

КАЛЬЦИЙ И ЕГО СОЕДИНЕНИЯ

9 класс

20 Кальций
Ca 40,078

$4s^2$

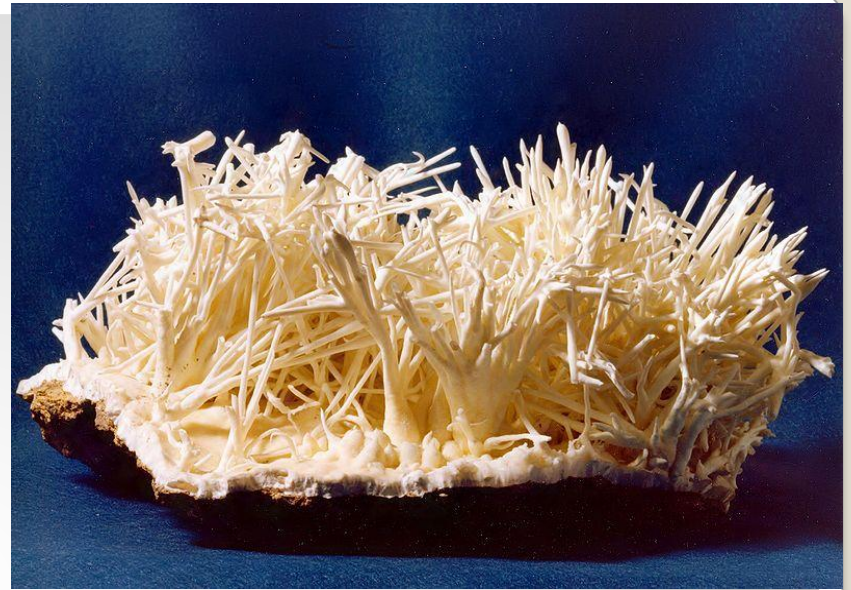
МКОУ «СОШ № 85»
г. Тайшет Иркутской обл.
Учитель: Никитюк Л.Ф.



