

Щелочноземельные металлы

Вторая группа главная подгруппа наряду с семейством щелочноземельных металлов включает и два типических элемента – бериллий и магний

Общая характеристика

- Be
- Mg
- Ca
- Sr
- Ba
- Ra

$n s^2$

Максимальная

Металличес

Щелочноземельные металлы

+2

Металлы химически активные
Взаимодействуют с водой, кроме бериллия.
Взаимодействуют с водородом с образованием гидридов

Бериллий

◎ Бериллий сходствует с алюминием и магнием...Получил своё название потому, что находится в минерале берилле. Металл называют также глицием от греческого слова «сладкий», потому что соли его имеют сладковатый вкус. Д.И. Менделеев

Распространение в природе

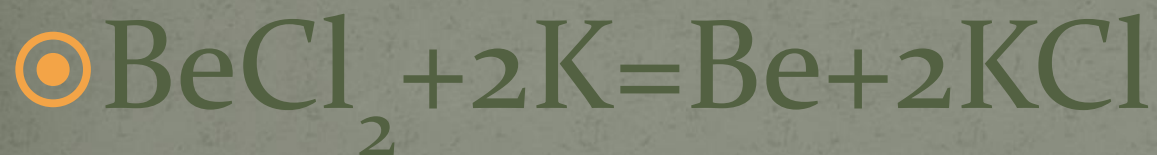


Александрит
редкий камень. Его
производят и
искусственным
путём, однако идёт
он не на продажу, а
на использование в
аэрокосмической
отрасли

изумруд

Получение

- В виде простого вещества бериллий получили в 1828 году немецкий учёный Фридрих Вёлер и французский химик Антуан Бюсси. Они действовали калием на безводный хлорид бериллия





В настоящее время бериллий получают, восстанавливая его фторид магнием, либо электролизом расплава смеси хлоридов бериллия и натрия.

Металл
светло-
серого цвета,
покрытый
тончайшей
оксидной
плёнкой



Тугоплав-
кий
металл
 $t = 1287 \text{ C}$



Be

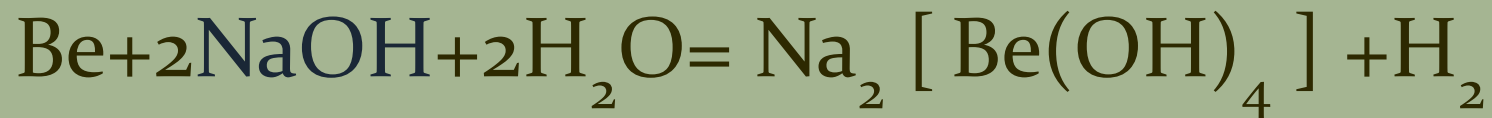
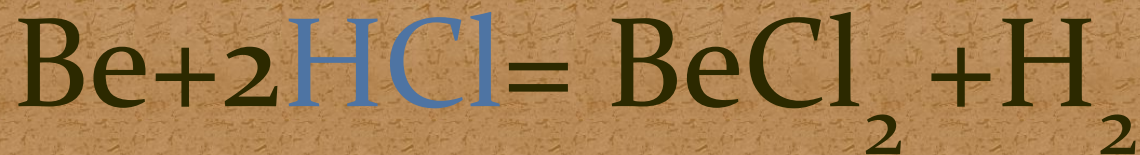
Уникальное
сочетание
лёгкости с
высокой
твёрдостью



Чистый
пластичен ,
но
незначительн
ые примеси
делают его
хрупким

Химические свойства

- Обладая высокой химической активностью



Магний

- Магний был открыт при анализе воды из минерального источника вблизи города Эпсом в Англии. Горькая на вкус она привлекла внимание исследователей, при упаривании такой воды на стенках сосуда образовывалась белая корка вещества, соль $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

Поучение

- Впервые магний был получен в 1808г Гемфри Деви при электролизе влажной магнезии . По его предложению элемент назвали Magnium



Физические свойства

Мягкий и
пластичный

Mg

Температура
плавления
650 °С

При
комнатной
температуре
покрыт
тончайшей
оксидной
плёнкой

Распространение в природе

Входит в состав

Магний входит
в состав
активного
центра зелёного
пигмента
растений -
хлорофилла

Доломит $MgCaCO_3$

магнезит $MgCO_3$

Химические свойства

- Горение на воздухе



- При комнатной температуре взаимодействует с водой, лишь при нагревании



- Магний легко реагирует с разбавленными кислотами

Химически активен
Сильный восстановитель

Применение

Твёрдые и прочные
сплавы с алюминием
магналий- 30% Mg
Электрон –включает
цинк, марганец,
медь

