

# Щёлочноземельные металлы.



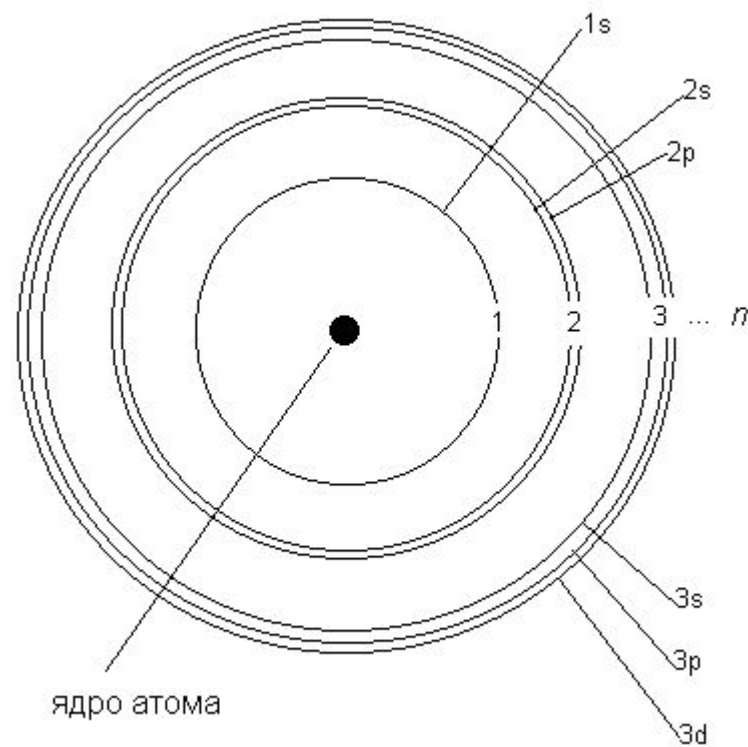
Выполнила:  
Ученица 9 Б класса  
МОУ СОШ № 172  
Мошкова Любовь.

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

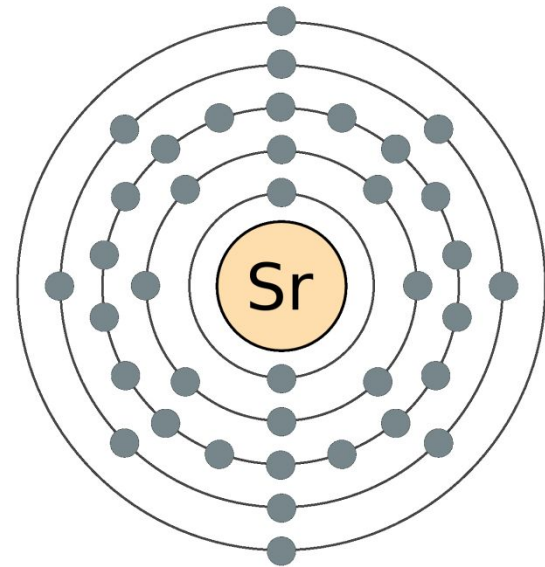
Элемент	Период, группа	Электронное строение атома	Движение электронов $e$	Степень окисления атома элемента
Mg	3, II	$\text{Mg (+12)} \left. \begin{array}{l} \text{)}} \\ \text{)}} \\ \text{)}} \end{array} \right\} \begin{array}{l} 2 \\ 8 \\ 2 \end{array}$	Отдает $2e \Rightarrow$	$+2$



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



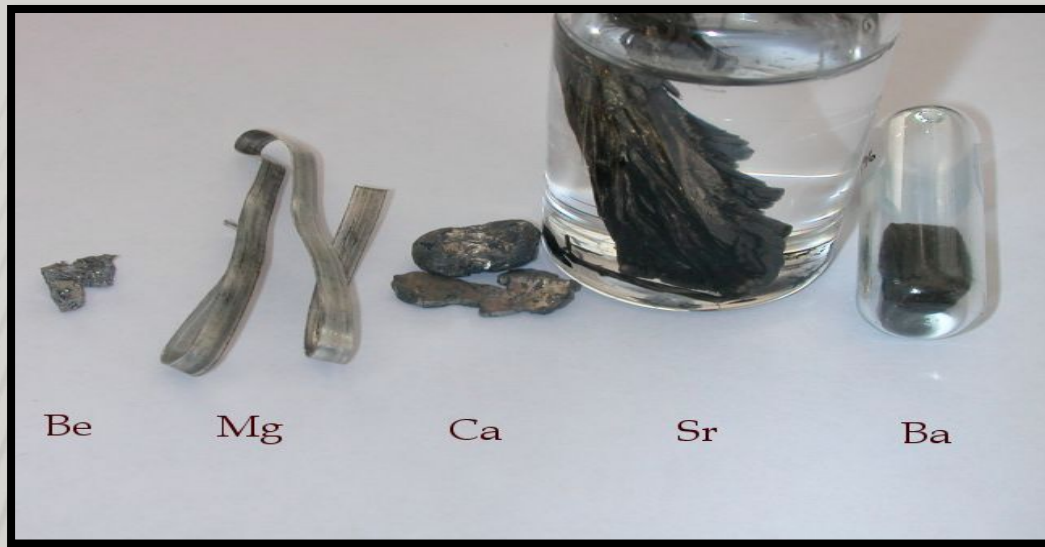
38: Strontium 2,8,18,8,2





- 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!

