 4) основной характер высшего оксида
- 5) электроотрицательность атома

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 009808 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Ca \rightarrow Mg \rightarrow Be$

- 1) увеличиваются радиусы атомов
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) ослабевает основной характер высших оксидов
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: E5D204 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $O \rightarrow S \rightarrow Se$

- 1) увеличивается число электронов в атоме
- 2) уменьшаются заряды ядер атомов
- 3) возрастает способность атомов принимать электроны
- 4) возрастают радиусы атомов
- 5) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 0C0C74 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как магния, так и кальция?

- 1) Соответствующее простое вещество является жидким при обычных условиях.
- 2) Электроны в атоме расположены на двух электронных слоях.
- 3) Является металлом.
- 4) Химический элемент образует основной оксид.
- 5) Высшая валентность этого элемента равна I.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 167679 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как магния, так и алюминия?

- 1) Соответствующее простое вещество является жидким при обычных условиях.
- 2) Электроны в атоме расположены на трёх электронных слоях.
- 3) Является металлом.
- 4) Химический элемент образует амфотерный оксид.
- 5) Высшая валентность этого элемента равна III.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 52B27F ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Cl} \rightarrow \text{Br} \rightarrow \text{I}$

- 1) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое атомов
- 2) уменьшается радиус атомов
- 3) ослабевают неметаллические свойства
- 4) увеличивается электроотрицательность
- 5) увеличивается число электронных слоёв в атомах

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 682F72 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как натрия, так и калия?

- 1) На внешнем уровне атом содержит один электрон.
- 2) Атомный радиус больше атомного радиуса алюминия.
- 3) Взаимодействует с кислородом, но не взаимодействует с водородом.
- 4) Образует амфотерный гидроксид.
- 5) Высший оксид имеет состав ЭO_2 .

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: FE68BE ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Общим для натрия и алюминия является

- 1) наличие 12 протонов в ядрах их атомов
- 2) нахождение валентных электронов на третьем энергетическом уровне
- 3) образование простых веществ-металлов
- 4) существование в природе в виде двухатомных молекул
- 5) образование ими высших оксидов с общей формулой $\text{Э}_2\text{O}$

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 1620B0 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{As} \rightarrow \text{P} \rightarrow \text{N}$

- 1) увеличиваются радиусы атомов
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) усиливаются кислотные свойства их высших оксидов
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: D1ECBD ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $\text{Be} \rightarrow \text{B} \rightarrow \text{C}$

- 1) увеличивается радиус атомов
- 2) уменьшается электроотрицательность
- 3) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое атомов
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) усиливаются кислотные свойства высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 4DC015 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Si} \rightarrow \text{P} \rightarrow \text{S}$ увеличивается

- 1) радиус атома
- 2) высшая степень окисления
- 3) валентность элемента в летучем водородном соединении
- 4) число заполненных электронных слоев
- 5) кислотный характер высшего оксида

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 48481e ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения являются верными для характеристики кальция и **неверными** для характеристики азота?

- 1) Соответствующее простое вещество газообразно при обычных условиях.
- 2) Электроны в атоме расположены на четырёх электронных слоях.
- 3) Является металлом.
- 4) Химический элемент образует летучее водородное соединение.
- 5) Высшая валентность этого элемента равна III.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 7F861A ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Из предложенного перечня выберите два утверждения, верные для характеристики как кислорода, так и серы.

- 1) Химический элемент образует летучее водородное соединение состава H_2E .
- 2) Химический элемент относится к металлам.
- 3) На внешнем энергетическом уровне атома содержится четыре электрона.
- 4) Атом имеет четыре электронных слоя.
- 5) Значение электроотрицательности химического элемента меньше, чем у фтора.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: BFF713 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $Be \rightarrow B \rightarrow C$

- 1) увеличивается радиус атомов
- 2) уменьшается электроотрицательность
- 3) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое атомов
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) усиливаются кислотные свойства высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 5FF512 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Ca \rightarrow Sr \rightarrow Ba$ происходит увеличение (усиление)

- 1) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) неметаллических свойств
- 4) степени окисления в оксидах
- 5) основного характера свойств оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 0AE820 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $B \rightarrow C \rightarrow N$ происходит увеличение (усиление)

- 1) числа протонов в ядрах атомов
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) неметаллических свойств
- 5) основного характера свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 1BDF26 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как магния, так и углерода?

- Химический элемент **не образует** летучего водородного соединения.
- Является неметаллом.
- Гидроксид элемента является кислотным.
- Химический элемент образует оксид состава ЭО.
- Химический элемент в соединениях с хлором проявляет положительную степень окисления.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: E4BF28 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как углерода, так и кремния?

- 1) На внешнем энергетическом уровне в атоме элемента в основном состоянии находится четыре электрона.
- 2) Электроотрицательность меньше электроотрицательности алюминия.
- 3) Степень окисления в высшем оксиде равна +4.
- 4) Гидроксид элемента проявляет амфотерные свойства.
- 5) Соединения этих элементов существуют только в степенях окисления +2 и +4.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 6B3029 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Be \rightarrow Mg \rightarrow Ca$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) количества протонов в ядрах атомов
- 2) числа валентных электронов в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) электроотрицательности
- 5) неметаллических свойств

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: F708D5 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Как фосфор, так и сера

- 1) имеют в атомах одинаковое число электронных слоёв
- 2) проявляют устойчивую степень окисления +2
- 3) являются неметаллами
- 4) в соединениях проявляют только положительные степени окисления
- 5) образуют высшие оксиды, относящиеся к основным оксидам

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 0199DA  Статус задания: **ВЕРНО**

Среди химических элементов F, Cl, Br

- 1) наименьший радиус имеют атомы брома
- 2) наибольшую электроотрицательность имеет фтор
- 3) наиболее выраженные неметаллические свойства проявляет бром
- 4) высшую степень окисления +7 имеют хлор и бром
- 5) водородное соединение состава HЭ образует только фтор

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: B2ACD8  Статус задания: **ВЕРНО**

Из предложенного перечня выберите два утверждения, верные для характеристики как фтора, так и хлора.