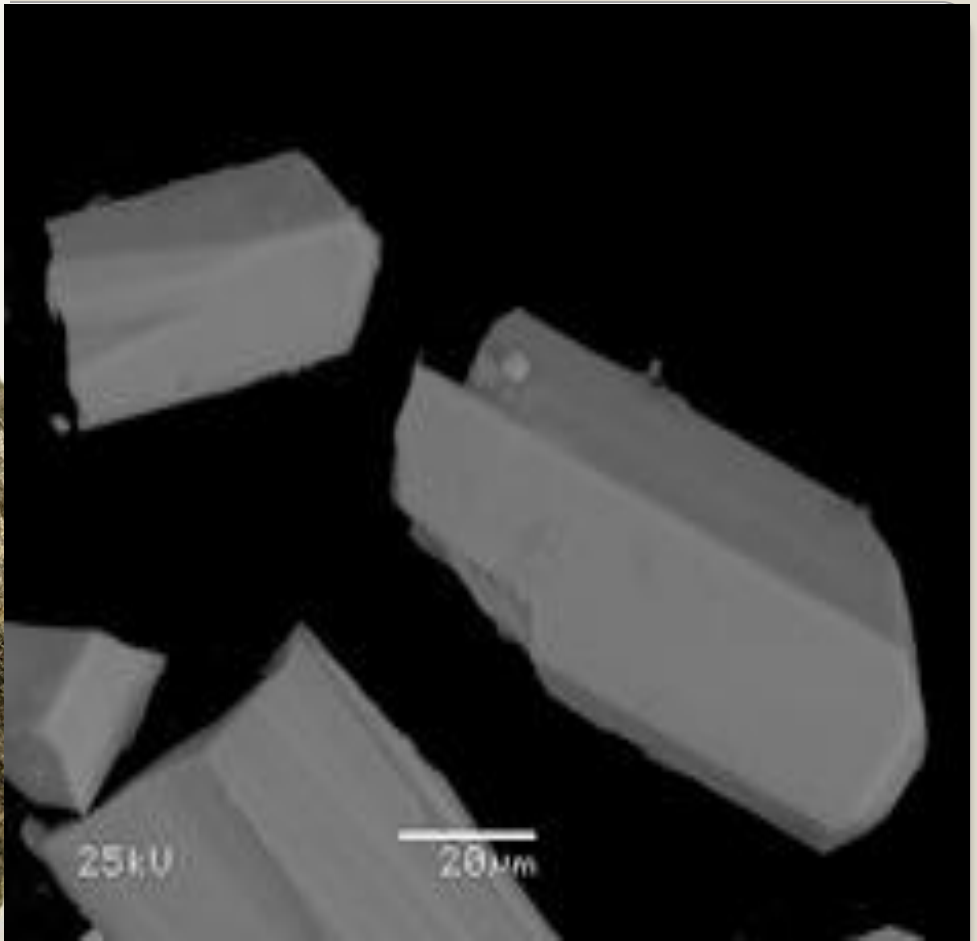
Кальцит
CaCO₃



НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ



АРАГОНИТ CaCO_3



ВАТЕРИТ (ФАТЕРИТ) CaCO_3

МЕЛ



Мел



Известняк



Мрамор

Важнейшее соединение: CaCO_3



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



Фосфориты
и апатиты
 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

Важнейшие соединения

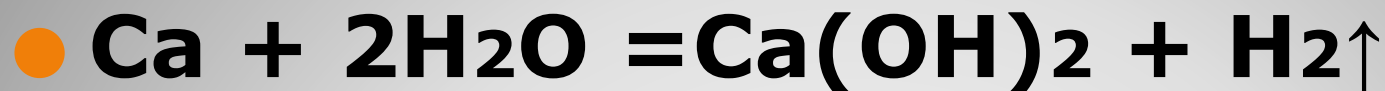


Физические свойства

Серебристо-белый,
легкий ($\rho=1,55$)
 $t_{пл.} = 851\text{C}^{\circ}$



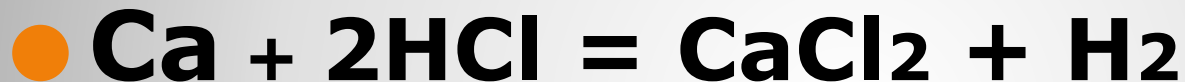
Химические свойства



гидроксид кальция



хлорид кальция

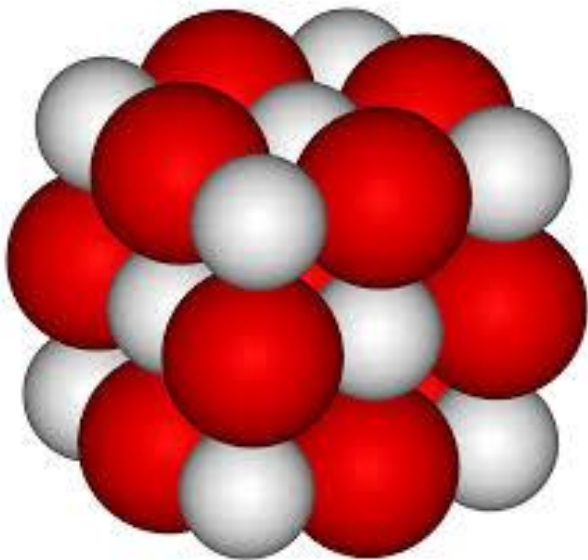


хлорид кальция



оксид кальция

Химические свойства



**Ионная
кристаллическая
решетка**

CaO – негашеная известь



**Белое,
тугоплавкое
вещество (2570С°)**

Оксид кальция CaO



Химические свойства



**$\text{Ca}(\text{OH})_2$ -гащенная известь,
известковое молоко, известковая вода**



Применение

1. Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман «Химия 9 класс», Москва, «Просвещение», 2011.
2. http://ru.wikipedia.org/wiki/Оксид_кальция
3. http://ru.wikipedia.org/wiki/Гашёная_известь
4. <http://ru.wikipedia.org/wiki/Известняк>
5. <http://ru.wikipedia.org/wiki/Мрамор>
6. <http://ru.wikipedia.org/wiki/Кальцит>
7. <http://ru.wikipedia.org/wiki/Арагонит>

Источники