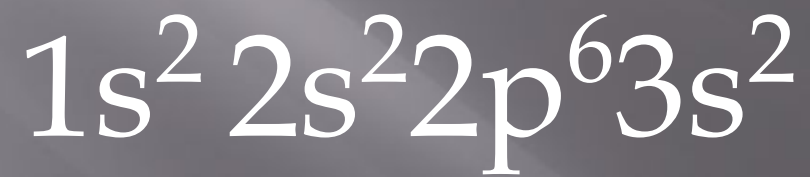


МАГНИЙ И КАЛЬЦИЙ

Mg



8 место в природе

Входит в состав 200 минералов

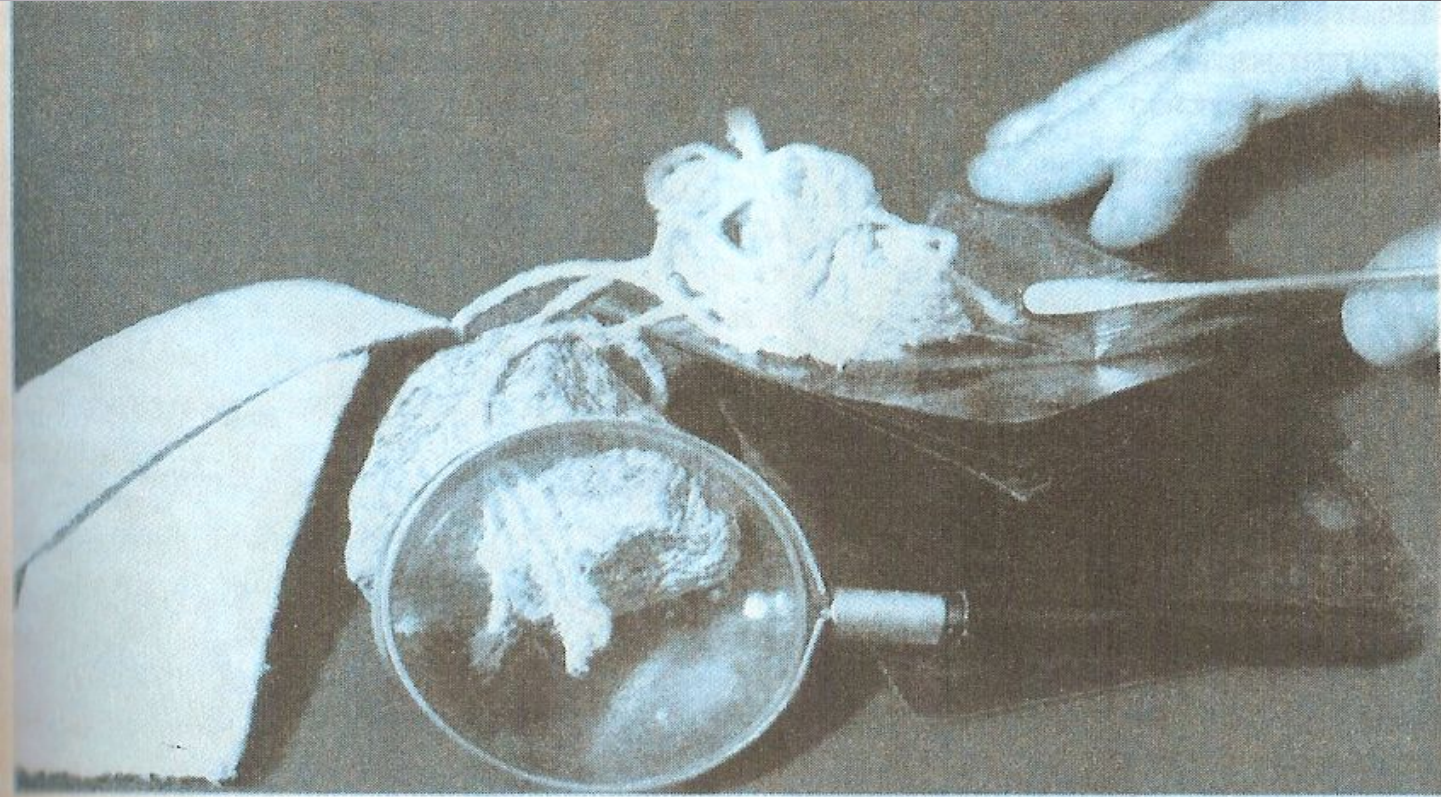
магнезит (MgCO_3)

Асбест ($\text{MgCO}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \cdot \text{SiO}_2$)

