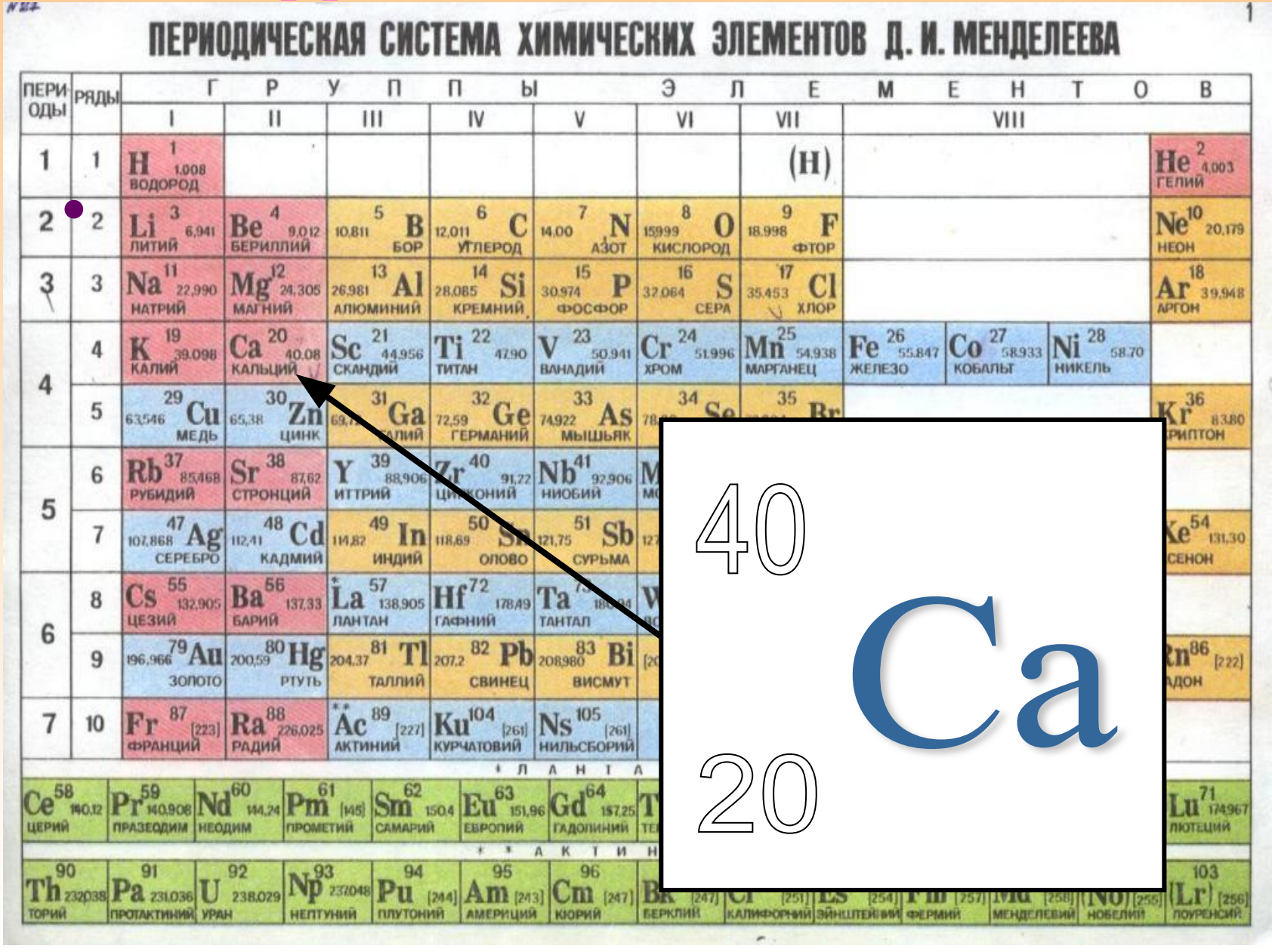
УРОК ХИМИИ В 9 КЛАССЕ

КАЛЬЦИЙ

Ca

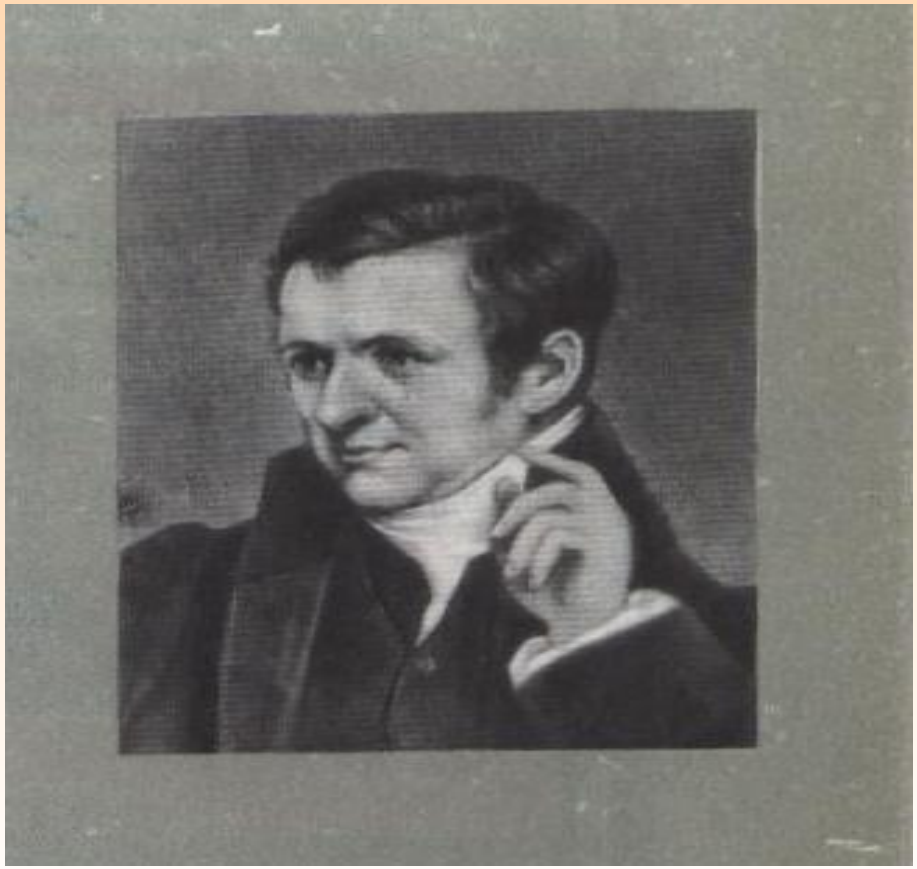
900igr.net

Находится во 2 А группе



Открыт

- В 1808 г. английским ученым Г. Деви и назван кальцием от латинского слова КАЛЬКС----известь.



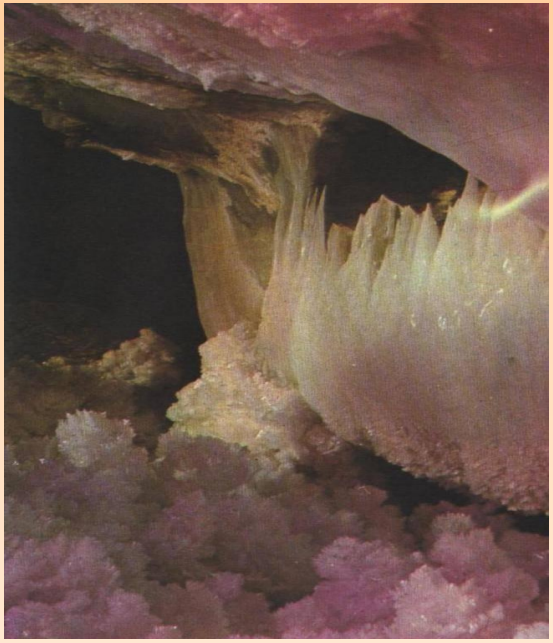
ПРИРОДНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ.

- ПО распространенности в земной коре занимает 5 место и встречается только в виде соединений:

1. Известняк, мел, мрамор - $CaCO_3$
2. Гипс - $CaSO_4 \cdot 2H_2O$
3. Фосфорит и апатит-$Ca_3(PO_4)_2$
4. Доломит- $CaCO_3.MgCO_3$

