

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 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$,

- 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».

