

Ca

Кальций(МЕТАЛЛ)

# Содержание в почве и в водах

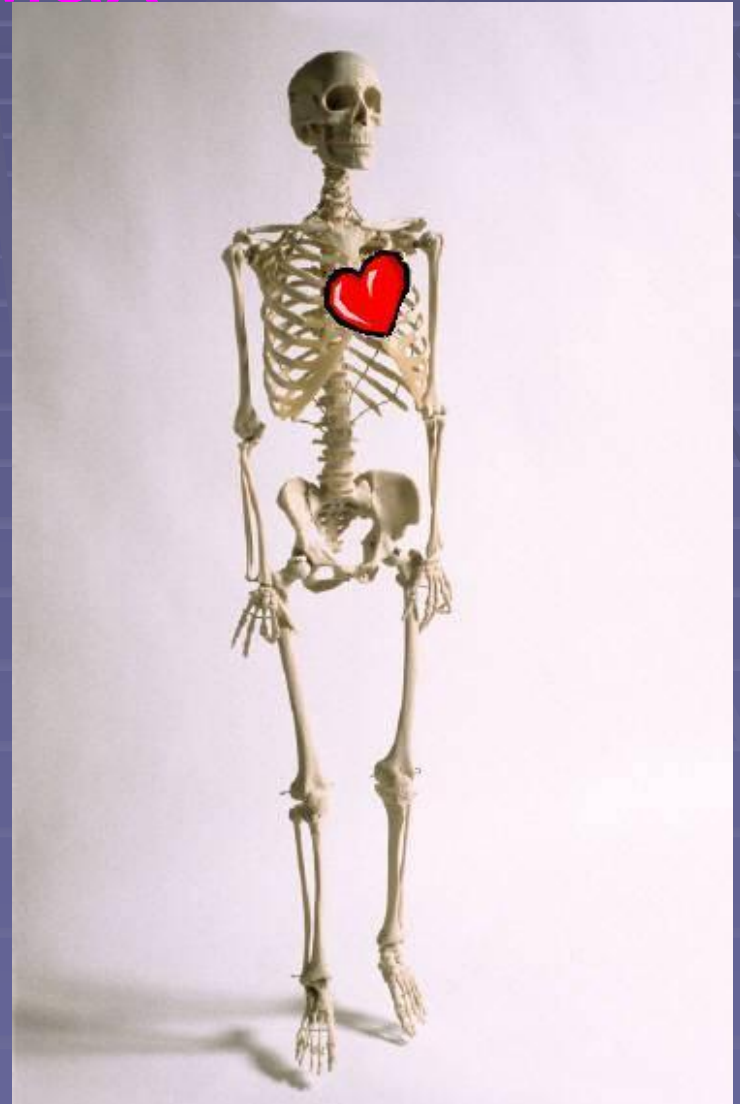
Са в почве 4,1% , в водах  $4,1 \cdot 10^{-2}$  .

Входит в состав минералов :

- Известняк, мрамор, мел  $\text{CaCO}_3$
- Гипс  $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
- Фосфориты, апатиты  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- Диломиты  $\text{CaCO}_3 \cdot \text{MgCO}_3$

# Соединения Са в живых организмах

99% Са приходится на костную и зубную ткань. Са в крови регулирует работу сердца, есть Са и в мышечной ткани. Са входит в состав клеточного ядра.



# Са в продуктах питания

## Са содержится в:

- Молочных продуктах
- Молоке
- Яичном желтке
- Сое
- Рыбе
- Петрушке



# Использование Са

Чистый Са используется для восстановления тугоплавких металлов (титан)

В качестве раскислителя (удаления  $O_2$ )

Входит в состав сплавов для изготовление подшипников и оболочки электрических кабелей. Соединения Са применяются в строительстве и в медицине.

