

Занятие 15

РАЗБОР ДЗ.

Задание 1.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют высшую валентность, равную IV. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

1. K

2. N

3. Cr

4. C

5. Ca

Задание 4.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые образуют гидроксид состава HЭО_3 . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

1. H
2. Mg
3. P
4. Cl
5. S

Задание 5.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые образуют оксид состава $\text{Э}_2\text{O}_3$. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

1. Si
2. As
3. F
4. B
5. Mg

Задание 6.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые образуют водородное соединение состава RH_3 . Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

1. N

2. C

3. S

4. Al

5. F

Задание 7.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, высшая валентность которых равна VII. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

1. Mn
2. Br
3. S
4. Ar
5. F

Задание 10.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в водородном соединении проявляют валентность, равную III. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

1. Si
2. P
3. C
4. Al
5. Cl

Задание 11.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, валентность которых в высшем оксиде совпадает с их валентностью в водородном соединении. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

1. N
2. S
3. Cl
4. Ca
5. Si

Задание 13.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, валентность которых в высшем оксиде больше, чем в водородном соединении. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

1. I
2. F
3. Ba
4. Al
5. As

25 SCI2

Задание 15.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют степень окисления, равную +2.

1. Li
2. S
3. F
4. Al
5. Mg

Задание 16.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, низшая степень окисления которых равна -3.

1. Al
2. V
3. As
4. P
5. Cl

Задание 18.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые могут проявлять степень окисления, равную +3. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

1. O
2. Se
3. B
4. S
5. P

Задание 20.

Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые не могут проявлять отрицательную степень окисления. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

1. Be
2. Zn
3. Cl
4. C
5. O