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)