- 1) Химический элемент образует летучее водородное соединение состава H₂Э.
- 2) Химический элемент образует высший оксид состава Э₂O₇.
- 3) Является неметаллом.
- 4) Соответствующее простое вещество при обычных условиях газообразно.
- 5) На внешнем энергетическом уровне атома содержится пять электронов.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 1A77D6  Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $\text{Cl} \rightarrow \text{Br} \rightarrow \text{I}$

- 1) усиливаются неметаллические свойства простых веществ
- 2) возрастает заряд ядра атома
- 3) увеличивается радиус атома
- 4) возрастает значение высшей степени окисления элементов
- 5) увеличивается число валентных электронов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: D101D3 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения являются верными для характеристики магния и **неверными** для характеристики фтора?

- 1) Химический элемент образует летучее водородное соединение.
- 2) Является неметаллом.
- 3) Гидроксид элемента является основным.
- 4) Электроны в атоме расположены на двух электронных слоях.
- 5) Химический элемент в соединениях с кислородом проявляет положительную степень окисления.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 99C7D3 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Сходство натрия, магния и алюминия проявляется в том, что

- 1) в ядрах их атомов находится одинаковое число протонов
- 2) во внешнем электронном слое их атомов находится одинаковое число электронов
- 3) простые вещества проявляют металлические свойства
- 4) их атомы в соединениях проявляют только положительные степени окисления
- 5) они образуют основные оксиды

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 47B654 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как магния, так и натрия?

- 1) Электроны в атоме расположены на трёх электронных слоях.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в виде двухатомных молекул.
- 3) Является металлом.
- 4) Значение электроотрицательности больше, чем у алюминия.
- 5) Химический элемент образует высший оксид с общей формулой ЭО.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 420255 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Ge} \rightarrow \text{As} \rightarrow \text{Se}$ происходит увеличение (усиление)

- 1) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) металлических свойств
- 5) кислотного характера свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: F32A52 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Si} \rightarrow \text{Ge} \rightarrow \text{Sn}$

- 1) увеличивается число электронных слоёв
- 2) уменьшается число протонов в ядре
- 3) увеличивается значение электроотрицательности
- 4) усиливается основной характер высших оксидов
- 5) увеличивается число электронов во внешнем слое

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: F95355 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $Al \rightarrow Si \rightarrow P$

- 1) усиливаются металлические свойства
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) усиливается кислотный характер их высших оксидов
- 4) увеличивается радиус атомов
- 5) усиливается основной характер их высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **V41355** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как магния, так и фосфора?

- 1) Соответствующее простое вещество является неметаллом.
- 2) Высший оксид элемента является основным оксидом.
- 3) Электроны в атоме расположены на трёх энергетических уровнях.
- 4) Значение электроотрицательности меньше, чем у кислорода.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава $ЭO_3$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **11DB51** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $Cl \rightarrow S \rightarrow P$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) числа заполняемых электронных слоёв в атомах
- 3) металлических свойств
- 4) окислительных свойств простых веществ
- 5) основного характера свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **A4C95C** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Среди химических элементов Mg, Al, Si

- 1) наименьший радиус имеют атомы алюминия
- 2) наименьшее значение электротрицательности имеет магний
- 3) высшую степень окисления +3 имеет только алюминий
- 4) простое вещество – металл образует только алюминий
- 5) кислотные оксиды образуют Mg и Al

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **899C5F** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как фтора, так и хлора?

- 1) Соответствующее простое вещество является жидким при обычных условиях.
- 2) Относится к галогенам.
- 3) Химический элемент в соединениях с металлами проявляет отрицательную степень окисления, равную -2.
- 4) Химический элемент образует летучее водородное соединение.
- 5) Высшая валентность этого элемента равна VII.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **866651** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как кислорода, так и хлора?

- 1) Соответствующее простое вещество газообразно при обычных условиях.
- 2) Является металлом.
- 3) Химический элемент в соединениях с водородом проявляет отрицательную степень окисления.
- 4) Химический элемент **не образует** летучего водородного соединения.
- 5) Высшая валентность этого элемента равна VII.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: C50CA3 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Ca} \rightarrow \text{Sr} \rightarrow \text{Ba}$

- 1) радиус атома увеличивается
- 2) электроотрицательность атома возрастает
- 3) высшая степень окисления равна +2
- 4) увеличивается число валентных электронов в атоме
- 5) валентность в высшем оксиде возрастает

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: c489A8 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Si} \rightarrow \text{Ge} \rightarrow \text{Sn}$

- 1) увеличивается число электронных слоёв в атомах
- 2) уменьшается число протонов в ядрах атомов
- 3) увеличивается значение электроотрицательности
- 4) усиливается основной характер высших оксидов
- 5) увеличивается число электронов во внешнем слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 1E61C6 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Среди химических элементов F, Cl, Br

- 1) наименьший радиус имеют атомы брома
- 2) наибольшую электроотрицательность имеет фтор
- 3) наиболее выраженные неметаллические свойства проявляет бром
- 4) высшую степень окисления +7 имеют хлор и бром
- 5) водородное соединение состава HЭ образует только хлор

Запишите номера выбранных ответов.

i

Номер: 58B7CF



Статус задания: ВЕРНО

Какие два утверждения верны для характеристики как хлора, так и кремния?

- 1) Соответствующее простое вещество газообразно при обычных условиях.
- 2) Является неметаллом.
- 3) Химический элемент проявляет как положительную, так и отрицательную степень окисления.
- 4) Химический элемент не образует летучего водородного соединения.
- 5) Высшая валентность этого элемента равна IV.

Запишите номера выбранных ответов.

i

Номер: 5E96CA



Статус задания: ВЕРНО

Какие два утверждения верны для характеристики как углерода, так и кремния?

- 1) Электроны в атоме расположены на четырёх электронных слоях.
- 2) Соответствующее простое вещество является металлом.
- 3) Химический элемент образует кислотный оксид.
- 4) Значение электроотрицательности больше, чем у хлора.
- 5) Химический элемент образует соединения и с кислородом, и с водородом.

Запишите номера выбранных ответов.

i

Номер: C3C7CF



Статус задания: ВЕРНО

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $B \rightarrow C \rightarrow N$

- 1) уменьшаются радиусы атомов
- 2) уменьшаются неметаллические свойства соответствующих им простых веществ
- 3) усиливается кислотный характер их высших оксидов
- 4) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое атомов
- 5) увеличивается число электронных слоев в атомах

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: F7C292 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Выберите два верных продолжения для следующего утверждения.

Сходство бора, углерода и азота проявляется в том, что...

