

T

# ГИА

## А2 ПЗ и ПСХЭ

Автор: Грачёва  
Ирина

Класс: 9

Александровна

- 1. В каком ряду химические элементы расположены в порядке увеличения радиуса атома?

• K, Na, Li

• F, O, N

• P, S, Cl

• Ca, Mg, Be



- 2. В порядке увеличения зарядов ядер атомов химические элементы расположены в ряду:

• Br, Cl, F

• O, N, C

• Si, P, S

• Al, Mg, Na



- 3. В каком ряду химические элементы расположены в порядке увеличения радиуса атомов?

• B, C, N

• Br, Cl, F

• O, S, Se

• Ca, Mg, Be



- 4. В каком ряду химические элементы расположены в порядке увеличения числа валентных электронов?

• Be, B, C



• K, Na, Li

• S, P, C

• C, Si, Ge

- 5. В каком ряду химические элементы расположены в порядке усиления неметаллических свойств?



- 6. В каком ряду химические элементы расположены в порядке усиления неметаллических свойств?

• N → P → As

• Al → Si → P

• O → S → Se

• Cl → S → P



- 7. В каком ряду химические элементы расположены в порядке усиления металлических свойств?

• Na → Mg → Al

• K → Na → Li

• Ca → Mg → Be

• Al → Mg → Na





- 8. В каком ряду химические элементы расположены в порядке ослабления неметаллических свойств?

•  $K \rightarrow Na \rightarrow Li$

•  $Mg \rightarrow Al \rightarrow Si$

•  $Si \rightarrow P \rightarrow S$

•  $Cl \rightarrow S \rightarrow P$



- 9. В каком ряду химические элементы расположены в порядке усиления металлических свойств?

• Al → Si → P

• B → Be → Li

• Ca → Mg → Be

• K → Na → Li



- 10. В каком ряду химические элементы расположены в порядке ослабления неметаллических свойств?

• Si → Al → Mg



• Al → C → N

• Na → Mg → Al

• K → Na → Li

- 11. Свойства оксидов в ряду

$\text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{SiO}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$  изменяются от:

• Амфотерных к кислотным

• Основных к кислотным

• Амфотерных к основным

• Кислотных к основным

- 12. Свойства оксидов в ряду

$\text{CO}_2 \rightarrow \text{B}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{BeO}$  изменяются от:

• Кислотных к амфотерным

• Основных к кислотным

• Амфотерных к основным

• Основных к амфотерным

- 13. В ряду химических элементов  
 $\text{Rb} \rightarrow \text{K} \rightarrow \text{Na}$

• Усиливаются металлические свойства

• Ослабевают восстановительные

• ~~Уменьшаются~~ <sup>Увеличиваются</sup> электроотрицательность атомов

• Возрастает высшая степень окисления в оксидах

- 14. В ряду химических элементов  
 $\text{Mg} \rightarrow \text{Al} \rightarrow \text{Si}$

• Усиливаются металлические свойства

• Ослабевают восстановительные

• ~~Уменьшаются~~ увеличивается электроотрицательность атомов

• Уменьшается высшая степень окисления в оксидах



- 15. В ряду оксидов

$\text{MgO} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{SiO}_2$  свойства изменяются

от:

• Кислотных к амфотерным

• Амфотерных к основным

• Основных к кислотным

• Кислотных к основным



- 16. В ряду оксидов

$\text{Li}_2\text{O} \rightarrow \text{BeO} \rightarrow \text{B}_2\text{O}_3$  свойства изменяются от:

• Кислотных к амфотерным

• Амфотерных к основным

• Основных к кислотным

• Кислотных к основным

# Анализ работы с тестом