

# Щёлочноземельные металлы.



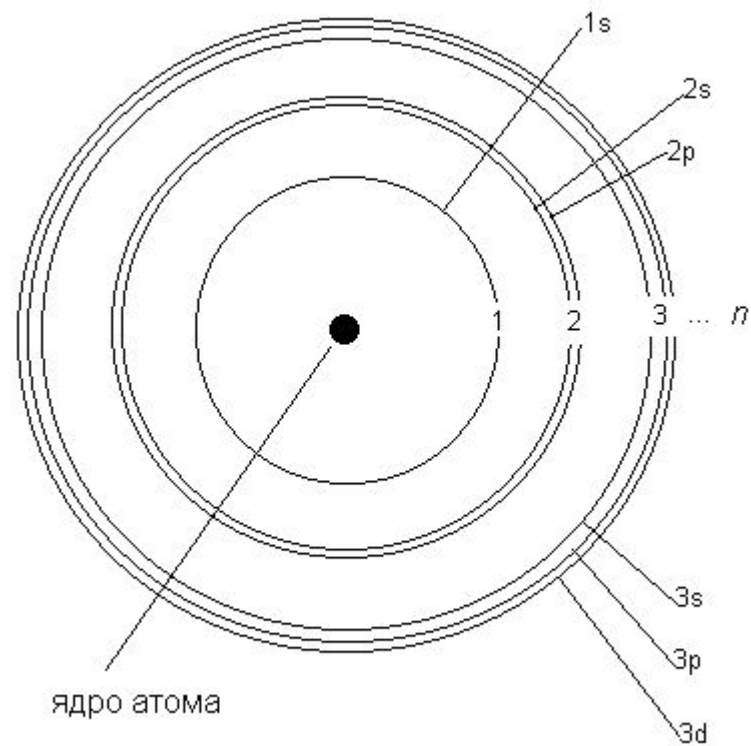
Выполнила:  
Ученица 9 Б класса  
МОУ СОШ № 172  
Мошкова Любовь.

| II  |  |
|---|--|
| a   | b  |
| s <sup>2</sup>                                      | s <sup>2</sup> d <sup>10</sup>                                     |
| БЕРИЛЛИЙ<br>4<br>s <sup>2</sup><br>9,0122 <b>Be</b> | 8, 9   |
| МАГНИЙ<br>12<br>s <sup>2</sup><br>24,312 <b>Mg</b>  | 24-26  |
| КАЛЬЦИЙ<br>20<br>s <sup>2</sup><br>40,08 <b>Ca</b>  | 40<br>42-44<br>46 48   |
| 64<br>66-68<br>70                                   | ЦИНК<br>30<br>s <sup>2</sup> d <sup>10</sup><br><b>Zn</b> 65,37    |
| СТРОНЦИЙ<br>38<br>s <sup>2</sup><br>87,62 <b>Sr</b> | 84<br>86-88  |
| 106 108<br>110-112<br>113, 114 116                  | КАДМИЙ<br>48<br>s <sup>2</sup> d <sup>10</sup><br><b>Cd</b> 112,40 |
| БАРИЙ<br>56<br>s <sup>2</sup><br>137,34 <b>Ba</b>   | 130 132<br>134-138   |
| 196<br>198-202<br>204                               | РТУТЬ<br>80<br>s <sup>2</sup> d <sup>10</sup><br><b>Hg</b> 200,59  |
| РАДИЙ<br>88<br>s <sup>2</sup><br>226,025 <b>Ra</b>  | (218)<br>220-224<br>226  |
| 286<br>288-292<br>294                               | ЭКАРТУТЬ<br>112<br>s <sup>2</sup> d <sup>10</sup><br><b>E-Hg</b>   |

- Они живут в семиэтажном доме,
- На внешнем уровне имея электрона **ДВА**.
- В квартирах *восстановителей-героев*,
- Вы угадали кто это, друзья?

Щёлочноземельные металлы - серые и твёрдые вещества,  
 Имеют степень окисления +2.

