

1

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

2

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

3

Неметаллические свойства фосфора выражены сильнее, чем неметаллические свойства

1) азота

2) кислорода

3) серы

4) кремния

4

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

1) C → N → O

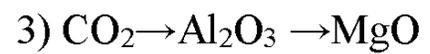
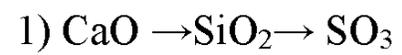
2) Si → Al → Mg

3) S → P → N

4) Br → Cl → F

5

От кислотных к основным меняются свойства оксидов в ряду



6

Наиболее сильными основными свойствами обладает оксид

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

Наиболее сильными кислотными свойствами обладает высший оксид

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

8

Атомный радиус химических элементов уменьшается в ряду

1) Si → Al → Mg

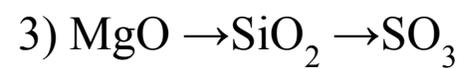
2) Be → Al → C

3) As → P → N

4) F → Cl → Br

9

От основных к кислотным меняются свойства оксидов в ряду



10

Основные свойства оксида магния выражены сильнее, чем основные свойства

- 1) оксида бериллия
- 2) оксида натрия
- 3) оксида кальция
- 4) оксида калия

11

Неметаллические свойства простых веществ усиливаются в ряду

1) фосфор → кремний → алюминий

2) фтор → хлор → бром

3) селен → сера → кислород

4) азот → фосфор → мышьяк

12

Неметаллические свойства углерода выражены сильнее, чем неметаллические свойства

1) кислорода

2) кремния

3) азота

4) фтора

13

Металлические свойства магния выражены сильнее, чем металлические свойства

1) кальция

2) бериллия

3) калия

4) бария

14

Неметаллические свойства серы выражены сильнее, чем неметаллические свойства

1) селена

2) фтора

3) кислорода

4) хлора

15

В главных подгруппах Периодической системы с увеличением заряда ядра атомов химических элементов

- 1) усиливаются неметаллические свойства
- 2) уменьшаются металлические свойства
- 3) изменяется валентность в водородных соединениях
- 4) остается постоянной высшая валентность

16

Порядковый номер химического элемента в Периодической системе Д. И. Менделеева соответствует:

- 1) числу электронов в атоме
- 2) значению высшей валентности элемента по кислороду
- 3) числу электронов, недостающих до завершения внешнего электронного слоя
- 4) числу электронных слоев в атоме