Тема теста

Промежуточное или итоговое тестирование

Указать все единицы знаний, которые будем проверять

Ключ и критерии оценивания

Тема – Строение атома

промежуточное тестирование

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Единицы знаний | Номер задания | Количество баллов |
| 1. Понятие «Атом» | 7 | 2 |
| 1. История открытия «Атома» | 1 | 1 |
| 1. Строение «Атома» | 2 | 1 |
| 1. Понятие «е» | 3 | 1 |
| 1. Понятие «р» | 4, 6 | 1 |
| 1. Изотопы | 5 | 1 |

Вариант I

**Задания множественного выбора.**

Правильный ответ - 1балл, неправильный - 0 баллов.

*Обведите кружком букву, соответствующую варианту правильного ответа.*

1. Понятие «атом» для обозначения мельчайших неделимых частиц вещества было введено в науку

А) в XIX в. Ирландским физиком Стонни

Б) в Античности

В) в XX в. Менделеевым

Г) в Средневековье.

1. Из каких частиц состоит атомное ядро

А) из протонов и электронов

Б) из нейтронов и протонов

В) только из протонов

Г) только из нейтронов

1. Наименьший отрицательный заряд, принятый в химии за единицу (-1), несут на себе

А) электроны

Б) протоны

В) нейтроны

Г) ионы

1. Определите число протонов в атоме железа (Fe)

