

Вариант № 773626**1. Задание 2 № 1248**

Неметаллические свойства простых веществ усиливаются в ряду:

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

2. Задание 2 № 961

Какой из элементов 3-го периода имеет самый большой радиус атома?

- 1) Na
- 2) Mg
- 3) S
- 4) Cl

3. Задание 2 № 266

Неметаллические свойства углерода выражены сильнее, чем неметаллические свойства

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

4. Задание 2 № 839

Какой из элементов 2-го периода имеет наибольший радиус атома?

- 1) Li
- 2) C
- 3) O
- 4) F

5. Задание 2 № 605

Валентность элемента в высшем оксиде растёт в ряду

- 1) Be → B → C
- 2) Ca → Sr → Mg
- 3) Cl → Br → I
- 4) H → Li → Na

6. Задание 2 № 917

В ряду элементов B – C – N уменьшается

- 1) электроотрицательность
- 2) заряд ядра
- 3) высшая степень окисления
- 4) радиус атома

7. Задание 2 № 68

Неметаллические свойства фосфора выражены сильнее, чем неметаллические свойства

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

8. Задание 2 № 983

В каком ряду элементы расположены в порядке увеличения валентности в высшем оксиде?

- 1) C – Si – Ge
- 2) P – S – Cl
- 3) Li – Na – K
- 4) Ca – Sr – Ba

9. Задание 2 № 627

Высшая степень окисления элемента увеличивается в ряду

- 1) Mg → Ca → Sr
- 2) Si → P → S
- 3) N → P → As
- 4) C → B → Be

10. Задание 2 № 533

В каком ряду элементы расположены в порядке увеличения их электроотрицательности?

- 1) фтор — хлор — бром
- 2) азот — фосфор — мышьяк
- 3) кислород — азот — углерод
- 4) кремний — фосфор — сера

11. Задание 2 № 222

Основные свойства оксида магния выражены сильнее, чем основные свойства

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

12. Задание 2 № 1337

Неметаллические свойства у кремния выражены сильнее, чем у

- 1) углерода
- 2) азота
- 3) алюминия
- 4) фосфора