

Ca

Кальций(МЕТАЛЛ)

Содержание в почве и в водах

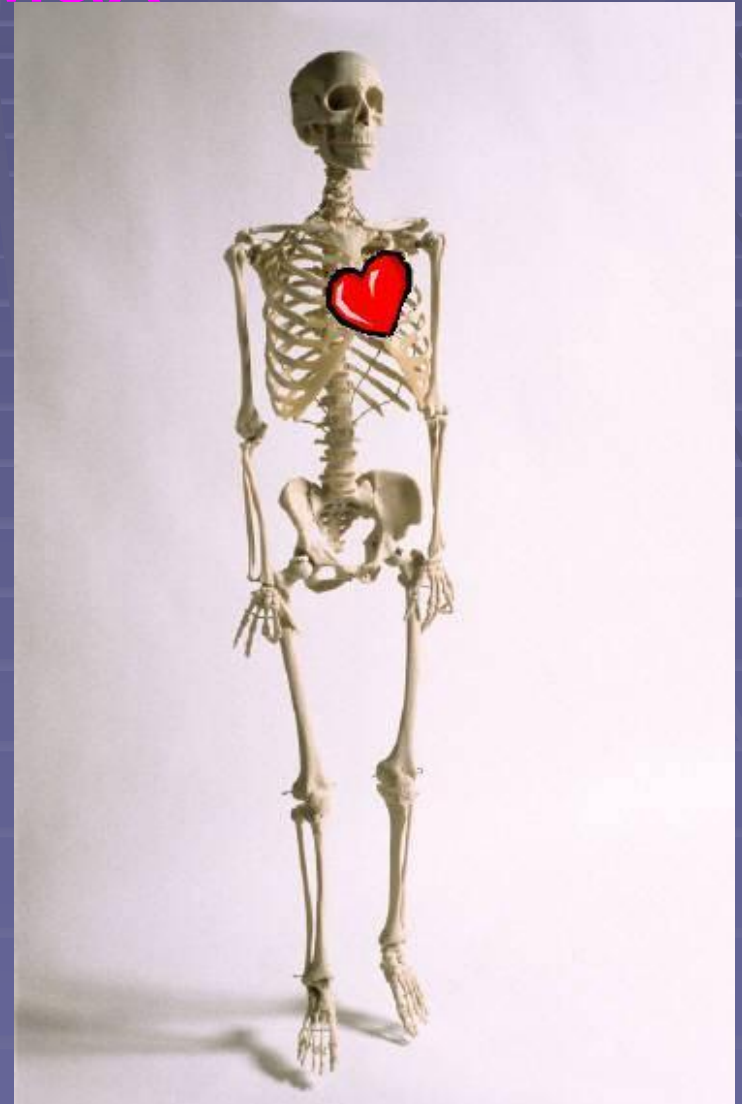
Ca в почве 4,1% , в водах $4,1 \cdot 10^{-2}$.

Входит в состав минералов :

- Известняк, мрамор, мел 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.