- 1) в ядрах их атомов одинаковое число протонов.
- 2) в их атомах одинаковое число электронных слоёв, заполняемых электронами.
- 3) образуемые ими простые вещества являются неметаллами.
- 4) в соединениях они проявляют только положительные степени окисления.
- 5) образуемые ими высшие оксиды относятся к основным оксидам.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 069A96 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Для ряда химических элементов хлор \rightarrow сера \rightarrow фосфор характерны следующие закономерности:

- 1) увеличивается число электронов в атомах
- 2) уменьшается число протонов в ядре атома
- 3) уменьшается радиус атомов
- 4) ослабевают неметаллические свойства простых веществ
- 5) ослабевает основной характер высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: C7F998 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Среди химических элементов Li, Be, B

- 1) наименьший заряд ядра атома имеет бор
- 2) число энергетических уровней у всех элементов равно 2
- 3) наибольшее значение электроотрицательности имеет литий
- 4) высшая степень окисления бериллия равна +3
- 5) только бор образует простое вещество-неметалл

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 90F29F ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Из предложенного перечня выберите два утверждения, верные для характеристики как магния, так и натрия.

- 1) Химический элемент образует высший оксид состава $\text{Э}_2\text{O}$.
- 2) Является металлом.
- 3) На внешнем энергетическом уровне атома содержится два электрона.
- 4) Химический элемент расположен в 3 периоде.
- 5) Соответствующее простое вещество при обычных условиях газообразно.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: E126E3 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Te} \rightarrow \text{Se} \rightarrow \text{S}$

- 1) уменьшается число электронных слоёв
- 2) усиливаются неметаллические свойства
- 3) уменьшается значение электроотрицательности
- 4) ослабевает кислотный характер высших оксидов
- 5) увеличивается число электронов во внешнем слое

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 8726EA ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как водорода, так и калия?

- 1) Является неметаллом.
- 2) На внешнем энергетическом уровне этого элемента находится один электрон.
- 3) Химический элемент в соединении с хлором проявляет положительную степень окисления.
- 4) Соответствующее простое вещество газообразно при обычных условиях.
- 5) Высшая валентность этого элемента равна II.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: DD1768 ★ Статус задания: ВЕРНО

Какие два утверждения верны для характеристики как магния, так и натрия?

- 1) Электроны в атоме расположены на двух энергетических уровнях.
- 2) В соединениях проявляют только положительную степень окисления.
- 3) Высший оксид элемента является основным оксидом.
- 4) Значение электроотрицательности больше, чем у фосфора.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава ЭО.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: CE986E ★ Статус задания: ВЕРНО

В ряду химических элементов $\text{Na} \rightarrow \text{Mg} \rightarrow \text{Al}$

- 1) уменьшается заряд ядер атомов
- 2) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое
- 3) уменьшается электроотрицательность
- 4) уменьшается радиус атомов
- 5) усиливаются металлические свойства

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 97DA30 ★ Статус задания: ВЕРНО

vk.com/examtop

Какие два утверждения являются верными для характеристики натрия и **неверными** для характеристики хлора?

- Соответствующее простое вещество является жидким при обычных условиях.
- Электроны в атоме расположены на трёх электронных слоях.
- Является металлом.
- Химический элемент образует летучее водородное соединение.
- Высшая валентность этого элемента равна I.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 6EC835 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения являются верными для характеристики алюминия и **неверными** для характеристики магния?

- 1) На внешнем энергетическом уровне атома находится один электрон.
- 2) Электроны в атоме расположены на трёх электронных слоях.
- 3) Относится к щелочным металлам.
- 4) Химический элемент образует амфотерный оксид.
- 5) Максимальная степень окисления этого элемента равна +3.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: F4EC8B ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как хлора, так и натрия?

- 1) Является неметаллом.
- 2) Электроны в атоме расположены на трёх электронных слоях.
- 3) Химический элемент в соединениях с кислородом проявляет положительную степень окисления.
- 4) Химический элемент **не образует** летучего водородного соединения.
- 5) Высшая валентность этого элемента равна I.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 2DF684 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как серы, так и кислорода?

- 1) До завершения внешнего слоя атому элемента не хватает двух электронов.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в твёрдом агрегатном состоянии (н.у.).
- 3) Значение электроотрицательности больше, чем у хлора.
- 4) В соединениях проявляет постоянную валентность, равную II.
- 5) Химический элемент образует летучее водородное соединение состава H_2E .

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 9A0E84 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как лития, так и натрия?

- 1) Электроны в атоме расположены на трёх электронных слоях.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в виде двухатомных молекул (н.у.).
- 3) Значение радиуса атома меньше, чем у магния.
- 4) Относится к щелочным металлам.
- 5) Химический элемент образует оксид состава E_2O .

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 3B7F8D ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $As \rightarrow P \rightarrow N$

- 1) увеличивается радиус атома
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) усиливаются кислотные свойства высших оксидов
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 2AD2e2 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Для ряда химических элементов бор \rightarrow углерод \rightarrow азот характерны следующие закономерности:

- 1) уменьшается электроотрицательность
- 2) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое
- 3) увеличивается радиус атомов
- 4) усиливаются неметаллические свойства простых веществ
- 5) ослабевает кислотный характер высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 491749 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как кремния, так и кислорода?

- 1) На внешнем энергетическом уровне в атоме находится два электрона.
- 2) Соответствующее простое вещество является неметаллом.
- 3) Значение электроотрицательности больше, чем у магния.
- 4) В соединениях элемент проявляет только положительную степень окисления.
- 5) Электроны в атоме расположены на трёх энергетических уровнях.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 4D6346 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов N \rightarrow C \rightarrow B

- 1) электроотрицательность атомов уменьшается
- 2) радиус атома увеличивается
- 3) число электронов на внешнем уровне увеличивается
- 4) заряд атомных ядер не изменяется
- 5) окислительные свойства возрастают

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 4A804c ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $O \rightarrow S \rightarrow Se$ уменьшается

- 1) окислительная активность соответствующих им простых веществ
- 2) радиус атома
- 3) электроотрицательность элемента
- 4) валентность элемента в его водородном соединении
- 5) высшая степень окисления

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 05144c ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как углерода, так и кремния?

- 1) На внешнем энергетическом уровне в атоме находится четыре электрона.
- 2) Соответствующее простое вещество является металлом.
- 3) В соединениях проявляет только положительную степень окисления.
- 4) Значение электроотрицательности больше, чем у кислорода.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава $ЭO_2$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 2DE64A ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как калия, так и алюминия?

