

Щёлочноземельные металлы.



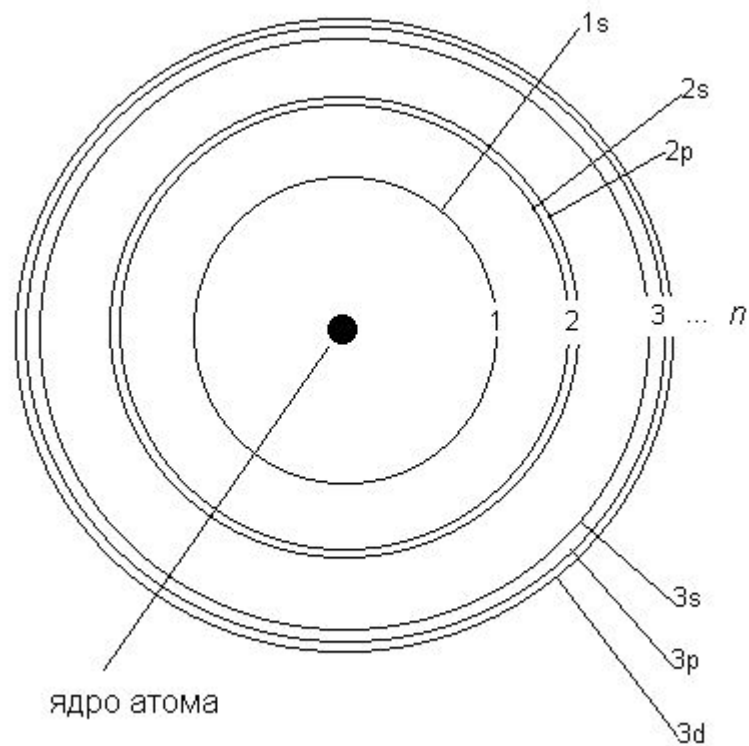
Выполнила:
Ученица 11а класса
МОУ СОШ № 172
Мошкова Любовь.

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

- 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.

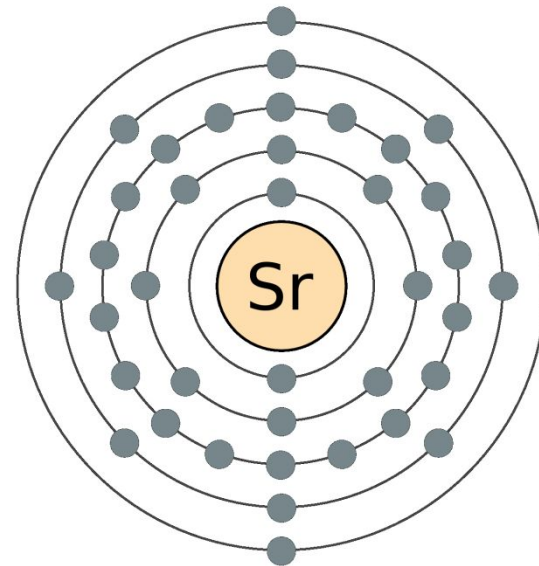
Элемент	Период, группа	Электронное строение атома	Движение электронов e	Степень окисления атома элемента
Mg	3, II	Mg (+12) $\left. \begin{array}{l} \left. \left. \right) \right) \right) \\ 2 \ 8 \ 2 \end{array} \right\}$	Отдает $2e \Rightarrow$	M ⁺²



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

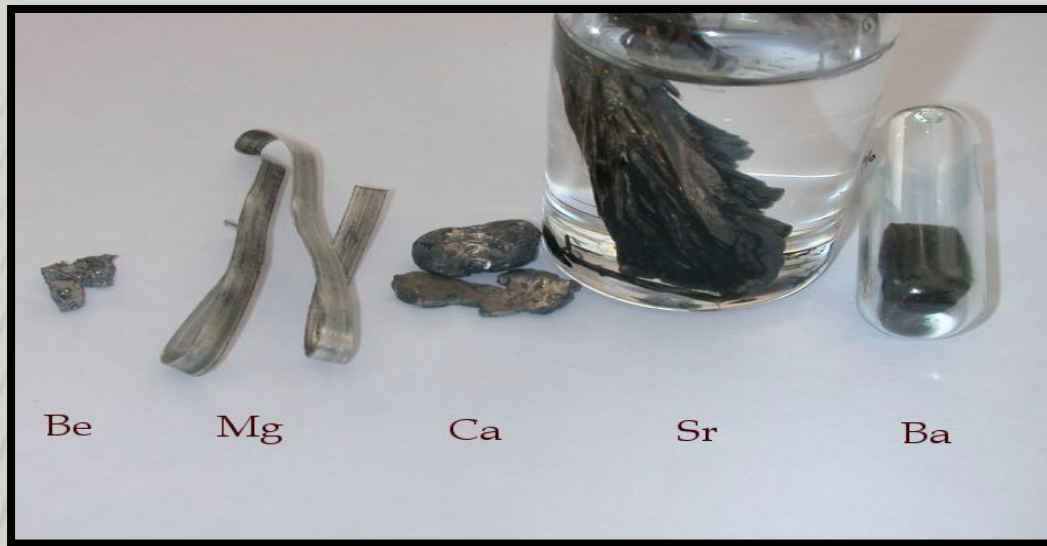


38: Strontium 2,8,18,8,2



- 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 не 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 из них
есть своя история!