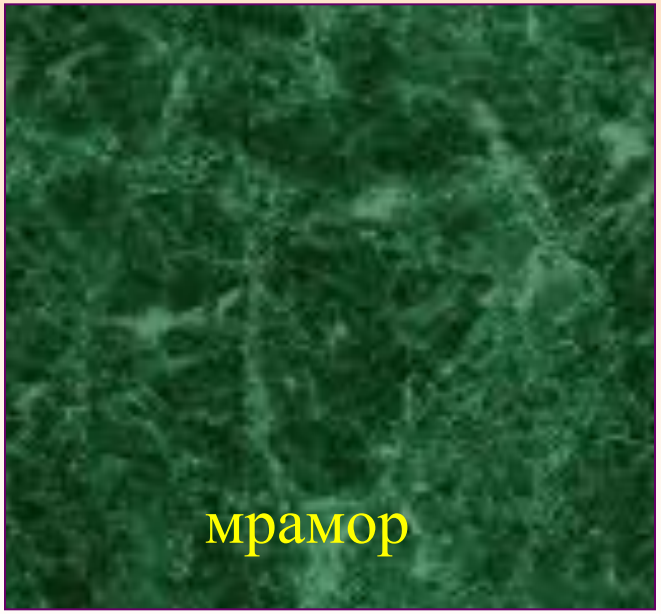
КАЛЬЦИЙ в природе.

Кальций - важнейший строительный материал природы. Из его соединений образованы пещеры с колоннам сталактитов и сталагмитов.



КАЛЬЦИЙ в природе.

- Карбонат кальция входит в состав кораллов, раковин моллюсков, панцирей морских ежей и скелетов микроорганизмов, которые отмирая, опускаются на дно и скапливаются там, постепенно
превращаясь в залежи известняка и мрамора.



Физические свойства.

Кальций-металл серебристо-белого цвета, очень легкий, довольно твердый $t^0_{пл}$ 851^0С.Летучие соли кальция окрашивают пламя в кирпично-красный цвет.