Вопрос №2 ЕГЭ. Авторские задания

[1] 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 возрастания их неметаллических свойств.

1) Br 2) F 3) N 4) Li 5) S

[2] 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 возрастания их электроотрицательности.

1) Be 2) N 3) K 4) C 5) Cr

[3] Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения кислотного характера их высших оксидов.

1) Si 2) Zn 3) S 4) Ga 5) Ca

[4] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения окислительной способности соответствующих им простых веществ.

1) F 2) Si 3) Cl 4) Br 5) S

[5] 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 увеличения кислотных свойств их высших гидроксидов.

1) Al 2) C 3) Cl 4) P 5) Ca

[6] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их атомного радиуса.

1) Mg 2) Ba 3) C 4) S 5) Ca

[7] 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 атомного радиуса.

1) Li 2) Cs 3) Cl 4) Al 5) S

[8] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения окислительной способности соответствующих им простых веществ.

1) O 2) Se 3) Be 4) Zn 5) S

[9] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их металлических свойств.

1) Na 2) N 3) P 4) Li 5) Cs

[10] 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 увеличения их электроотрицательности.

1) O 2) P 3) Mg 4) Na 5) Br

[11] 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 увеличения кислотных свойств их высших оксидов.

1) Mg 2) Cl 3) Ca 4) S 5) Br

[12] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, водородные соединения которых являются кислотами. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения кислотности их водородных соединений.

1) P 2) S 3) Ca 4) Cl 5) I

[13] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их атомных радиусов.

1) Cs 2) As 3) Be 4) Li 5) Br

[14] 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 убывания их электроотрицательности.

1) Se 2) P 3) Ne 4) Cr 5) K

[15] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их атомного радиуса.

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

[16] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их высшей валентности.

1) Al 2) N 3) Zn 4) O 5) Cl

[17] 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 увеличения их высшей степени окисления.

1) Cl 2) Na 3) H 4) Al 5) O

[18] 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 кислотных свойств соответствующих им высших гидроксидов.

1) Be 2) Si 3) He 4) S 5) Mg

[19] 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

[20] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомного радиуса.

1) Cl 2) As 3) Mg 4) P 5) Cu

[21] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения основных свойств соответствующих им высших оксидов.

1) C 2) F 3) N 4) Sn 5) Ge

[22] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их электроотрицательности.

1) H 2) Br 3) Pb 4) O 5) Ga

[23] Из указанных в ряду химических элементов выберите три *s*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их атомного радиуса.

1) Zn 2) Cs 3) Ca 4) S 5) Mg

[24] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке убывания их атомного радиуса.

1) Na 2) Cl 3) Si 4) Al 5) K

[25] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые образуют оксиды. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения кислотного характера их высших оксидов.

1) C 2) N 3) F 4) Be 5) He

[26] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые образуют оксиды. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения кислотных свойств соответствующих им высших оксидов.

1) Al 2) Na 3) F 4) Ne 5) As

[27] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их валентности в высших гидроксидах.

1) S 2) Al 3) Mn 4) C 5) Na

[28] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения значения их низшей степени окисления.

1) C 2) P 3) Ca 4) F 5) Mg

[29] 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 высшей степени окисления.

1) Fe 2) S 3) Ca 4) As 5) P

[30] Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания их электроотрицательности.

1) O 2) S 3) Na 4) Mg 5) F

[31] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания их валентности в соответствующем водородном соединении.

1) F 2) Mg 3) Si 4) P 5) Cu

[32] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной подгруппе. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения кислотных свойств их водородных соединений.

1) F 2) I 3) Mn 4) Se 5) Br

[33] 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) Al 2) Cr 3) Se 4) Na 5) Br

[34] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в главных подгруппах. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания их атомного радиуса.

1) Cu 2) K 3) Ag 4) Se 5) S

[35] 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 атомных радиусов.

1) Si 2) Al 3) P 4) Fe 5) B

[36] Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке усиления кислотных свойств их высших гидроксидов.

1) Na 2) Ge 3) Cl 4) S 5) Mg

[37] 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 увеличения кислотных свойств их высших гидроксидов.

1) Cl 2) Ca 3) Mg 4) Al 5) Mn

[38] 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 увеличения их электроотрицательности.

