

# КАЛЬЦИЙ И ЕГО СОЕДИНЕНИЯ

## 9 класс

20 Кальций  
**Ca** 40,078

$4s^2$

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



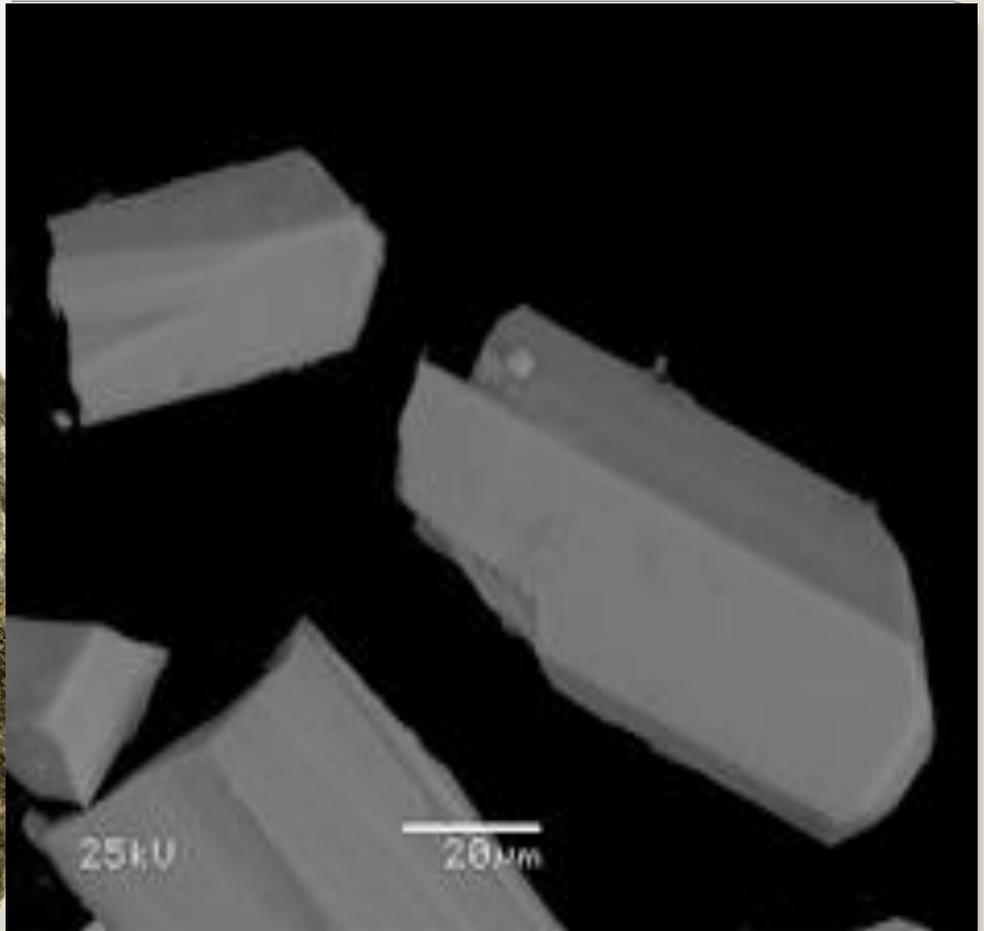
**Кальцит  
 $\text{CaCO}_3$**



**НАХОЖДЕНИЕ В ПРИРОДЕ**



# АРАГОНИТ $\text{CaCO}_3$



**ВАТЕРИТ (ФАТЕРИТ)  $\text{CaCO}_3$**

МЕЛ



**Мел**



**Известняк**

**Мрамор**



**Важнейшее соединение:  $\text{CaCO}_3$**



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



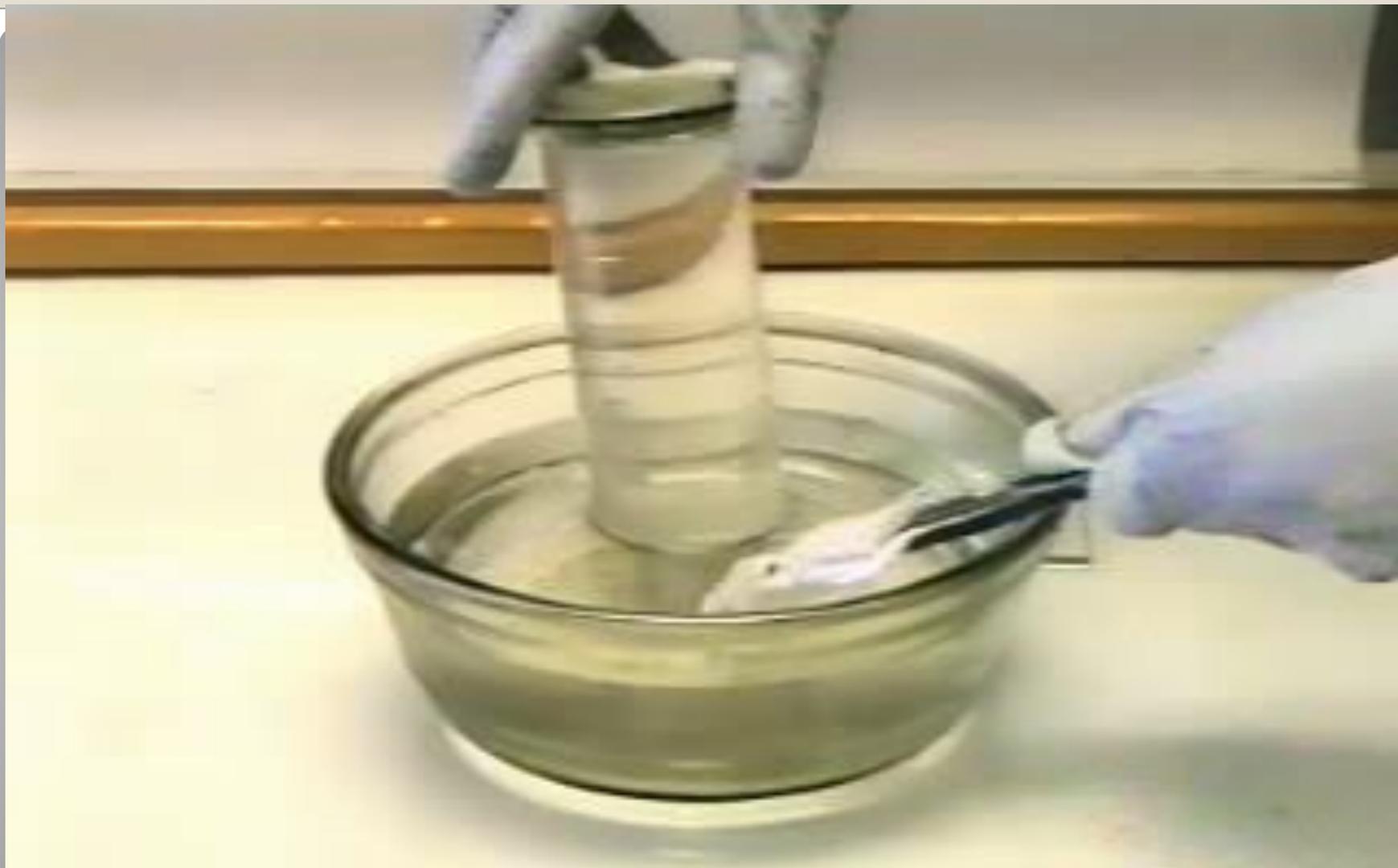