- 1) В соединениях проявляет только положительную степень окисления.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в виде двухатомных молекул.
- 3) На внешнем энергетическом уровне в атоме находится три электрона.
- 4) Значение электроотрицательности меньше, чем у азота.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава $\text{Э}_2\text{O}$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **DB5B4B** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{N} \rightarrow \text{P} \rightarrow \text{As}$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) количества электронов в атомах
- 2) числа валентных электронов в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) электроотрицательности
- 5) неметаллических свойств

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **AD2D43** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{C} \rightarrow \text{N} \rightarrow \text{O}$

- 1) уменьшается заряд ядра атома
- 2) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое
- 3) уменьшается электроотрицательность атома
- 4) уменьшается радиус атома
- 5) усиливаются металлические свойства

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **c8A24B** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Для ряда химических элементов азот \rightarrow фосфор \rightarrow мышьяк характерны следующие закономерности:

- 1) увеличивается число заполняемых электронных слоёв
- 2) уменьшается масса атома
- 3) уменьшается радиус атомов
- 4) усиливаются металлические свойства простых веществ
- 5) ослабевает основной характер высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 0C02F2 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $As \rightarrow P \rightarrow N$

- 1) увеличиваются радиусы атомов
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) усиливаются кислотные свойства их высших оксидов
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 2697FB ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как натрия, так и алюминия?

- 1) Электроны в атоме расположены на трёх энергетических уровнях.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в виде двухатомных молекул.
- 3) В соединениях проявляет только положительную степень окисления.
- 4) Значение электроотрицательности больше, чем у фосфора.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава $ЭO_2$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: D04FF9 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Как фосфор, так и кремний

- 1) имеют пять электронов во внешнем электронном слое
- 2) при обычных условиях образуют двухатомные молекулы простых веществ
- 3) имеют электроотрицательность меньшую, чем у хлора
- 4) проявляют степень окисления +5
- 5) образуют высшие оксиды с кислотными свойствами

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 6C44FA ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Среди химических элементов Mg, Al, Si

- 1) наименьший радиус имеют атомы алюминия
- 2) наименьшее значение электротрицательности имеет магний
- 3) высшую степень окисления +3 имеет только алюминий
- 4) простое вещество – металл образует только алюминий
- 5) кислотные оксиды образуют Mg и Al

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 382DF4 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $C \rightarrow Si \rightarrow Ge$ увеличивается

- 1) радиус атома
- 2) высшая степень окисления
- 3) валентность элемента в летучем водородном соединении
- 4) число заполненных электронных слоев
- 5) число электронов на внешнем уровне

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: e1BDF4 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $\text{Te} \rightarrow \text{Se} \rightarrow \text{S}$

- 1) увеличиваются радиусы атомов
- 2) усиливаются металлические свойства соответствующих им простых веществ
- 3) увеличивается значение электроотрицательности
- 4) усиливается кислотный характер их высших оксидов
- 5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **B93101** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{C} \rightarrow \text{N} \rightarrow \text{O}$ уменьшается

- 1) заряд ядра атома
- 2) радиус атома
- 3) электроотрицательность элемента
- 4) валентность в летучем водородном соединении
- 5) число заполненных электронами энергетических уровней

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **B84402** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Cl} \rightarrow \text{S} \rightarrow \text{P}$

- 1) усиливаются неметаллические свойства соответствующих им простых веществ
- 2) уменьшается электроотрицательность
- 3) увеличивается значение высшей степени окисления атомов
- 4) уменьшаются радиусы атомов
- 5) ослабевает кислотный характер их высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **DBAA03** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $\text{Si} \rightarrow \text{Al} \rightarrow \text{Mg}$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) заряда ядер атомов
- 2) числа валентных электронов в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) металлических свойств
- 5) основных свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 9F480E ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{N} \rightarrow \text{P} \rightarrow \text{As}$

- 1) увеличиваются заряды ядер атомов
- 2) уменьшается количество валентных электронов
- 3) увеличивается электроотрицательность
- 4) ослабевают неметаллические свойства
- 5) усиливается кислотный характер высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: E49C0A ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Al} \rightarrow \text{Si} \rightarrow \text{P}$ происходит увеличение (усиление)

- 1) числа протонов в ядрах атомов
- 2) числа заполняемых электронных слоёв в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) металлических свойств
- 5) степени окисления в высших оксидах

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: D4A972 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $Al \rightarrow P \rightarrow Cl$ происходит увеличение (усиление)

- 1) числа протонов в ядрах атомов
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) металлических свойств
- 5) кислотного характера свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **A99B7F** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $K \rightarrow Na \rightarrow Li$

- 1) уменьшается радиус атомов
- 2) усиливаются металлические свойства
- 3) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое
- 4) уменьшаются заряды ядер атомов
- 5) увеличивается число электронных слоёв

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **C2B47C** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Se \rightarrow S \rightarrow O$

- 1) увеличивается электроотрицательность
- 2) возрастают радиусы атомов
- 3) усиливаются неметаллические свойства
- 4) уменьшается валентность в летучих водородных соединениях
- 5) увеличивается число электронных слоёв в атомах

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **86CE77** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как углерода, так и натрия?

- 1) Электроны в атоме расположены на трёх электронных слоях.
- 2) Соответствующее простое вещество является металлом.
- 3) Химический элемент образует амфотерный оксид.
- 4) Значение электроотрицательности меньше, чем у кислорода.
- 5) Химический элемент образует соединения как с кислородом, так и с водородом.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 84DB7E ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как кальция, так и калия?

- 1) Во внешнем слое атом содержит один электрон.
- 2) Атомный радиус больше атомного радиуса магния.
- 3) Металлические свойства простого вещества менее выражены, чем у магния.
- 4) Соответствующий гидроксид является сильным основанием.
- 5) Высший оксид имеет состав $\text{Э}_2\text{O}$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 84E976 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Среди химических элементов Cl, S, P

- 1) наименьший радиус имеют атомы хлора
- 2) наибольшее значение электроотрицательности имеет сера
- 3) простые вещества-неметаллы образуют только хлор и сера
- 4) низшую степень окисления, равную -3 , имеет только фосфор
- 5) высший оксид с кислотными свойствами образует только сера

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 0F6CB5 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Сходство бора, углерода и азота проявляется в том, что

- 1) в ядрах их атомов одинаковое число протонов
- 2) в их атомах одинаковое число электронных слоёв
- 3) простые вещества проявляют неметаллические свойства
- 4) в соединениях проявляют только положительные степени окисления
- 5) образуемые ими высшие оксиды относятся к основным оксидам

