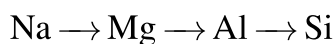


1. В ряду элементов



- 1) уменьшаются радиусы атомов
- 2) уменьшается число протонов в ядрах атомов
- 3) увеличивается число электронных слоев в атомах
- 4) уменьшается высшая степень окисления атомов

2. В ряду элементов $\text{Si} \rightarrow \text{P} \rightarrow \text{S} \rightarrow \text{Cl}$

- 1) возрастает радиус атомов
- 2) уменьшается электроотрицательность атомов
- 3) возрастает число валентных электронов
- 4) уменьшается число электронных слоев

3. Среди перечисленных элементов наибольшую электроотрицательность имеет

- 1) В
- 2) Si
- 3) Cl
- 4) S

4. Среди перечисленных элементов наибольшую электроотрицательность имеет

- 1) К
- 2) Mg
- 3) Ca
- 4) Si

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

- 1) увеличивается число электронных слоев
- 2) увеличивается электроотрицательность
- 3) увеличиваются неметаллические свойства
- 4) уменьшается число протонов в ядре атома

6. Укажите ряд химических элементов, расположенных в порядке увеличения числа протонов в ядре атома.

- 1) $\text{Sn} \rightarrow \text{Ge} \rightarrow \text{Si} \rightarrow \text{C}$
- 2) $\text{C} \rightarrow \text{Si} \rightarrow \text{Ge} \rightarrow \text{Sn}$
- 3) $\text{C} \rightarrow \text{Ge} \rightarrow \text{Si} \rightarrow \text{Sn}$
- 4) $\text{Sn} \rightarrow \text{C} \rightarrow \text{Ge} \rightarrow \text{Si}$

7. Электроотрицательность увеличивается в ряду элементов

- 1) F – Cl – Br
- 2) P – S – Cl
- 3) Na – K – Rb
- 4) C – Si – Ge

8. Высшая валентность увеличивается в ряду элементов

- 1) O – S – Se
- 2) Li – Be – B
- 3) N – P – As
- 4) Br – Cl – F

9. Наибольший радиус имеет атом

- 1) N
- 2) S
- 3) P
- 4) O

10. Наименьший радиус имеет атом

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

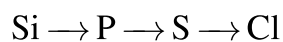
11. Среди перечисленных элементов наименьший радиус атома имеет

- 1) Li
- 2) Be
- 3) B
- 4) Al

12. Среди перечисленных элементов наибольший радиус атома имеет

- 1) H
- 2) Li
- 3) Na
- 4) Mg

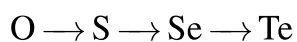
13. В ряду элементов



увеличивается

- 1) основной характер высшего оксида
- 2) валентность элемента в соединении с водородом
- 3) валентность элемента в высшем оксиде
- 4) радиус атома

14. В ряду элементов



увеличивается

- 1) электроотрицательность
- 2) низшая степень окисления
- 3) кислотный характер водородного соединения
- 4) валентность элемента в водородном соединении

15. Электроотрицательность увеличивается в ряду элементов

- 1) O~S~Se
- 2) K~Rb~Cs
- 3) Cl~S~P
- 4) B~C~N