Беляева Л. В.,
МАОУ«АМТЭК»

ГИА-9 химия

В1.

Введите фамилию и имя

Всего заданий **10**

Начать тестирование

Время тестирования **20** мин.

В ряду химических элементов Al – Mg – Na

1. уменьшается радиус атомов
2. усиливаются металлические свойства
3. уменьшаются заряды ядер атомов
4. увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов
5. увеличивается число электронных слоёв в атомах

Выберите все правильные ответы!

В ряду химических элементов Li – Be – B

1. заряды ядер атомов уменьшаются
2. число энергетических уровней у всех элементов равно 2
3. наибольшее значение электроотрицательности имеет литий
4. высшая степень окисления бериллия равна +3
5. только бор образует простое вещество-неметалл

Задание 2 2 бал.

Выберите все правильные ответы!

Далее

В ряду химических элементов Al – Mg – Na происходит ослабление (уменьшение)

1. числа электронов на внешнем энергетическом уровне
2. числа электронных слоев в атомах
3. металлических свойств
4. степени окисления в высших оксидах
5. основного характера свойств высших гидроксидов

Выберите все правильные ответы!

Среди химических элементов C, N, O

1. наименьший радиус имеет атом углерода
2. наибольшую электроотрицательность имеет кислород
3. только у углерода высшая степень окисления равна номеру группы
4. отрицательную степень окисления может иметь только кислород
5. углерод и азот образуют высшие оксиды с кислотными свойствами

Выберите все правильные ответы!

В ряду химических элементов Te – Se – S

1. увеличиваются радиусы атомов
2. усиливаются металлические свойства соответствующих им простых веществ
3. увеличивается значение электроотрицательности
4. усиливается кислотный характер их высших оксидов
5. увеличивается число электронов во внешнем электронном слое атомов

Выберите все правильные ответы!

В ряду химических элементов Si – Ge – Sn

1. увеличивается радиус атома
2. ослабевает основный характер их высших оксидов
3. возрастает значение валентности в их высших оксидах
4. увеличивается число электронных слоев в их атомах
5. ослабевают металлические свойства соответствующих им простых веществ

Выберите все правильные ответы!

В группе химических элементов F, Cl, Br

1. наименьший радиус имеют атомы брома
2. наибольшую электроотрицательность имеет фтор
3. низшая степень окисления для всех элементов равна –2
4. все элементы образуют простые вещества-неметаллы
5. все элементы образуют высшие оксиды с общей формулой R_2O_7

Выберите все правильные ответы!

В ряду As – P – N увеличиваются

1. радиус атома
2. электроотрицательность
3. неметаллические свойства
4. число валентных электронов
5. восстановительные свойства

Выберите все правильные ответы!

В порядке усиления кислотных свойств расположены высшие оксиды в следующих рядах

1. $MgO – SiO_2 – SO_3$
2. $P_2O_5 – Al_2O_3 – Na_2O$
3. $SO_3 – P_2O_5 – Al_2O_3$
4. $BeO – B_2O_3 – CO_2$
5. $Br_2O_7 – SeO_3 – As_2O_5$

Выберите все правильные ответы!

Химический элемент, в атоме которого распределение электронов по электронным слоям 2*e*, 8*e*, 8*e*, 1*e*

1. имеет порядковый номер в периодической системе 20
2. образует с хлором соединения с ионной связью
3. проявляет степень окисления, равную +7
4. образует оксид с ярко выраженными основными свойствами
5. проявляет неметаллические свойства

Выберите все правильные ответы!

Результаты тестирования

Оценка

Правильных ответов

Набранных баллов

Ошибки в выборе ответов на задания:

Всего заданий бал.

Снова

Выход

Затрачено времени