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 12BCBF ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов Ba → Ca → Be

- 1) уменьшаются радиусы атомов
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) усиливаются основные свойства их высших оксидов
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 1087B5 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $S \rightarrow Si \rightarrow Mg$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) металлических свойств
- 5) кислотного характера свойств высших гидроксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 97D0B6 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Ge \rightarrow Si \rightarrow C$

- 1) увеличивается радиус атома
- 2) усиливаются неметаллические свойства соответствующих им простых веществ
- 3) ослабевают основные свойства соответствующих им высших оксидов
- 4) возрастает значение высшей валентности
- 5) увеличивается число электронов во внешнем слое

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: EAABBC ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $P \rightarrow S \rightarrow Cl$

- 1) увеличивается электроотрицательность
- 2) усиливаются металлические свойства
- 3) увеличивается число электронных уровней
- 4) уменьшается радиус атомов
- 5) ослабевают кислотные свойства соответствующих им высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: EFF5B3 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $I \rightarrow Br \rightarrow Cl$

- 1) увеличивается степень окисления элементов в высших оксидах
- 2) уменьшается число валентных электронов в атомах
- 3) усиливаются неметаллические свойства
- 4) увеличиваются заряды ядер атомов
- 5) уменьшается радиус атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: ED79B3 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Be \rightarrow B \rightarrow C$

- 1) увеличивается радиус атомов
- 2) уменьшается электроотрицательность
- 3) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое атомов
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) усиливаются кислотные свойства высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 36C8B4 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $Mg \rightarrow Al \rightarrow Si$

- 1) число заполненных электронных слоёв возрастает
- 2) радиус атома уменьшается
- 3) электроотрицательность атома уменьшается
- 4) валентность в высшем оксиде возрастает
- 5) металлический характер элемента увеличивается

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **сAFcBD** ★

Статус задания: **ВЕРНО**

Для ряда химических элементов фосфор \rightarrow кремний \rightarrow алюминий характерны следующие закономерности:

- 1) увеличение числа электронных слоёв
- 2) уменьшение числа электронов во внешнем слое
- 3) усиление восстановительной способности
- 4) увеличение заряда ядра атома
- 5) увеличение числа протонов в ядре

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **447113** ★

Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как углерода, так и кислорода?

- 1) Электроны в атоме расположены на двух электронных слоях.
- 2) Соответствующее простое вещество состоит из двухатомных молекул.
- 3) Химический элемент образует соединения с металлами.
- 4) Значение электроотрицательности больше, чем у хлора.
- 5) Химический элемент образует водородное соединение состава H_2E .

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **2F1F15** ★

Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как лития, так и магния?

- 1) Электроны в атоме расположены на трёх энергетических уровнях.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в виде двухатомных молекул.
- 3) Соответствующее простое вещество является металлом.
- 4) В соединениях проявляет только положительную степень окисления.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава ЭO_2 .

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 5E4E14 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Общим для кремния и фосфора является

- 1) наличие 15 электронов в атомах
- 2) нахождение валентных электронов на третьем энергетическом уровне
- 3) наличие 5 электронов во внешнем электронном слое
- 4) существование простых веществ в форме двухатомных молекул
- 5) способность образовывать высшие кислотные оксиды

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 5DB619 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Be} \rightarrow \text{B} \rightarrow \text{C}$ происходит увеличение (усиление)

- 1) числа протонов в ядрах атомов
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) неметаллических свойств
- 5) основного характера свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 5D0C1E ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как алюминия, так и кремния?

- 1) Все электроны в атоме элемента в основном состоянии находятся на трёх электронных слоях.
- 2) Атомный радиус элемента меньше атомного радиуса натрия.
- 3) Простое вещество существует в виде двухатомных молекул.
- 4) Элемент образует амфотерные гидроксиды.
- 5) Элемент образует высший оксид состава $\text{Э}_2\text{O}_3$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 3AAB15 ★ Статус задания: ВЕРНО

В ряду химических элементов $\text{S} \rightarrow \text{Se} \rightarrow \text{Te}$ происходит увеличение (усиление)

- 1) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) радиуса атома
- 3) металлических свойств
- 4) степени окисления в высших оксидах
- 5) кислотного характера свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 881D1D ★ Статус задания: ВЕРНО

В ряду химических элементов $\text{Li} \rightarrow \text{Be} \rightarrow \text{B}$ происходит увеличение (усиление)

- 1) заряда ядер атомов
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) электроотрицательности
- 5) металлических свойств

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 06FE2A ★ Статус задания: ВЕРНО

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $B \rightarrow Al \rightarrow Ga$

- 1) ослабевают металлические свойства
- 2) увеличивается число протонов в атомах
- 3) уменьшаются заряды ядер атомов
- 4) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое атомов
- 5) возрастают радиусы атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 572B25 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $N \rightarrow C \rightarrow Be$

- 1) ослабевают неметаллические свойства
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) усиливается кислотный характер их высших оксидов
- 4) уменьшается радиус атомов
- 5) уменьшается их степень окисления в высших оксидах

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: EFED2A ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как неона, так и гелия?

- 1) Атом имеет завершённый внешний энергетический уровень.
- 2) На внешнем электронном слое атома расположено восемь электронов.
- 3) Соответствующее простое вещество существует в виде двухатомных молекул.
- 4) Значение радиуса атома больше, чем у криптона.
- 5) Химический элемент **не образует** летучего водородного соединения.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: ED1D28 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как лития, так и натрия?

- 1) Электроны в атоме расположены на двух электронных слоях.
- 2) На внешнем уровне атом содержит один электрон.
- 3) Атомный радиус меньше атомного радиуса хлора.
- 4) Взаимодействует с водородом.
- 5) Степень окисления в высшем оксиде равна +2.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 30A92E ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как натрия, так и кальция?

- 1) Электроны в атоме расположены на трёх энергетических уровнях.
- 2) Соответствующее простое вещество относится к металлам.
- 3) Высший оксид элемента является амфотерным.
- 4) Значение электроотрицательности больше, чем у водорода.
- 5) В соединениях проявляет только положительную степень окисления.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 807827 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $N \rightarrow P \rightarrow As$ уменьшается

- 1) число заполненных электронных слоев
- 2) валентность элемента в высшем оксиде
- 3) электроотрицательность атома
- 4) основной характер водородного соединения
- 5) валентность элемента в летучем водородном соединении

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 36B32D ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $N \rightarrow O \rightarrow F$

- 1) усиливаются неметаллические свойства
- 2) уменьшается электроотрицательность
- 3) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое
- 4) увеличивается число электронных слоёв
- 5) уменьшается радиус атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: F396D7 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как азота, так и фосфора?

