

ЗАДАНИЕ 1: расположите химические элементы –

- 1) германий 2) углерод 3) кремний

в порядке усиления металлических свойств соответствующих им простых веществ.

запишите номера выбранных элементов в соответствующем порядке.

ответ: _____

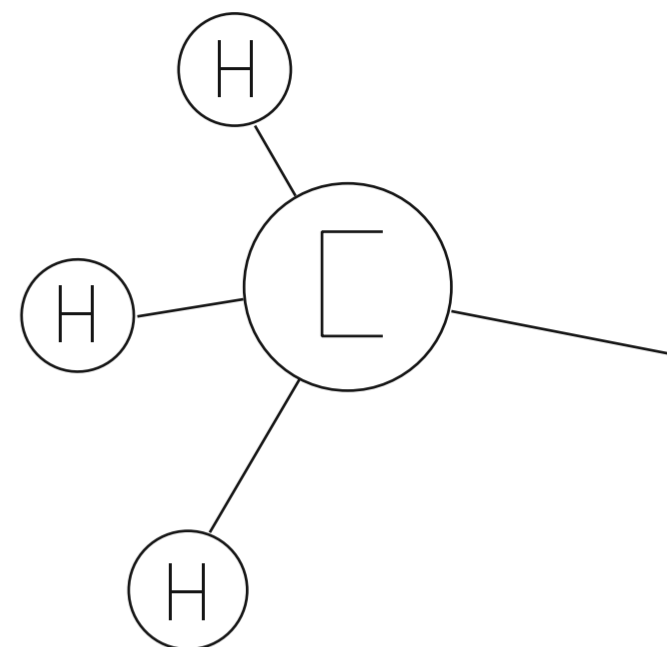
ЗАДАНИЕ 2: расположите химические элементы –

- 1) алюминий 2) кремний 3) фосфор

в порядке усиления кислотных свойств их высших оксидов.

запишите номера выбранных элементов в соответствующем порядке.

ответ: _____



ЗАДАНИЕ 3: расположите химические элементы –

- 1) теллур 2) сера 3) селен

в порядке усиления неметаллических свойств соответствующих им простых веществ.

запишите номера выбранных элементов в соответствующем порядке.

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 4: кто имеет наибольший радиус?

- 1) натрий 2) калий 3) барий 4) фтор

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 5: В каком ряду химических элементов усиливаются металлические свойства соответствующих им простых веществ?

- 1) калий → натрий → литий
 2) сурьма → мышьяк → фосфор
 3) углерод → кремний → германий
 4) алюминий → кремний → углерод

ответ _____

ЗАДАНИЕ 6: В каком ряду химических элементов усиливаются металлические свойства соответствующих им простых веществ?

- 1) кислород → фтор → неон
 2) кремний → сера → хлор
 3) селен → сера → кислород
 4) алюминий → магний → натрий

ответ: _____

ЗАДАНИЕ 7: Неметаллические свойства фосфора выражены сильнее, чем неметаллические свойства

- 1) азота
 2) кислорода
 3) серы
 4) кремния

ответ _____

ЗАДАНИЕ 8: наиболее сильными основными свойствами обладает оксид

- 1) магния
- 2) бериллия
- 3) алюминия
- 4) натрия

ответ:_____

ЗАДАНИЕ 9: наиболее сильными кислотными свойствами обладает высший оксид

- 1) фосфора
- 2) кремния
- 3) хлора
- 4) алюминия

ответ:_____

ЗАДАНИЕ 10: неметаллические свойства простых веществ усиливаются в ряду

- 1) фосфор → кремний → алюминий
- 2) фтор → хлор → бром
- 3) селен → сера → кислород
- 4) азот → фосфор → мышьяк

ответ:_____

ЗАДАНИЕ 1: какие два утверждения верны для характеристики как калия, так и мышьяка?

- 1) одинаковое количество электронов во внешнем электронном слое.
- 2) электроны в атоме расположены на четырёх электронных слоях.
- 3) радиус атома больше, чем у брома.
- 4) химический элемент относится к металлам.
- 5) является р-элементом.

ответ:_____

ЗАДАНИЕ 2: какие два утверждения верны для характеристики как азота, так и сурьмы?

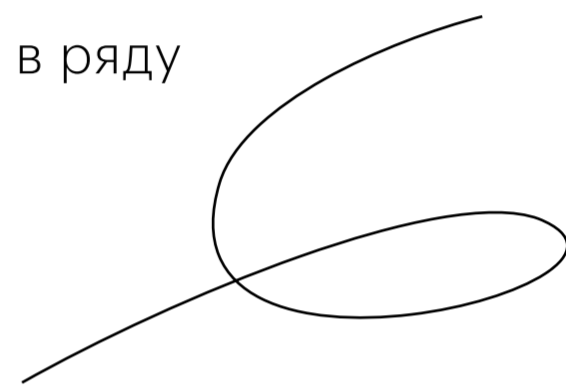
- 1) химический элемент образует высший оксид вида $\text{Э}_2\text{O}_5$
- 2) химический элемент является неметаллом
- 3) число протонов в ядре атома химического элемента равно 20
- 4) химический элемент имеет 5 валентных электронов
- 5) электроны в атоме расположены на четырёх электронных слоях

ответ:_____

ЗАДАНИЕ 3: какие два утверждения верны для характеристики как алюминия, так и индия?

- 1) химический элемент имеет 3 валентных электрона
- 2) электроны в атоме расположены на трёх электронных слоях
- 3) металлические свойства химического элемента сильнее, чем металлические свойства галлия
- 4) химический элемент является металлом
- 5) число протонов в ядре атома химического элемента равно 49

ответ:_____



ЗАДАНИЕ 4: какие два утверждения верны для характеристики как калия, так и кальция?

- 1) атом имеет 2 валентных электрона.
- 2) валентные электроны находятся в четвёртом электронном слое.
- 3) простое вещество состоит из двухатомных молекул.
- 4) может иметь как положительные, так и отрицательные степени окисления.
- 5) химический элемент не образует летучие водородные соединения.

ОТВЕТ:_____

ЗАДАНИЕ 5: какие два утверждения верны для характеристики как фосфора, так и хлора?

- 1) электроны в атоме расположены на трёх электронных слоях
- 2) простое вещество, образуемое химическим элементом, при н. у. является газом
- 3) химический элемент образует высший оксид вида $\text{Э}_2\text{O}_5$
- 4) электроотрицательность химического элемента выше электроотрицательности серы
- 5) химический элемент является р-элементом

ОТВЕТ:_____

ЗАДАНИЕ 6: какие два утверждения верны для характеристики как лития, так и азота?

- 1) химический элемент относится к металлам.
- 2) электроны в атоме расположены на двух электронных слоях.
- 3) химический элемент образует летучие водородные соединения.
- 4) значение электроотрицательности меньше, чем у кислорода.
- 5) радиус атома больше, чем у углерода..

ОТВЕТ:_____

ЗАДАНИЕ 7: 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 ЭO_2 .

ОТВЕТ:_____

ЗАДАНИЕ 8: какие два утверждения верны для характеристики как натрия, так и алюминия?

- 1) электроны в атоме расположены на трёх энергетических уровнях.
- 2) атом химического элемента имеет 3 валентных электрона.
- 3) соответствующее простое вещество существует в виде двухатомных молекул.
- 4) радиус атома больше, чем у магния.
- 5) химический элемент не образует летучих водородных соединений.

ОТВЕТ:_____

