Приложение 2 Карточки

Вариант 1

|  |  |
| --- | --- |
| Электронные схемы | Группы |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** |
| 2е 4е | Щ | Ж | Э | **Х** | А | Б | У |
| 2е 8е 2е | В | **И** | К | М | Н | О | П |
| 2е 1е | **М** | С | Ы | Ф | Ю | А | Я |
| 2е 8е 5е | Р | Б | Т | В | **И** | Е | Г |
| 2е 8е 1е | **Ч** | Д | Ж | И | К | З | М |
| 2е 8е 7е | Л | О | В | Н | У | П | **Е** |
| 2е 8е 3е | Р | Т | **С** | Х | Ц | Ч | Ф |
| 2е 3е | Щ | Ы | **К** | Э | М | Н | К |
| 2е 8е 6е | О | Я | А | В | С | **И** | О |
| 2е 5е | Ю | П | Р | М | **Й** | В | Х |

Вариант 2

|  |  |
| --- | --- |
| Число протонов и нейтронов | Группы |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** |
| 13р 14n | А | Г | **Э** | Г | О | С | Б |
| 12р 12n | В | **Л** | Щ | К | И | П | Н |
| 15р 16n | Б | О | П | Е | **Е** | К | У |
| 19р 20n | **М** | Ц | У | А | Д | Ы | Э |
| 17р18n | Й | З | Ф | Л | З | Л | **Е** |
| 6р 6n | К | М | Я | **Н** | Ю | Ю | Я |
| 8р 8n | П | С | Т | Д | Ч | **Т** | В |

**Лист контроля**

Учащегося 8 «Б» класса\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Менделеевская викторина | Расскажи мне обо мне | Составь код | Зажги огонёк | Итог |
|  |  |  |  |  |

**Тестирование**

1. Чему равно общее число электронов в атоме кремния.

А. 3 Б. 4 В. 14 Г. 28

 2. Сколько нейтронов в атоме брома?

А. 35 Б. 44 В. 45 Г. 80

 3. Чему равно массовое число атома меди?

А. 4 Б. 29 В. 63 Г. 64

 4. Сколько энергетических уровней в атоме серы?

А. 3 Б. 6 В.16 Г. 32

 5. Сколько протонов в атоме хлора?

А. 17 Б. 35 В. 35,5 Г. 52

 6. Сколько электронов вращается вокруг ядра в атоме фтора?

А. 2 Б. 7 В. 9 Г. 19

 7. Сколько электронов находится на внешнем энергетическом уровне бора.

А. 2 Б. 3 В. 5 Г. 11

 8. Сколько электронов максимально может находиться на третьем энергетическом уровне?

А. 2 Б. 8 В. 18 Г. 32