- 1) Атом имеет три электрона во внешнем слое.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в виде двухатомных молекул (н.у.).
- 3) Простое вещество является неметаллом.
- 4) Значение электроотрицательности больше, чем у кремния.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава $\text{Э}_2\text{O}_3$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 03A7D7 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как фтора, так и иода?

- 1) До завершения внешнего слоя атому элемента не хватает одного электрона.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в виде двухатомных молекул (н.у.).
- 3) Значение электроотрицательности меньше, чем у хлора.
- 4) В соединениях проявляет постоянную валентность.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава $\text{Э}_2\text{O}_7$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 7198D8 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Li} \rightarrow \text{Be} \rightarrow \text{B}$

- 1) уменьшается число протонов в ядрах атомов
- 2) уменьшается электроотрицательность
- 3) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов
- 4) уменьшается степень окисления в высших оксидах
- 5) усиливаются кислотные свойства высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: D0ADD0 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Al} \rightarrow \text{Mg} \rightarrow \text{Na}$

- 1) усиливается электроотрицательность
- 2) усиливаются металлические свойства
- 3) усиливается основной характер их высших оксидов
- 4) уменьшается радиус атомов
- 5) усиливается кислотный характер их высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 57C9D9 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $\text{Li} \rightarrow \text{Na} \rightarrow \text{K}$

- 1) радиусы атомов уменьшаются
- 2) электроотрицательность возрастает
- 3) высшая степень окисления атомов не изменяется
- 4) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов
- 5) усиливается основной характер их оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 52F5D6  Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Ba} \rightarrow \text{Ca} \rightarrow \text{Be}$

- 1) уменьшаются радиусы атомов
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) усиливаются основные свойства соответствующих им высших оксидов
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 644CD3  Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{S} \rightarrow \text{P} \rightarrow \text{Si}$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) числа протонов в ядрах атомов
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) металлических свойств
- 5) кислотного характера свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 47D555  Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $N \rightarrow P \rightarrow As$

- 1) высшая степень окисления не изменяется
- 2) радиус атома уменьшается
- 3) число электронов на внешнем энергетическом уровне увеличивается
- 4) окислительные свойства соответствующих им простых веществ ослабевают
- 5) заряд ядра атома уменьшается

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 04FD5e ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Al \rightarrow Mg \rightarrow Na$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) металлических свойств
- 4) степени окисления в высших оксидах
- 5) основного характера свойств высших гидроксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 74605F ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как углерода, так и кремния?

- 1) Электроны в атоме расположены на двух электронных слоях.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в твёрдом агрегатном состоянии.
- 3) Значение электроотрицательности больше, чем у хлора.
- 4) В соединениях проявляет постоянную степень окисления, равную +4.
- 5) Химический элемент образует летучее водородное соединение состава $ЭH_4$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 7E2852 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $K \rightarrow Na \rightarrow Li$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) металлических свойств
- 4) степени окисления в высших оксидах
- 5) кислотного характера свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 23795D ★ Статус задания: ВЕРНО

Среди химических элементов C, B, Be

- 1) наименьший радиус имеют атомы углерода
- 2) наибольшую электроотрицательность имеет бериллий
- 3) высшая степень окисления бора равна +3
- 4) все элементы образуют простые вещества-неметаллы
- 5) все высшие оксиды элементов имеют общую формулу R_2O_3

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 987A5B ★ Статус задания: ВЕРНО

Для ряда химических элементов фтор \rightarrow хлор \rightarrow бром характерны следующие закономерности изменения характеристик:

- 1) увеличение числа электронных слоёв
- 2) уменьшение числа электронов во внешнем слое
- 3) уменьшение окислительной способности
- 4) увеличение значения электроотрицательности
- 5) увеличение значения высшей степени окисления

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: F1F8A9 ★ Статус задания: ВЕРНО

ОТВЕТ

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как кремния, так и азота?

- 1) Электроны в атоме расположены на трёх электронных слоях.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в виде двухатомных молекул.
- 3) Высший оксид элемента является кислотным оксидом.
- 4) Значение электроотрицательности меньше, чем у фтора.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава ЭO_2 .

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: BA5AA4 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как углерода, так и фосфора?

- 1) На внешнем энергетическом уровне в атоме находится три электрона.
- 2) Соответствующее простое вещество относится к неметаллам.
- 3) Химический элемент в соединениях проявляет как положительную, так и отрицательную степень окисления.
- 4) Значение электроотрицательности меньше, чем у кремния.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава $\text{Э}_2\text{O}_5$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: A599AE ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Общим для магния и кремния является

- 1) наличие трёх электронных слоёв в их атомах
- 2) существование соответствующих им простых веществ в виде двухатомных молекул
- 3) то, что они образуют простые вещества – металлы
- 4) то, что значение их электроотрицательности меньше, чем у фосфора
- 5) образование ими высших оксидов с общей формулой ЭO_2

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 986AA0 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $\text{Br} \rightarrow \text{Se} \rightarrow \text{As}$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) неметаллических свойств
- 2) высшей степени окисления
- 3) числа заполняемых электронных слоёв в атомах
- 4) валентности в летучих водородных соединениях
- 5) основного характера высших гидроксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 9BACA2 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как лития, так и калия?

- 1) Электроны в атоме расположены на четырёх электронных слоях.
- 2) На внешнем уровне атом содержит один электрон.
- 3) Атомный радиус меньше атомного радиуса хлора.
- 4) Значение электроотрицательности меньше, чем у водорода.
- 5) Образует высший оксид состава ЭО.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 831AAF ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Si} \rightarrow \text{Ge} \rightarrow \text{Sn}$

- 1) увеличивается радиус атома
- 2) усиливаются неметаллические свойства соответствующих простых веществ
- 3) увеличивается электроотрицательность атома
- 4) увеличивается число протонов в ядре атома
- 5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атома

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: cF0cA6 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $C \rightarrow B \rightarrow Be$ происходит увеличение (усиление)

- 1) числа протонов в ядрах атомов
- 2) числа заполняемых электронных слоёв в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) металлических свойств
- 5) степени окисления в высших оксидах

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: F5C4C1 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Al \rightarrow P \rightarrow Cl$

