**Всероссийская олимпиада школьников «Белый Ветер»**

**Химия, 8 класс**

**ФИ участника:**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Бланк ответов:** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

**Вопрос № 1**

В каком ряду химические элементы расположены в порядке возрастания атомных радиусов?

1. N, B, C
2. Na, Mg, K
3. N, P, As
4. B, Si, N

**Вопрос № 2**

В каком ряду химические элементы расположены в порядке увеличения зарядов ядер атомов?

1. Br, Cl, F
2. O, Se, S
3. B, N, C
4. Be, Mg, Ca

**Вопрос № 3**

Наибольшей восстановительной активностью обладает

1. P
2. Cl
3. Si
4. S

**Вопрос № 4**

В каком ряду химические элементы расположены в порядке ослабления их неметаллических свойств?

1. Be --> B --> C
2. S --> Cl --> Ar
3. Cl --> Br --> I
4. Ga --> Al --> B

**Вопрос № 5**

В ряду химических элементов B --> C --> N

1. ослабевают восстановительные свойства
2. уменьшается электроотрицательность атомов
3. усиливаются металлические свойства
4. уменьшается высшая степень окисления в оксидах

**Вопрос № 6**

Низшая степень окисления в ряду химических элементов фтор - кислород - углерод

1. увеличивается
2. не изменяется
3. изменяется периодически
4. уменьшается

**Вопрос № 7**

Высший оксид состава ЭО образуют все элементы

1. II периода
2. IVA группы
3. II A группы
4. IV периода

**Вопрос № 8**

В ряду химических элементов Si --> P --> S

1. увеличивается чило валентных электронов в атоме
2. уменьшается число валентных электронов в атоме
3. уменьшается число протонов в ядре атома
4. число валентных электронов в атомах не меняется

**Вопрос № 9**

В ряду гидроксидов B(OH)3 --> Al(OH)3 --> Tl(OH)3 свойства гидроксидов изменяются от

1. амфотерных к кислотным
2. основных к кислотным
3. амфотерных к основным
4. кислотных к основным

**Вопрос № 10**

Элемент образует летучее водородное соединение RH.Формула его высшего оксида:

1. RO3
2. RO2
3. R2O7
4. R2O5