**1). Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:**

1) O;      2) S;      3) Ar;      4) N;      5) P.

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Начало формы

1. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют на внешнем энергетическом уровне шесть электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.



2. Из указанных в ряду элементов выберите три, которые в Периодической таблице находятся в одном периоде. Расположите их в порядке убывания неметаллических свойств. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.



3. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют низшую степень окисления, равную –3. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**2). Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:**

1) Li;      2) F;      3) P;      4) N;      5) Br.

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Начало формы

1. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют на внешнем энергетическом уровне три неспаренных электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.



2. Из указанных в ряду элементов выберите три, которые в Периодической таблице находятся в одном периоде. Расположите их в порядке возрастания металлических свойств. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.



3. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют низшую степень окисления, равную –1. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**3). Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:**

1) K;      2) Ca;      3) He;      4) Na;      5) H.

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Начало формы

1. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют на внешнем энергетическом уровне два электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.



2. Из указанных в ряду элементов выберите три, которые в Периодической таблице находятся в одной группе. Расположите их в порядке возрастания неметаллических свойств. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.



3. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют в своих соединениях только степень окисления +1. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**4). Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:**

1) Cl;      2) Si;      3) C;      4) Br;      5) F.

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Начало формы

1. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют на внешнем энергетическом уровне два неспаренных электрона. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.



2. Из указанных в ряду элементов выберите три, которые в Периодической таблице находятся в одной группе. Расположите их в порядке возрастания металлических свойств. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.



3. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют высшую степень окисления, равную +4. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**5). Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:**

1) Rb;      2) Sb;      3) Se;      4) Cl;      5) Nb.

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Начало формы

1. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют один неспаренный электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.



2. Из указанных элементов выберите три, которые в Периодической таблице находятся в одном периоде. Расположите их в порядке усиления кислотных свойств их высших оксидов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.



3. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в составе сложных соединений проявляют только положительные степени окисления. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**6). Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:**

1) As;      2) Ca;      3) O;      4) V;      5) W.

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Начало формы

1. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют пять валентных электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.



2. Из указанных элементов выберите три, которые в Периодической таблице находятся в одном периоде. Расположите их в порядке ослабевания основных свойств их высших гидроксидов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.



3. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют высшую степень окисления, равную +2. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**7). Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:**

1) B;      2) Cr;      3) F;      4) N;      5) Se.

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Начало формы

1. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют шесть валентных электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.



2. Из указанных в ряду элементов выберите три, которые в Периодической таблице находятся в одном периоде. Расположите их в порядке возрастания неметаллических свойств. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.



3. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые могут проявлять в соединениях степень окисления, равную +2. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**8). Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:**

1) Cr;      2) K;      3) Mo;      4) Zn;      5) Li.

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Начало формы

1. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют пять d-электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.



2. Из указанных элементов выберите три, которые в Периодической таблице находятся в одном периоде. Расположите их в порядке увеличения атомных радиусов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.



3. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют переменные степени окисления. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**9). Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:**

1) Sc;      2) Cu;      3) Hg;      4) Fe;      5) Xe.

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Начало формы

1. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии не имеют неспаренных электронов. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.



2. Из указанных элементов выберите три, которые в Периодической таблице находятся в одном периоде. Расположите их в порядке увеличения атомного радиуса. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.



3. Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые проявляют высшую степень окисления, не равную номеру группы. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.

**10). Для выполнения заданий 1–3 используйте следующий ряд химических элементов:**

1) La;      2) Zn;      3) Mn;      4) Se;      5) In.

Ответом в заданиях 1–3 является последовательность цифр, под которыми указаны химические элементы в данном ряду.

Начало формы

1. Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии имеют один неспаренный электрон. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов.



2. Из указанных элементов выберите три, которые в Периодической таблице находятся в одном периоде. Расположите их в порядке уменьшения атомного радиуса. Запишите в поле ответа номера выбранных элементов в нужной последовательности.



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