Крупнейшее месторождение асбеста в
СНГ

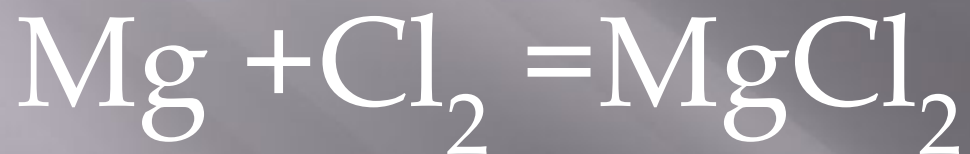
Жетыгаринское месторождение

1м^3 воды = 1кг магния

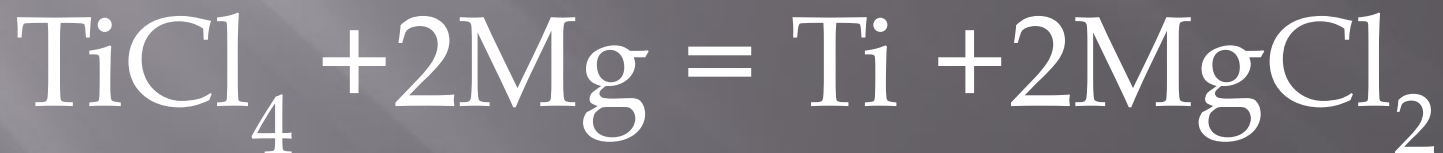


- ▣ Белый металл на воздухе становится матовым
- ▣ Самый легкий
- ▣ Плотность $1,74 \text{ г/см}^3$
t плавления $651 \text{ } ^\circ\text{C}$

Взаимодействие с
галогенами



Восстанавливает многие
металлы



Ca

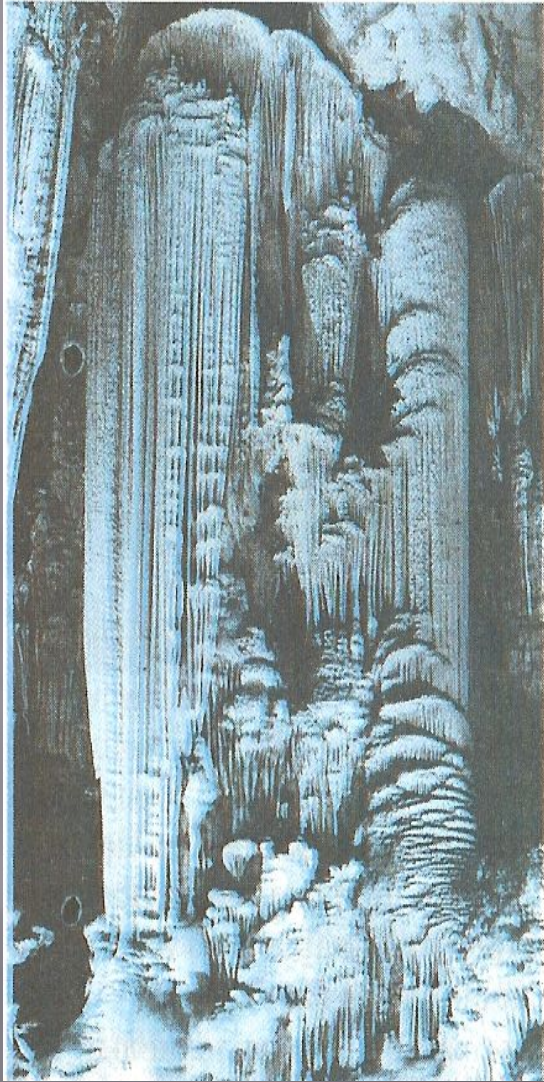


5 место в земной коре

В организме человека до 1 кг Кальция кости,
зубы, кровь

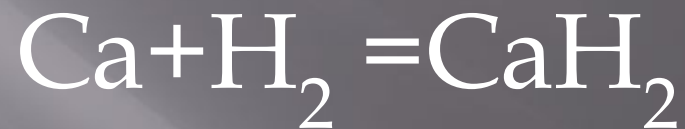
Крупнейшие месторождения в РК Каратау и
Актюбинской области

Образует разные минералы: мел, мрамор,
известняк, кораллы и т.д.

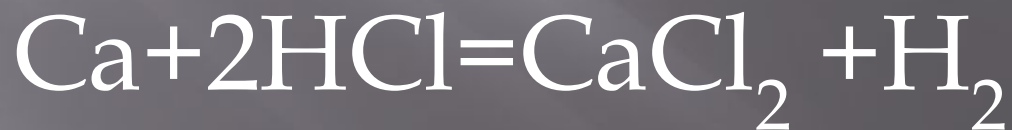


- Серебристо белый легкий металл
- Плотность $1,55 \text{ Г/см}^3$
t плавления $840 \text{ }^\circ\text{C}$
- Хранится под слоем керосина

- При нагревании в струе водорода образ гидрид

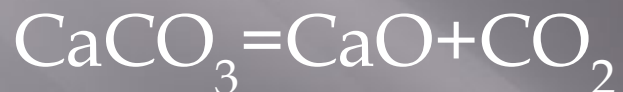


Реакция с кислотой



Соединения Кальция и Магния

- ▣ Негашеная известь получают при прокаливании известняка при t 1000 °C



Реакция гашения извести



Сульфат магния



Применяется в
медицине , в
производстве бумаги.

Известковое молоко

