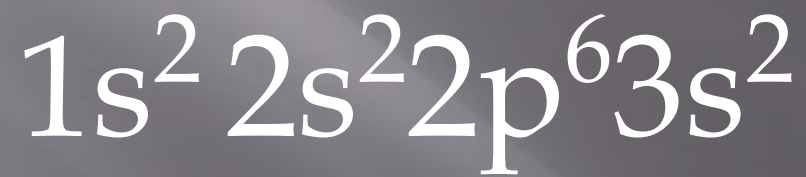


# МАГНИЙ И КАЛЬЦИЙ

Mg



8 место в природе

Входит в состав 200 минералов

магнезит ( $\text{MgCO}_3$ )

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

Крупнейшее месторождение асбеста в  
СНГ

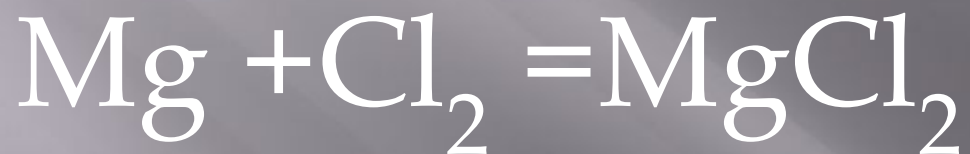
Жетыгаринское месторождение

$1\text{м}^3$  воды = 1кг магния

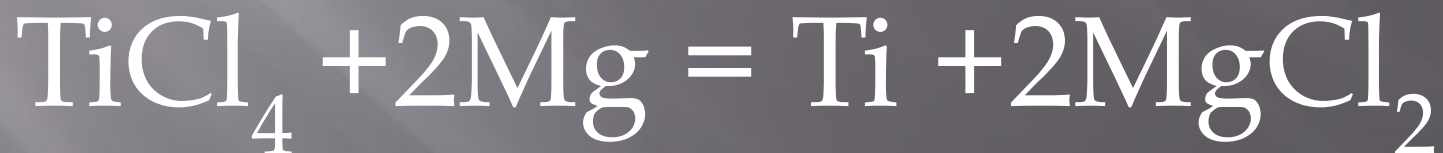


- ▣ Белый металл на воздухе становится матовым
- ▣ Самый легкий
- ▣ Плотность  $1,74 \text{ г/см}^3$   
t плавления  $651 \text{ }^\circ\text{C}$

Взаимодействие с  
галогенами



Восстанавливает многие  
металлы



# Ca

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$

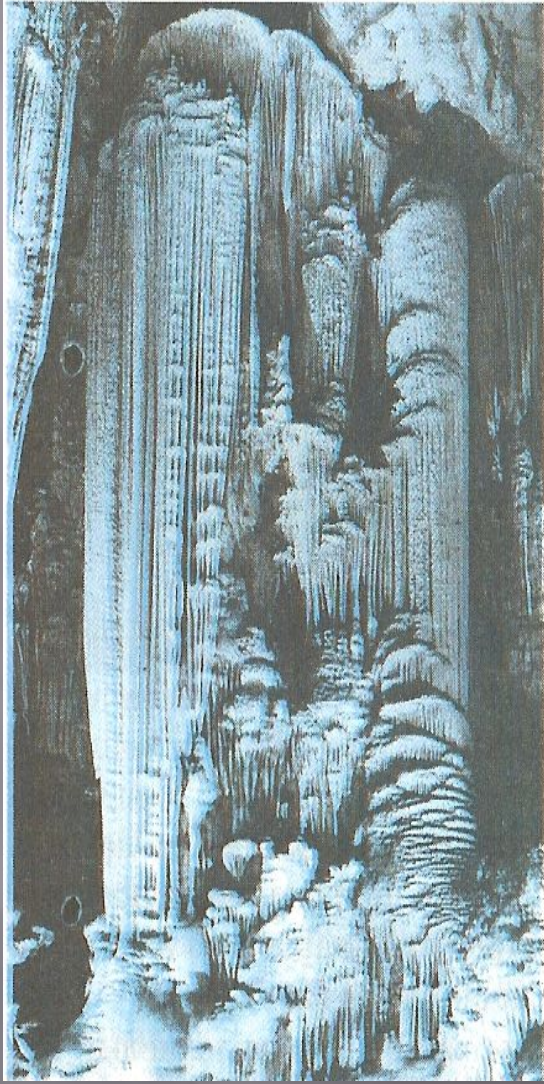
5 место в земной коре

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

Крупнейшие месторождения в РК Каратау и  
Актюбинской области

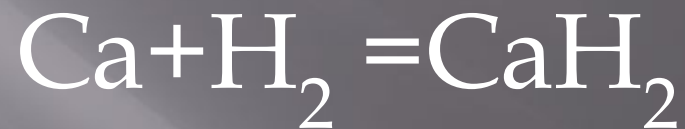
Образует разные минералы: мел, мрамор,  
известняк, кораллы и т.д.



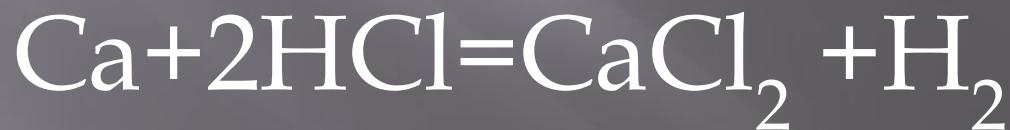


- Серебристо белый легкий металл
- Плотность  $1,55 \text{ Г/см}^3$   
t плавления  $840 \text{ }^\circ\text{C}$
- Хранится под слоем керосина

- ▣ При нагревании в струе водорода образ гидрид

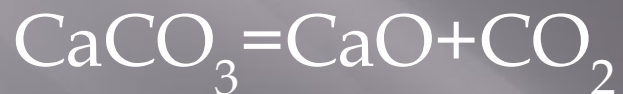


Реакция с кислотой



# Соединения Кальция и Магния

- ▣ Негашеная известь получают при прокаливании известняка при  $t\ 1000\ ^\circ\text{C}$



Реакция гашения извести



Сульфат магния



Применяется в  
медицине , в  
производстве бумаги.

# Известковое молоко

