

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

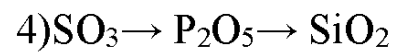
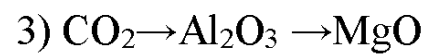
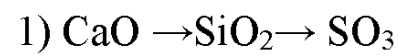
2) Si → Al → Mg

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

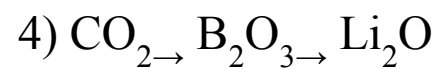
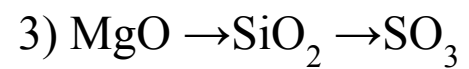
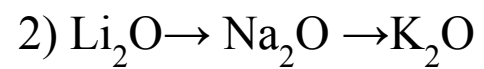
3) As → P → N

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