Ca

Кальций(МЕТАЛЛ)

Содержание в почве и в водах

Са в почве 4,1%, в водах 4,1 * 10₋₂. Входит в состав минералов:

- Известняк, мрамор, мел СаСОз
- Гипс CaSO₄ * 2H₂O
- Фосфориты, апатиты Саз(РО₄)₂
- Диломиты CaCO3 * MgCO3

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
- Coe
- Рыбе
- Петрушке



Использование Са

Чистый Са используется для восстановления тугоплавких металлов (титан)

В качестве раскислителя (удаления O₂) Входит в состав сплавов для изготовление подшипников и оболочки электрических кабелей. Соединения Са применяются в строительстве и в медицине.

