

8 класс

Тест по химии по теме:  
«Периодическая система  
химических элементов».



1. В главных подгруппах периодической системы химических элементов с увеличением заряда ядер не изменяется

- Радиус атома;
- Число электронов на внешнем энергетическом уровне;
- Общее число электронов;
- Число энергетических уровней.

## 2. Наиболее выраженные неметаллические свойства среди элементов 2-го периода периодической системы

- Бор;
- Углерод;
- Азот;
- Кислород.

3. В периодах периодической системы химических элементов с увеличением заряда ядер не изменяется

- Масса атома;
- Число энергетических уровней;
- Общее число электронов;
- Число электронов на внешнем энергетическом уровне.

4. Наиболее сильно выраженные металлические свойства среди элементов 2-го периода периодической системы проявляет

- Бор;
- Бериллий;
- Углерод;
- Литий.

## 5. Наиболее выражены металлические свойства у

- Кремния;
- Натрия;
- Алюминия;
- Магния.

6. Ряд чисел 2,8,5 соответствует распределению электронов по энергетическим уровням атома

- Алюминия;
- Азота;
- Фосфора;
- Хлора.

7. Электронная формула внешнего энергетического уровня  $2s^2 2p^4$  соответствует атому

- Серы;
- Углерода;
- Кремния;
- Кислорода.



8. Четыре электрона на внешнем энергетическом уровне имеет атом

- Гелия;
- Бериллия;
- Углерода;
- Кислорода.

## 9. Электронная формула атома углерода

- $\underline{1s^2} \underline{2s^2} \underline{2p^6}$ .
- $\underline{1s^2} \underline{2s^2} \underline{2p^4}$ .
- $\underline{1s^2} \underline{2s^2}$ .
- $\underline{1s^2} \underline{2s^2} \underline{2p^2}$ .

10. Химический знак элемента, электронная формула атома которого  $1s^22s^22p^63s^23p^4$ ,

- O;
- S;
- Cl;
- F.

# Ты ответил правильно

- Молодец!!!

# Правильно.

- Ты сегодня на высоте



Это верный ответ.

- Умничка



# Ты ответил на вопрос!

- Молодец!!!



# Неправильно

- Попробуй еще раз





# Правильно.

- У фосфора всего 15 электронов.

# Правильно.

- Электронная  
формула атома  
кислорода:  $1s^2 2s^2 2p^4$

# Правильно.

- Атом углерода на  
внешнем  
энергетическом  
уровне имеет 4  
электрона

# Правильно.

- Электронная  
формула атома  
углерода  $1s^2 2s^2 2p^2$ .

# Правильно.

- Электронная  
формула серы  
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

# Правильно.

- Среди предложенных  
элементов у натрия  
наименьшее  
количество  
электронов на  
внешнем  
энергетическом  
уровне

# Ты ответил на все вопросы!

- Поздравляю, ты освоил материал темы «Периодическая система химических элементов».

