

## • Тест

## Что такое атом?

## Основной

## • Что состоит из атомов?

- A – все вещества
- B – жидкости
- C – газы
- D – твердые тела

## • Элементарными частицами атома являются:

- A – протоны и нейтроны
- B – протоны и электроны
- C – протоны, нейтроны и электроны
- D – нейтроны и электроны

## • Ядро, как правило, состоит из

- A – электронов
- B – протонов и нейтронов
- C – нейтронов
- D – нейтронов и электронов

## • Атом, состоящий из 8 протонов, это атом:

- A – водорода
- B – золота
- C – меди
- D – кислорода

## Углубленный

## • 99% массы атома сконцентрировано в

- A – электронах
- B – нейтронах
- C – протонах
- D – ядре

## • Количество протонов в атоме всегда равно

- A – количеству нейтронов
- B – количеству электронов
- C – общему количеству электронов и нейтронов
- D – разнице количества электронов и нейтронов

## • Атомный номер - это

- A – количество протонов
- B – количество нейтронов
- C – количество электронов
- D – количество электронов – количество нейтронов

## • Уникальная особенность атома определенного элемента определяется

- A – размером ядра
- B – массой его ядра
- C – количеством протонов в его ядре
- 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