- 1) уменьшаются металлические свойства соответствующих им простых веществ
- 2) уменьшается электроотрицательность
- 3) усиливается кислотный характер образуемых ими высших оксидов
- 4) увеличивается радиус атомов
- 5) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 07F8CA ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Al \rightarrow P \rightarrow Cl$

- 1) увеличивается радиус атомов
- 2) уменьшается электроотрицательность
- 3) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) усиливаются основные свойства высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 73D4C2 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $\text{Se} \rightarrow \text{S} \rightarrow \text{O}$ происходит увеличение (усиление)

- 1) заряда ядер атомов
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) электроотрицательности
- 5) неметаллических свойств

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 5F37C5 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Si} \rightarrow \text{Ge} \rightarrow \text{Sn}$

- 1) увеличиваются радиусы атомов
- 2) усиливаются неметаллические свойства соответствующих им простых веществ
- 3) увеличивается значение электроотрицательности
- 4) увеличивается число протонов в ядре атомов
- 5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: A913C7 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как азота, так и фосфора?

- 1) На внешнем энергетическом уровне в атоме находится три электрона.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в виде двухатомных молекул.
- 3) В соединениях проявляет как положительную, так и отрицательную степень окисления.
- 4) Значение электроотрицательности меньше, чем у фтора.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава $\text{Э}_2\text{O}_3$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 6105C4 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как магния, так и кальция?

- 1) Атом имеет два электрона во внешнем слое.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в виде двухатомных молекул.
- 3) Относится к щёлочным металлам.
- 4) Значение электроотрицательности больше, чем у фосфора.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава ЭО.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 08F590 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $B \rightarrow Be \rightarrow Li$

- 1) увеличивается электроотрицательность
- 2) усиливаются металлические свойства соответствующих им простых веществ
- 3) увеличивается значение высшей степени окисления
- 4) уменьшаются радиусы атомов
- 5) ослабевает кислотный характер их высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 1E249B ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Для ряда химических элементов кремний \rightarrow алюминий \rightarrow магний характерны следующие закономерности:

- 1) увеличивается число электронных слоев в атоме
- 2) увеличивается радиус атома
- 3) уменьшается относительная атомная масса
- 4) увеличивается высшая степень окисления
- 5) уменьшается восстановительная способность

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 12AF99 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $Al \rightarrow Mg \rightarrow Na$

- 1) уменьшается радиус атомов
- 2) усиливаются металлические свойства
- 3) уменьшаются заряды ядер атомов
- 4) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов
- 5) увеличивается число электронных слоёв в атомах

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 585399 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $S \rightarrow P \rightarrow Si$

- 1) увеличиваются заряды ядер атомов
- 2) уменьшается число валентных электронов
- 3) увеличиваются значения электроотрицательностей
- 4) уменьшается высшая степень окисления
- 5) усиливается кислотный характер высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 5E4793 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Si \rightarrow Sn \rightarrow Pb$ происходит увеличение (усиление)

- 1) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) металлических свойств
- 4) степени окисления в высших оксидах
- 5) кислотного характера свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 3A7193 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как азота, так и фосфора?

- 1) Все электроны в атоме элемента в основном состоянии находятся на трёх энергетических уровнях.
- 2) Атомный радиус элемента больше атомного радиуса алюминия.
- 3) Степень окисления в высшем оксиде равна +3.
- 4) Гидроксид этого элемента относится к кислотам.
- 5) Водородное соединение имеет состав $\text{H}_3\text{Э}$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 87A29E ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Сходство бора, углерода и азота проявляется в том, что

- 1) их атомы содержат одинаковое число протонов
- 2) во внешнем электронном слое их атомов находится одинаковое число электронов
- 3) образуемые ими простые вещества проявляют неметаллические свойства
- 4) во всех соединениях проявляют только положительные степени окисления
- 5) соответствующие им высшие оксиды относятся к кислотным оксидам

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 8E1996 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Bi} \rightarrow \text{Sb} \rightarrow \text{P}$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) числа электронов на внешнем энергетическом уровне
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) металлических свойств
- 4) степени окисления в высших оксидах
- 5) кислотного характера свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 8A5C93 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $\text{Si} \rightarrow \text{Ge} \rightarrow \text{Sn}$

- 1) увеличивается число электронных слоёв в атомах
- 2) усиливаются неметаллические свойства соответствующих им простых веществ
- 3) уменьшается значение электроотрицательности
- 4) усиливается кислотный характер их высших оксидов
- 5) увеличивается число электронов во внешнем слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 0C1BEF ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Mg} \rightarrow \text{Al} \rightarrow \text{Si}$

- 1) уменьшается число протонов в ядрах атомов
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) усиливаются металлические свойства простых веществ
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) усиливается основной характер высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 0F0DEC ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как водорода, так и хлора?

- 1) До завершения внешнего слоя атому элемента не хватает одного электрона.
- 2) Соответствующее простое вещество существует в жидком агрегатном состоянии (н.у.).
- 3) Значение радиуса атома меньше, чем у натрия.
- 4) В соединениях проявляет постоянную валентность.
- 5) Химический элемент образует оксид состава $\text{Э}_2\text{O}_7$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: BE13E4 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Среди химических элементов Mg, Si, S

- 1) наибольший радиус имеют атомы серы
- 2) наибольшую электроотрицательность имеет магний
- 3) степень окисления -4 характерна только для кремния
- 4) только сера образует высший оксид с кислотными свойствами
- 5) простое вещество-металл образует только магний

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 2B90EB ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Cl \rightarrow P \rightarrow Al$

- 1) увеличивается радиус атомов
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) усиливаются металлические свойства
- 4) возрастает высшая степень окисления
- 5) усиливаются кислотные свойства высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 298CE2 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как лития, так и кальция?

