



## •Тест

## 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