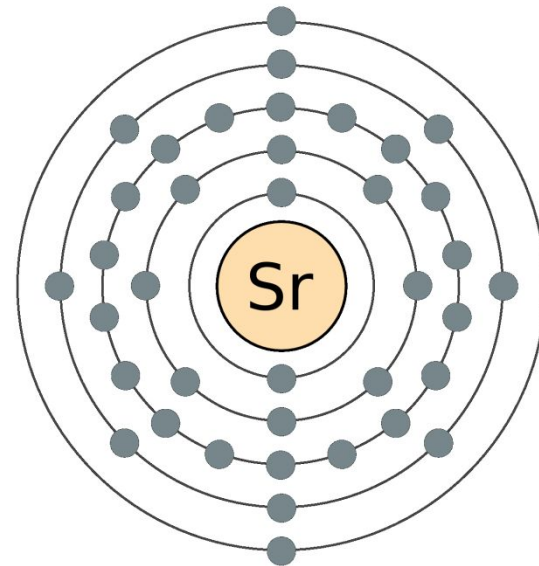
| Элемент | Период, группа | Электронное строение атома   | Движение электронов $e$ | Степень окисления атома элемента |
|---------|----------------|--|-------------------------|----------------------------------|
| Mg      | 3, II          | Mg (+12) $\left. \begin{array}{l} \left. \left. \right) \right) \right) \\ 2 \quad 8 \quad 2 \end{array} \right\}$ | Отдает $2e \Rightarrow$ | M <sup>+2</sup>                  |



Все кроме  
Стронция  
не режутся  
ножом,  
Активность  
растёт с  
каждым  
номерком.

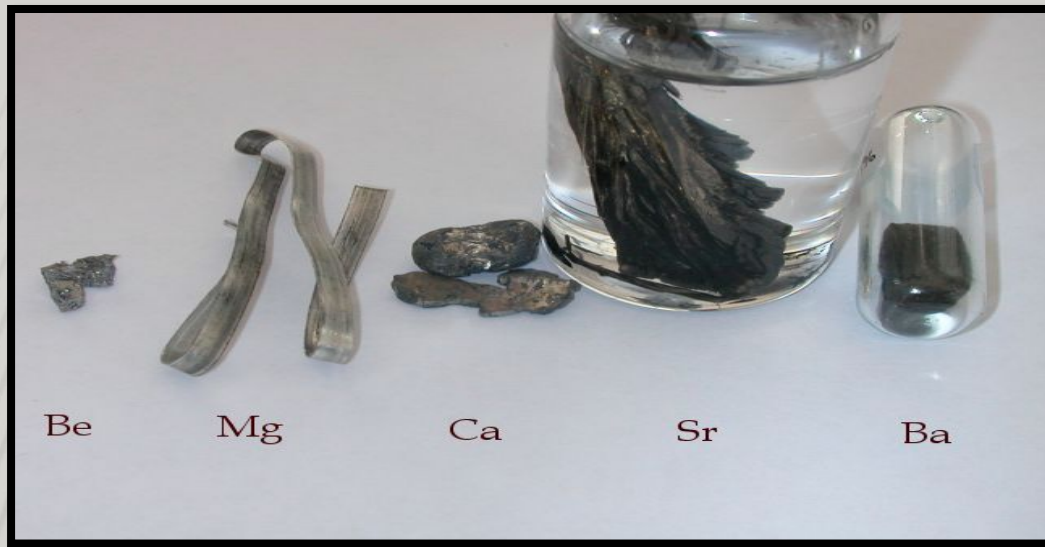


38: Strontium 2,8,18,8,2



- У каждого свои есть плюсы, недостатки
- А в общем то они -славные ребята!
- В оксидной плёнке **Магний** обитает.
- А **Кальций** в кислороде попросту сгорает.





Под слоем керосина хранят  
троих друзей:

Кальций, Стронций, Барий -  
Чтоб было веселей!



**А будут окисляться-  
Тогда уж к ним не лезь!  
*Оксидов и нитратов дадут  
такую смесь!***



Нитрат  
Бария.

Химически активных при  
любом задании

В природе на найти в  
свободном состоянии!

Ну а что касается, их  
определённости,

Приведу таблицу по  
распространенности!





- На первом
- месте
- Кальций-
- Его везде
- хватает!



- А вот запасы
- Магния в
- природе
- убывают.

- Бария и
- Стронция
- практиче-ски
- уж нет.

- А ниже их
- Бериллий,
- Редко видит свет.



Самый редкий –  
Радий,  
Вселяющий нам страх.  
От нас прячется  
далеко  
В Урановых рудах.





Все металлы  
второй группы  
Интересны по  
своему!

И у каждого их них  
есть своя история!