1) O 2) Mg 3) Cr 4) Al 5) Cl

[39] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке усиления их восстановительных свойств.

1) Sn 2) Na 3) S 4) Mg 5) Si

[40] 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 ослабевания кислотных свойств соответствующих им высших гидроксидов.

1) Be 2) Si 3) Zn 4) S 5) Mg

[41] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их электроотрицательности.

1) Se 2) Zn 3) Cl 4) S 5) Cd

[42] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в главных подгруппах. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомных радиусов.

1) Zn 2) K 3) Mg 4) Cr 5) Cl

[43] 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) Se 2) Ar 3) Cr 4) Br 5) S

[44] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения основных свойств их высших гидроксидов.

1) As 2) Al 3) Mn 4) Si 5) Na

[45] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомного радиуса.

1) Mn 2) N 3) I 4) Mg 5) O

[46] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в одной группе. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения силы притяжения их валентных электронов к ядру.

1) Mg 2) S 3) Ba 4) Ca 5) Si

[47] 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 увеличения их электроотрицательности.

1) Na 2) As 3) Cr 4) Al 5) Se

[48] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке усиления восстановительных свойств соответствующих им простых веществ.

1) K 2) Cu 3) Si 4) Mg 5) Br

[49] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке усиления кислотных свойств их высших гидроксидов.

1) Fe 2) S 3) Ba 4) As 5) P

[50] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева находятся в главных подгруппах. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их атомного радиуса.

1) Fe 2) Ca 3) P 4) Mn 5) As

[51] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомного радиуса.

1) Rb 2) Zn 3) P 4) Cl 5) Sc

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

1) Be 2) Cl 3) Mn 4) S 5) Ti

[53] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке усиления их металлических свойств.

1) Ag 2) Cl 3) Ca 4) Br 5) K

[54] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые образуют летучие водородные соединения. Расположите выбранные элементы в порядке возрастания кислотных свойств соответствующих водородных соединений.

1) I 2) N 3) Mn 4) Ne 5) F

[55] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента-металла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их восстановительных свойств.

1) Pb 2) As 3) Si 4) Ca 5) Ag

[56] Из указанных в ряду химических элементов выберите три *p*-элемента. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их атомного радиуса.

1) N 2) Mn 3) Mg 4) Se 5) Br

[57] Из указанных в ряду химических элементов выберите три неметалла. Расположите выбранные элементы в порядке уменьшения их электроотрицательности.

1) O 2) H 3) Mn 4) Ge 5) I

[58] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые образуют оксиды. Расположите выбранные элементы в порядке усиления основных свойств их высших оксидов.

1) Be 2) F 3) Ca 4) Ar 5) Cr

[59] 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 увеличения их атомного радиуса.

1) V 2) Ca 3) P 4) Be 5) Cu

[60] Из указанных в ряду химических элементов выберите три элемента, которые **не относятся** к *s*-элементам. Расположите выбранные элементы в порядке увеличения их электроотрицательности.

1) F 2) Ca 3) Mn 4) K 5) Br

Ответы:

[1]	[2]	[3]	[4]	[5]	[6]	[7]	[8]	[9]	[10]
432	142	314	134	143	152	453	152	415	432
[11]	**[12]**	**[13]**	**[14]**	**[15]**	**[16]**	**[17]**	**[18]**	**[19]**	**[20]**
142	245	341	145	451	524	241	425	154	241
[21]	**[22]**	**[23]**	**[24]**	**[25]**	**[26]**	**[27]**	**[28]**	**[29]**	**[30]**
451	124	532	514	412	512	325	421	143	215
[31]	**[32]**	**[33]**	**[34]**	**[35]**	**[36]**	**[37]**	**[38]**	**[39]**	**[40]**
143	152	532	542	213	243	341	245	142	425
[41]	**[42]**	**[43]**	**[44]**	**[45]**	**[46]**	**[47]**	**[48]**	**[49]**	**[50]**
341	235	413	523	523	341	325	241	452	352
[51]	**[52]**	**[53]**	**[54]**	**[55]**	**[56]**	**[57]**	**[58]**	**[59]**	**[60]**
152	241	135	251	415	451	152	513	512	351