- 1) Электроны в атоме расположены на трёх электронных слоях.
- 2) Соответствующий гидроксид является основанием.
- 3) В соединениях проявляют только положительную степень окисления.
- 4) Значение электроотрицательности больше, чем у водорода.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава ЭО.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: DD9CE9 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Ca} \rightarrow \text{Mg} \rightarrow \text{Be}$

- 1) увеличивается число электронов в атомах
- 2) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое
- 3) уменьшается радиус атомов
- 4) усиливаются металлические свойства простых веществ
- 5) ослабевает основной характер высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 8646E0 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $Al \rightarrow P \rightarrow Cl$

- 1) увеличивается электроотрицательность
- 2) уменьшаются заряды ядер атомов
- 3) возрастают металлические свойства
- 4) уменьшаются радиусы атомов
- 5) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 785E65 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Be \rightarrow Mg \rightarrow Ca$ происходит увеличение (усиление)

- 1) неметаллических свойств
- 2) высшей степени окисления
- 3) числа заполняемых электронных слоёв в атомах
- 4) числа электронов во внешнем слое
- 5) основного характера высших гидроксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 2BA968 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

Для ряда химических элементов рубидий \rightarrow калий \rightarrow натрий характерны следующие закономерности:

- 1) уменьшается число протонов в ядре атома
- 2) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое
- 3) увеличивается радиус атомов
- 4) усиливаются металлические свойства простых веществ
- 5) ослабевает основной характер высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 3CB462 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как фтора, так и кислорода?

- 1) Электроны в атоме расположены на двух электронных слоях.
- 2) Соответствующее простое вещество состоит из двухатомных молекул.
- 3) Атомный радиус больше атомного радиуса азота.
- 4) Значение электроотрицательности меньше, чем у хлора.
- 5) Наиболее устойчивая степень окисления элемента равна -1 .

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: E5EF3B  Статус задания: **ВЕРНО**

Среди химических элементов C, N, O

- 1) наименьший радиус имеет атом углерода
- 2) наибольшую электроотрицательность имеет кислород
- 3) только у углерода высшая степень окисления равна номеру группы
- 4) отрицательную степень окисления может иметь только кислород
- 5) углерод и азот образуют высшие оксиды с кислотными свойствами

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 69623C  Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Общим для магния и кальция является

- 1) наличие 20 электронов в атомах
- 2) нахождение валентных электронов на третьем энергетическом уровне
- 3) наличие двух электронов во внешнем электронном слое
- 4) существование атомов в виде простых веществ-неметаллов
- 5) способность образовывать основные оксиды

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 888836 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Mg \rightarrow Si \rightarrow S$

- 1) увеличивается радиус атомов
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) уменьшается число электронов во внешнем электронном слое атомов
- 4) уменьшается степень окисления в высших оксидах
- 5) усиливаются кислотные свойства высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 00AC8B ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

Какие два утверждения верны для характеристики как лития, так и калия?

- 1) Электроны в атоме расположены на трёх электронных слоях.
- 2) На внешнем энергетическом уровне в атоме находится один электрон.
- 3) Соответствующее простое вещество является неметаллом.
- 4) Значение электроотрицательности больше, чем у водорода.
- 5) Химический элемент образует высший оксид состава $\text{Э}_2\text{O}$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 03F28A ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Be} \rightarrow \text{B} \rightarrow \text{C}$

- 1) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов
- 2) усиливаются металлические свойства
- 3) уменьшается радиус атомов
- 4) увеличивается число электронных слоёв в атомах
- 5) уменьшаются заряды ядер атомов

Запишите номера выбранных ответов.


i Номер: 04DB88 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $As \rightarrow Se \rightarrow Br$

- 1) увеличивается число электронных слоёв
- 2) увеличивается число протонов в ядре
- 3) увеличивается значение электроотрицательности
- 4) усиливается основной характер высших оксидов
- 5) уменьшается число электронов во внешнем слое

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 17CA83 

Статус задания: **ВЕРНО**

Какие два утверждения верны для характеристики как алюминия, так и бора?

- 1) Все электроны в атоме элемента в основном состоянии находятся на трёх энергетических уровнях.
- 2) Атомный радиус элемента больше атомного радиуса лития.
- 3) Электроотрицательность меньше, чем у углерода.
- 4) Образуемый элементом высший оксид относится к кислотным.
- 5) Элемент образует высший оксид состава $\text{Э}_2\text{O}_3$.

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 294E89  Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $C \rightarrow B \rightarrow Be$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) числа протонов в ядрах атомов
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) радиуса атомов
- 4) металлических свойств
- 5) степени окисления в высших оксидах

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 24E38E 

Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $P \rightarrow Al \rightarrow Na$ происходит уменьшение (ослабление)

- 1) числа электронов во внешнем электронном слое
- 2) числа электронных слоёв в атомах
- 3) металлических свойств
- 4) степени окисления в высших оксидах
- 5) основного характера свойств высших оксидов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **D4BB80** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $As \rightarrow P \rightarrow N$

- 1) увеличивается радиус атомов
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) усиливаются кислотные свойства высших оксидов
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **СВЕ98В** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Si \rightarrow P \rightarrow S$

- 1) уменьшается число протонов в ядре
- 2) уменьшается электроотрицательность
- 3) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое
- 4) увеличивается радиус атомов
- 5) усиливаются неметаллические свойства

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: **820A84** ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $\text{Cl} \rightarrow \text{Br} \rightarrow \text{I}$

- 1) увеличиваются радиусы атомов
- 2) уменьшается электроотрицательность атомов
- 3) усиливаются неметаллические свойства
- 4) возрастает значение высшей степени окисления элементов
- 5) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 874986 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $\text{Be} \rightarrow \text{Mg} \rightarrow \text{Ca}$ увеличивается

- 1) высшая степень окисления элемента
- 2) заряд ядра атома
- 3) электроотрицательность элемента
- 4) число электронов на внешнем энергетическом уровне
- 5) основной характер гидроксида металла

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 2149сВ ★ Статус задания: **ВЕРНО**

vk.com/examtop

В ряду химических элементов $Si \rightarrow P \rightarrow S$

- 1) уменьшается заряд ядра атома
- 2) увеличивается число электронов во внешнем электронном слое
- 3) уменьшается электроотрицательность
- 4) уменьшается радиус атома
- 5) усиливаются металлические свойства

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 0089e3 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду галогенов $F \rightarrow Cl \rightarrow Br$ увеличивается

- 1) окислительная активность соответствующих им простых веществ
- 2) радиус атома
- 3) электроотрицательность элемента
- 4) длина связи в молекуле простого вещества
- 5) степень окисления в соединении с водородом

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: BD5Ae6 ★ Статус задания: **ВЕРНО**

В ряду химических элементов $Al \rightarrow Si \rightarrow P$ увеличивается

- 1) радиус атома
- 2) кислотный характер высшего оксида
- 3) число заполненных электронных слоёв
- 4) высшая степень окисления
- 5) металлический характер свойств соответствующего простого вещества

Запишите номера выбранных ответов.

i Номер: 490B83 ★ Статус задания: **ВЕРНО**