



*Беляева Л. В.,
МАОУ «АМТЭК»*

ГИА-9 химия

В1.

Введите фамилию и имя

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

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



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

Среди химических элементов С, 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

В ряду химических элементов $\text{Te} - \text{Se} - \text{S}$

- ☐ 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

В ряду химических элементов Si – Ge – Sn

- ☐ 1 увеличивается радиус атома
- ☐ 2 ослабевает основной 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



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



В ряду As – P – N увеличиваются



1

радиус атома



2

электроотрицательность



3

неметаллические свойства



4

число валентных электронов



5

восстановительные свойства



В порядке усиления кислотных свойств
расположены высшие оксиды в следующих
рядах



1



2



3



4



5



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

- ☐ 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

Результаты тестирования

	Оценка		
Правильных ответов			
Набранных баллов			

Ошибки в выборе
ответов на задания:

Всего заданий бал.

Снова

Выход

Затрачено времени