



*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



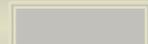
## В ряду химических элементов Li – Be – B

- 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 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



В ряду химических элементов Si – Ge – Sn

- 1 увеличивается радиус атома
- 2 ослабевают основные 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



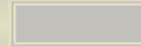
3



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	<input type="text"/>	<input type="text"/>
Набранных баллов	<input type="text"/>	<input type="text"/>

Ошибки в выборе  
ответов на задания:

Всего заданий  бал.

Снова

Выход

Затрачено времени