А) 56

Б) 55

В) 26

Г) 30

**Задания на дополнение**

*Вставьте пропущенные слова*

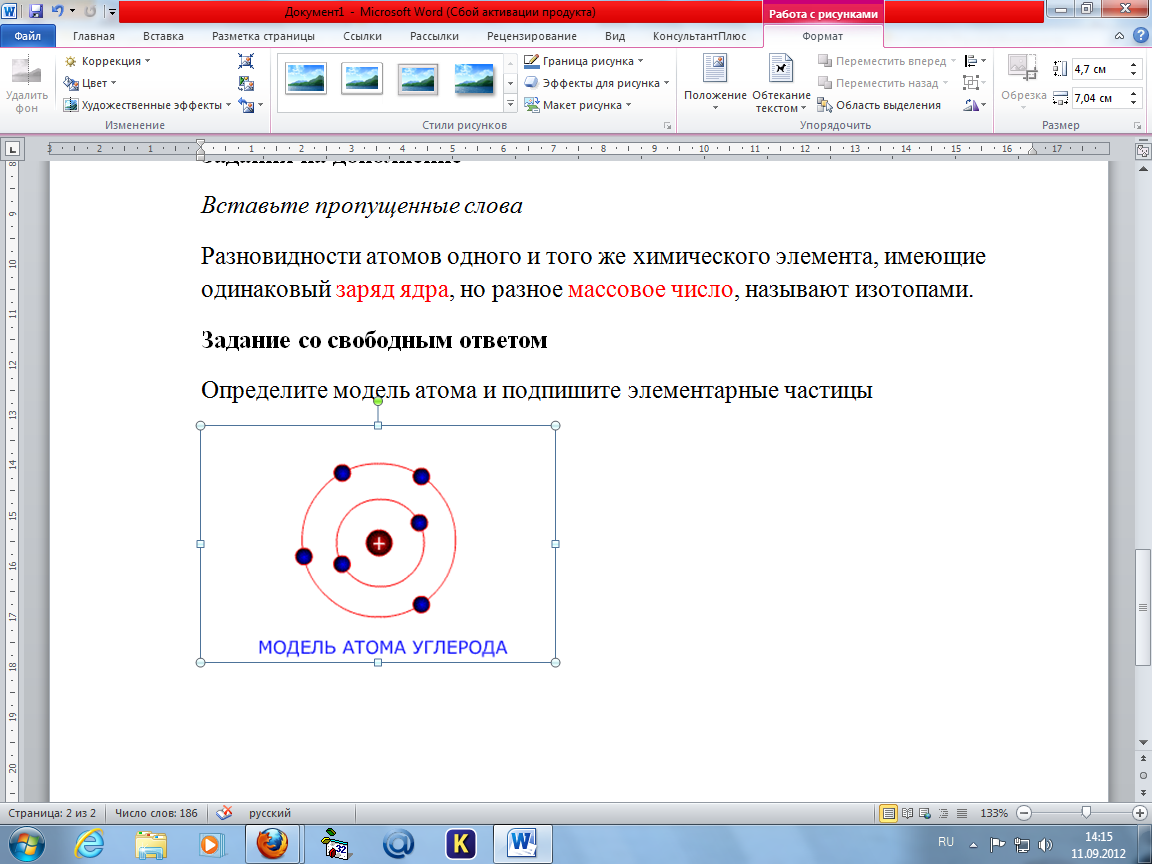
Правильный ответ - 1 балл

1. Разновидности атомов одного и того же химического элемента, имеющие одинаковый заряд ядра, но разное массовое число, называют изотопами.

**Задание со свободным ответом**

Правильный ответ - 1 балл

1. Определите модель атома\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ и подпишите элементарные частицы

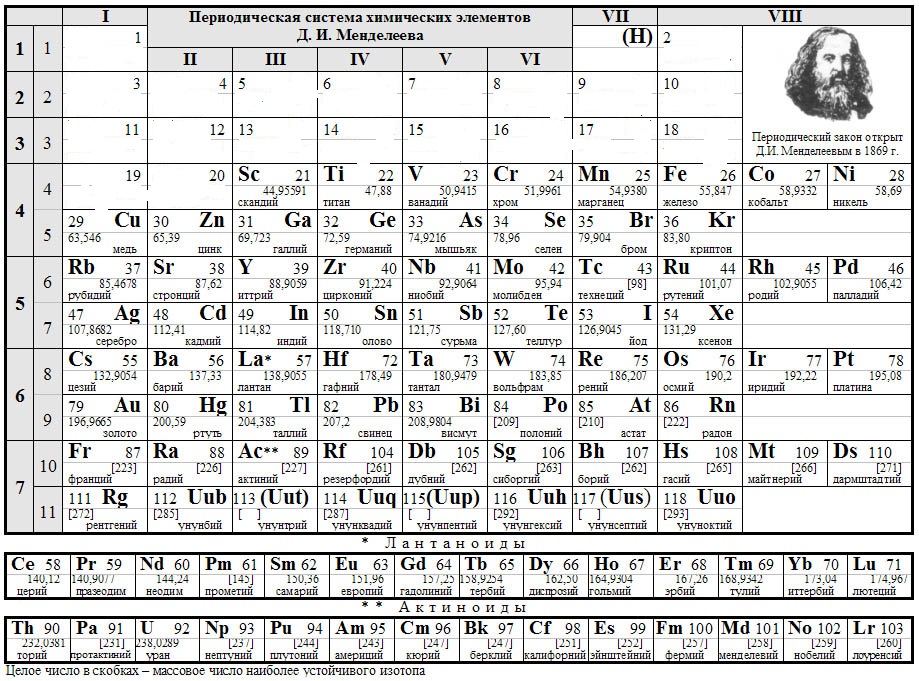


1. Объясните слова А.М. Бутлерова, который задолго до открытия А. Беккереля писал: «Атомы не неделимы по своей природе, а неделимы только доступными нам ныне средствами…»

Правильный ответ - 2 балл

1. Выявите закономерность и расставьте химические элементы ПСХЭ Д.И. Менделеева.

Правильный ответ - 2 балла



H Водород (а.м. 1,00794)

He Гелий (а.м. 4,002602)

Li Литий (а.м. 6,9412)

Be Бериллий (а.м. 9,0122)

B Бор (а.м. 10,812)

С Углерод (а.м. 12,011)

N Азот (а.м. 14,0067)

О Кислород (а.м. 15,9994)

F Фтор (а.м. 18,9984)

Ne Неон (а.м. 20,179)

Na Натрий (а.м. 22,98977)

Mg Магний (а.м. 24,305)

Al Алюминий (а.м. 26,98154)

Si Кремний (а.м. 28,086)

P Фосфор (а.м. 30,97376)

S Сера (а.м. 32,06)

Cl Хлор (а.м. 35,453)

Ar Аргон (а.м. 39,948)

К Калий (а.м. 39,0983)

Ca Кальций (а.м. 40,08)