

Электронные оболочки

Основной

• Ядро

- A – примерно такого же размера, как и атом
- B – составляет примерно половину массы атома
- C – намного меньше атома
- D – намного легче атома

• Каково максимальное количество электронов в первой электронной оболочке?

- A – 1
- B – 2
- C – 8
- D – 18

• Сколько электронов находится во внешней электронной оболочке атома натрия?

- A – 1
- B – 2
- C – 8
- D – 18

• Сколько электронов находится во внешней электронной оболочке атома фтора?

- A – 1
- B – 2
- C – 7
- D – 9

Углубленный

• Химические свойства атома зависят от

- A – количества электронов в его первой оболочке
- B – суммы количества нейтронов и протонов
- C – массы ядра
- D – количества электронов в его внешней оболочке

• Если у атома X 12 электронов, то сколько электронов будет находиться в его внешней оболочке?

- A – 1
- B – 2
- C – 8
- D – 10

• Если у атома элемента Y 6 внешних электронов в его второй оболочке, то сколько электронов требуется атому Y для заполнения внешней оболочки?

- A – 1
- B – 2
- C – 6
- D – 8

• Если у элемента Z 7 внешних электронов, то свойства какого из этих элементов будут похожи на свойства элемента Z?

- A – натрий
- B – фтор
- C – калий
- D – неон

• Ответы

Что такое атом?

Основной

• Что состоит из атомов?

B – жидкости

C – газы

D – твердые тела

• Элементарными частицами атома являются:

A – протоны и нейтроны

B – протоны и электроны

D – нейтроны и электроны

• Ядро, как правило, состоит из

A – электронов

C – нейтронов

D – нейтронов и электронов

• Атом, состоящий из 8 протонов, это атом:

A – водорода

B – золота

C – меди

Углубленный

• 99% массы атома сконцентрировано в

A – электронах

B – нейтронах

C – протонах

• Количество протонов в атоме всегда равно

A – количеству нейтронов

C – общему количеству электронов и нейтронов

D – разнице количества электронов и нейтронов

• Атомный номер - это

B – количество нейтронов

C – количество электронов

D – количество электронов – количество нейтронов

• Уникальная особенность атома определенного элемента определяется

A – размером ядра

B – массой его ядра

D – количеством нейтронов в его ядре

Электронные оболочки

Основной

• Ядро

A – примерно такого же размера, как и атом

B – составляет примерно половину массы атома

C – намного меньше атома

D – намного легче атома

• Каково максимальное количество электронов в первой электронной оболочке?

A – 1

B – 2

C – 8

D – 18

• Сколько электронов находится во внешней электронной оболочке атома натрия?

A – 1

B – 2

C – 8

D – 18

• Сколько электронов находится во внешней электронной оболочке атома фтора?

A – 1

B – 2

C – 7

D – 9

Углубленный

• Химические свойства атома зависят от

A – количества электронов в его первой оболочке

B – суммы количества нейтронов и протонов

C – массы ядра

D – количества электронов в его внешней оболочке

• Если у атома X 12 электронов, то сколько электронов будет находиться в его внешней оболочке?

A – 1

B – 2

C – 8

D – 10

• Если у атома элемента Y 6 внешних электронов в его второй оболочке, то сколько электронов требуется атому Y для заполнения внешней оболочки?

A – 1

B – 2

C – 6

D – 8

• Если у элемента Z 7 внешних электронов, то свойства какого из этих элементов будут похожи на свойства элемента Z?

A – натрий

B – фтор

C – калий

D – неон