**Фосфориты**  
**и апатиты**  
 **$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$**

**Важнейшие соединения**



## Физические свойства

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



**Химические свойства**



гидроксид кальция



хлорид кальция

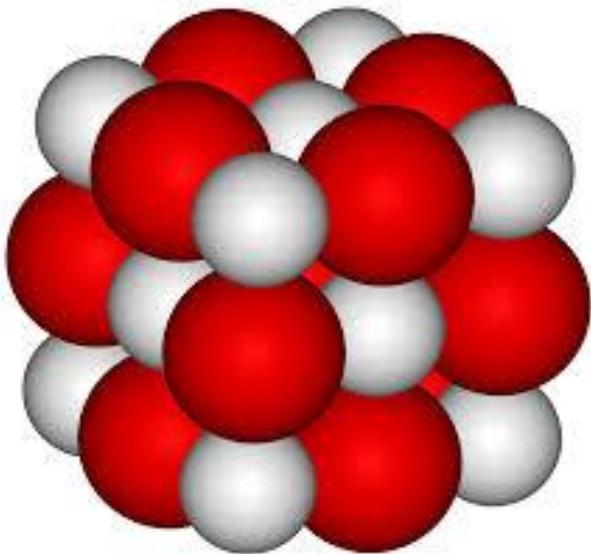


хлорид кальция



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](http://ru.wikipedia.org/wiki/Оксид_кальция)
3. [http://ru.wikipedia.org/wiki/Гашёная\\_известь](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**