Щёлочноземельные металлы.

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

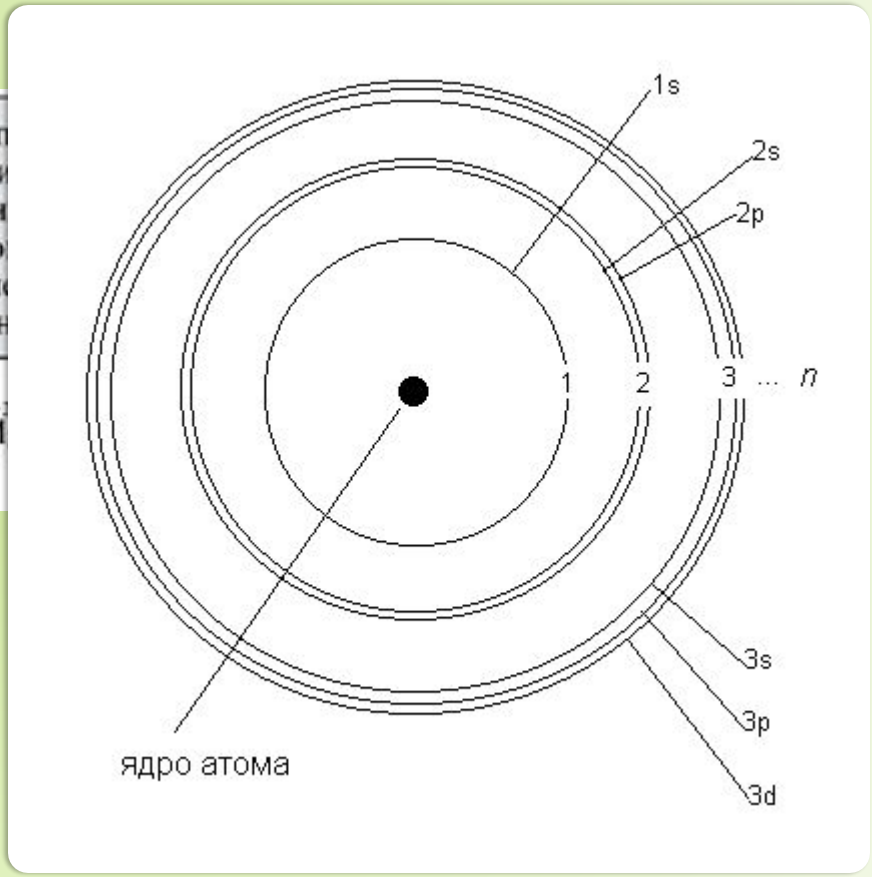


- Они живут в семиэтажном доме,
- На внешнем уровне имея электрона **ДВА**.
- В квартирах *восстановителей*-героев,
- Вы угадали кто это, друзья?

Щёлочноземельные металлы - серые и твёрдые вещества,

Имеют степень окисления +2.

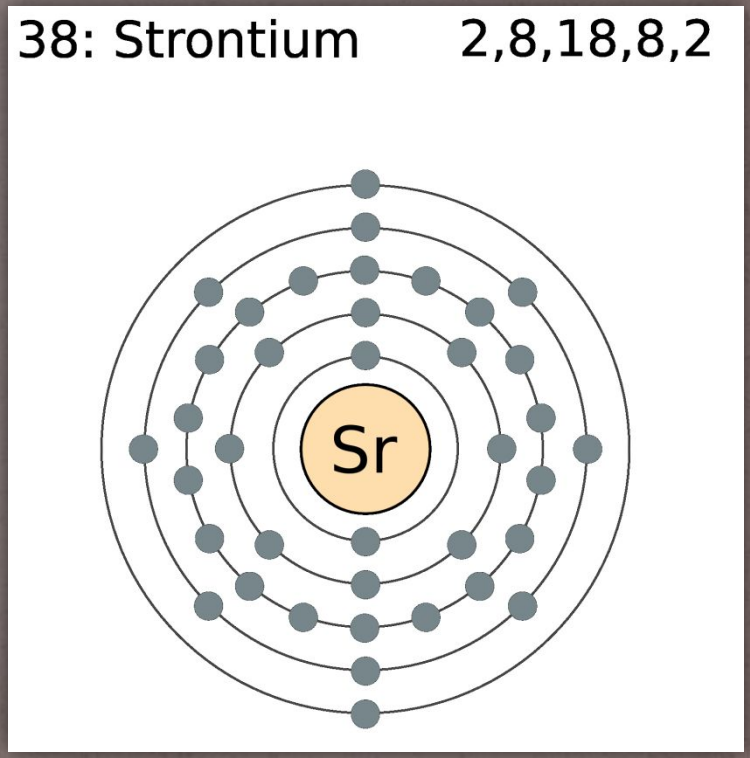
Эле-мент	Период, группа	Электронное строение атома	Движение электронов *e*	Степ окислен ато эле мен
Mg	3, II	Mg (+12) 2 8 2	Отдает $2e \Rightarrow$	M^{+2}



Все кроме Стронция не режутся ножом,

Активность растёт с каждым номерком.





У каждого свои есть плюсы, недостатки

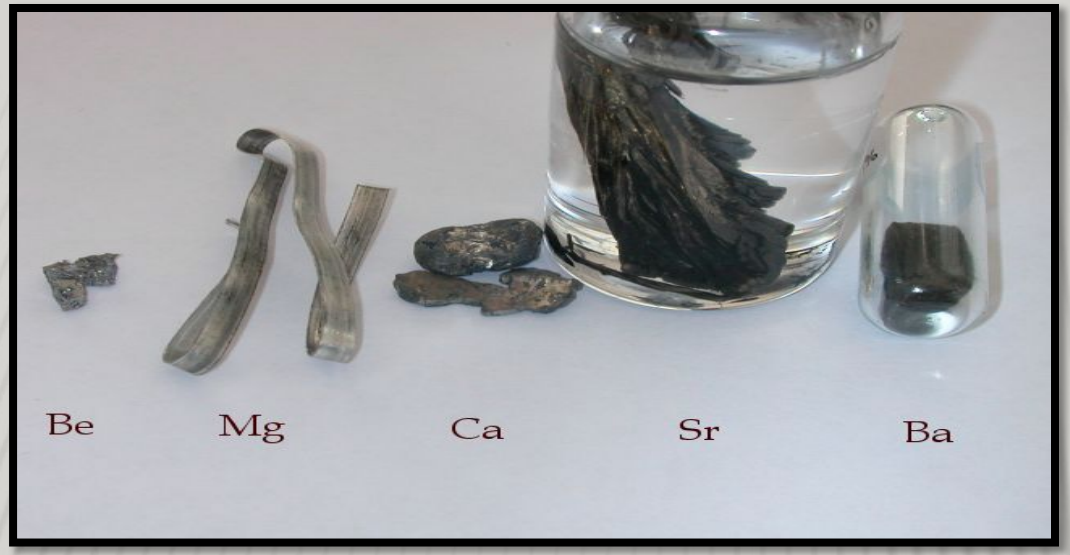
А в общем то они - славные ребятки!

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!