

Блок тренировки задания №1

[1.1] Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число d-электронов.

- 1) Mn
- 2) Ag
- 3) Cu
- 4) K
- 5) Cr

[1.2] Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии содержат одинаковое число валентных электронов.

- 1) Mn
- 2) S
- 3) Cr
- 4) Na
- 5) Ca

[1.3] Определите элементы, катионы которых имеют электронную формулу внешнего энергетического уровня $4s^24p^6$.

- 1) Sr
- 2) Br
- 3) Rb
- 4) As
- 5) Se



Блок тренировки задания №2

[2.1] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения основных свойств их высших оксидов.

- 1) Cu
- 2) I
- 3) Si
- 4) Rb
- 5) Ca

[2.2] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите эти элементы в порядке уменьшения атомного радиуса.

- 1) O
- 2) H
- 3) Be
- 4) Cu
- 5) N

[2.3] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева находятся в одном периоде. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их электроотрицательности.

- 1) V
- 2) Br
- 3) S
- 4) As
- 5) I



Блок тренировки задания №3

[3.1] Выберите два элемента, которые проявляют несколько ненулевых степеней окисления.

- 1) Na
- 2) Al
- 3) H
- 4) F
- 5) Cr

[3.2] Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, валентность которых в высшем оксиде больше, чем в водородном соединении.

- 1) I
- 2) Al
- 3) Ba
- 4) F
- 5) As

[3.3] Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, проявляющих во всех соединениях валентность I.

- 1) Li
- 2) F
- 3) N
- 4) As
- 5) Br



Общая тренировка заданий №1-3

[1] Определите атомы каких из указанных в ряду элементов в основном состоянии на внешнем уровне содержат один неспаренный электрон.

- 1) Cr
- 2) P
- 3) Al
- 4) Be
- 5) S

[2] Из указанных в ряду химических элементов выберите три р-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания восстановительных свойств, соответствующих им простых веществ.

- 1) Cr
- 2) P
- 3) Al
- 4) Be
- 5) S

[3] Из числа указанных в ряду элементов выберите два элемента, которые в составе образованных ими анионов с общей формулой ЭO_x^{2-} могут иметь одинаковую степень окисления.

- 1) Cr
- 2) P
- 3) Al
- 4) Be
- 5) S



Ответы:

Блок задания №1

[1.1]	[1.2]	[1.3]
15	23	13

Блок задания №2

[2.1]	[2.2]	[2.3]
154	351	241

Блок задания №3

[3.1]	[3.2]	[3.3]
35	15	12

**Общая тренировка
заданий №1-3**

[1]	[2]	[3]
13	523	15