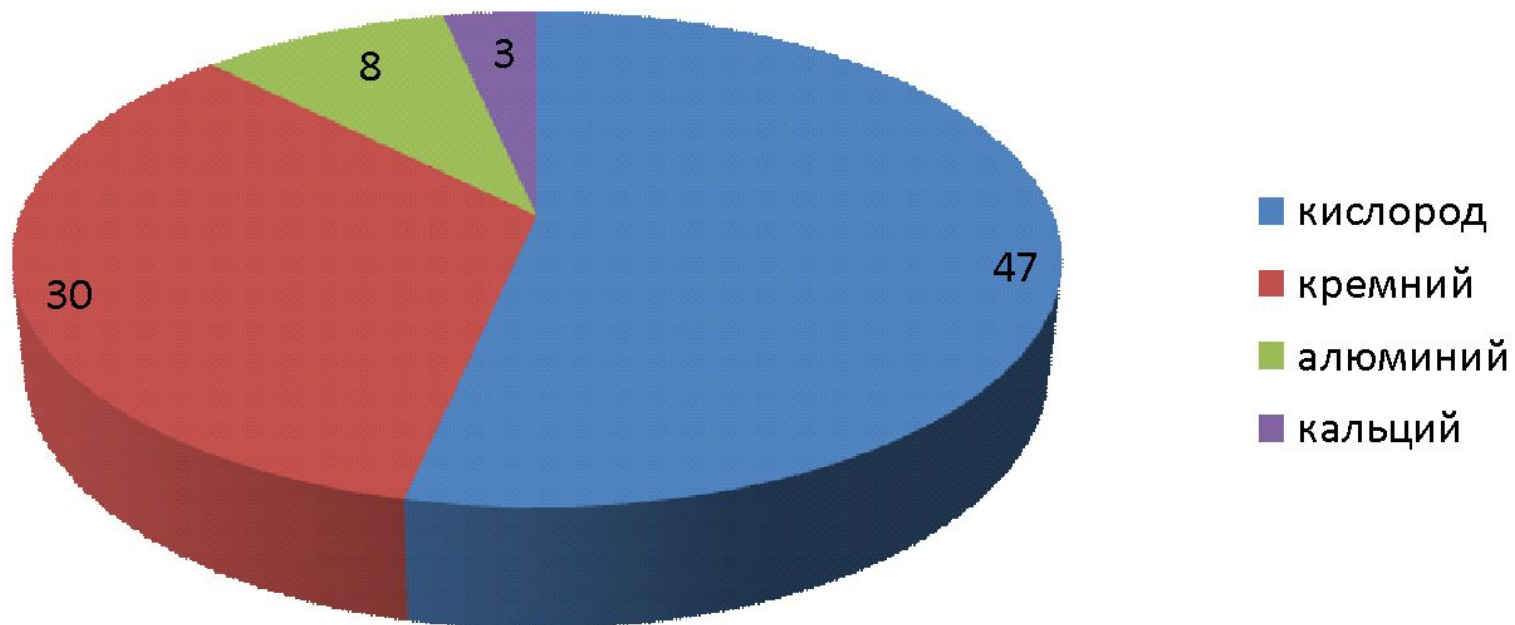
Mg

Автомобильная ,
авиационная и
ракетная
промышленность

В медицине
Оксид магния -для
понижения
кислотности
желудка
Сульфат магния -
слабительное

Кальций

в земной коре



Распространение в природе

Гипс $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$

Кальцит

Самый распространенный минерал и один из немногих, которые можно найти, просто гуляя в горах. Альпы — одно из мест, где можно найти кальцит.

Мрамор,
как CaCO_3

Арагонит

После кальцита арагонит — самый известный карбонат кальция. Он образуется при низких температурах, например, в пещерах. Визитная карточка арагонита — шестигранные призматические тройники.

ОБРАЗЕЦ



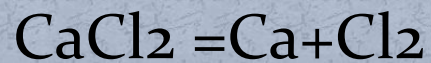
Минерал: www.fsljfabre.com
фото: FSLJ Fabre

БУМАЖНЫЙ
ШПАТ
Образец
кальцита
с соответствующей кристаллической структурой

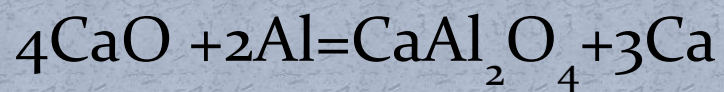
Флюорит CaF_2

Получение

- Электролиз расплавов солей



- Аллюмотермия



ртути

Физические свойства

Лёгкий,
беловато-
серый,
Пластичный
металл

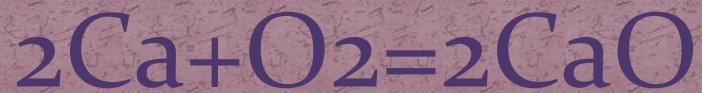
Ca

Из -за
достаточной
твёрдости
невозможно
резать ножом,
как щелочные
металлы

Температура
плавления
839° С

Химические свойства

- С простыми веществами
- $\text{Ca} + \text{H}_2 = \text{CaH}_2$
- $\text{Ca} + \text{Cl}_2 = \text{CaCl}_2$
- $3\text{Ca} + \text{N}_2 = \text{Ca}_3\text{N}_2$



Кирпично-красное
пламя

Химические свойства

Со сложными веществами

- $\text{Ca} + 2\text{NH}_3 = \text{Ca}(\text{NH}_2)_2 + \text{H}_2$
- $\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$
- $\text{Ca} + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$ любая кислота кроме азотной

Стронций и барий

В виде простых
веществ барий и
стронций были
выделены Г.Деви в
1808 году

Применение

- Соединения кальция, стронция и бария находят применение в различных отраслях промышленности.
 - Сульфат бария (нитрат, карбонат, хлорид, сульфат) используют в промышленности для производства красок, пигментов, химических реактивов, керамики, стекла. Оксид бария используют для защиты металлов от коррозии.
- предметов.



Используют в производстве белой краски литопон, обладающей высокой кроющей способностью

Добавка в производстве бумаги дорогих сортов- денежных знаков и документов

Изготовление защитных материалов для рентгеновских установок, в медицине

Спасибо за внимание

- Презентацию выполнила учитель химии

Тихомирова И.Ю. МОУ лицей № **20** г.Кострома