



## • Ответы

## Введение в периодическую таблицу

## Основной

- Все нижеперечисленные вещества – химические элементы, исключая

A – золото

**B – воду**

C – кислород

D – водород

- Менделеев создал периодическую таблицу

B

A – 1968 г.

B – 1908 г.

C – 1896 г.

**D – 1869 г.**

- Элементы было сложно упорядочить вследствие того, что

A – они выглядели одинаково

B – все они были твёрдыми

**C – они обладали совершенно разными свойствами**

D – все они были газами

- Менделеев расположил элементы по порядку их

**A – относительной атомной массы**

B – температуры плавления

C – плотности

D – химической активности

## Углубленный

- Менделеев писал на своей колоде карт

A – названия элементов

**B – названия элементов и их относительную атомную массу**

C – цвета элементов

D – названия элементов и их плотность

- Менделеев заметил, что группы включали элементы со сходными

**A – химическими свойствами**

B – относительными атомными массами

C – названиями

D – температурами плавления

- Менделеев оставил пустые ячейки, потому что

A – он не был уверен в том, что делает

B – у него не было достаточно карт

C – он не мог понять закономерность

**D – он считал, что будет открыто больше элементов**

- В строках, или периодах, элементы

**A – имели увеличивающуюся относительную атомную массу**

B – проявляли усиливающуюся активность

C – проявляли схожие химические свойства

D – имели увеличивающуюся температуру плавления



## Периодическая таблица и атомная структура

## Основной

- Для данного атома его атомный номер равен количеству

A – электронов

B – нейтронов

C – протонов

D – фотонов

- Генри Мозли выдвинул предположения об атомном номере в

A – 1703 г.

B – 1913 г.

C – 1923 г.

D – 1932 г.

- Атом аргона содержит

A – 10 протонов

B – 11 протонов

C – 17 протонов

D – 18 протонов

- Количество природных элементов на Земле равно

A – 54

B – 83

C – 92

D – 100

## Углубленный

- Элемент с наименьшим атомным номером – это

A – аргон

B – натрий

C – водород

D – гелий

- Максимальное количество электронов на второй оболочке атома

A – 2

B – 8

C – 18

D – 32

- Количество внешних электронов в атомах галогенов

A – 2

B – 4

C – 7

D – 9

- Элементы одной группы имеют одинаковое количество

A – внешних электронов

B – электронных оболочек

C – протонов

D – нейтронов