

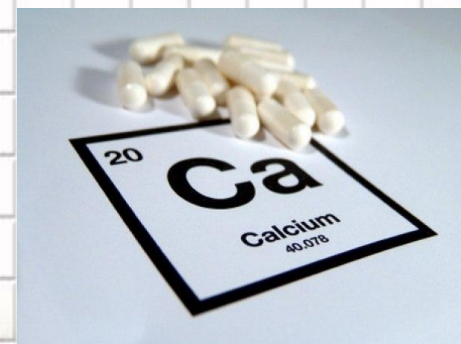
Колообіг кальцію у природі



Підготувала
Йойна Юлія

Кальцій

- **Кальцій** - елемент головної підгрупи другої групи, четвертого періоду періодичної системи хімічних елементів Д. І. Менделєєва з атомним номером 20. Позначається символом **Ca** (*Calcium*). речовина **кальцій** - м'який, хімічно активний лужноземельний метал срібляст - білого кольору.



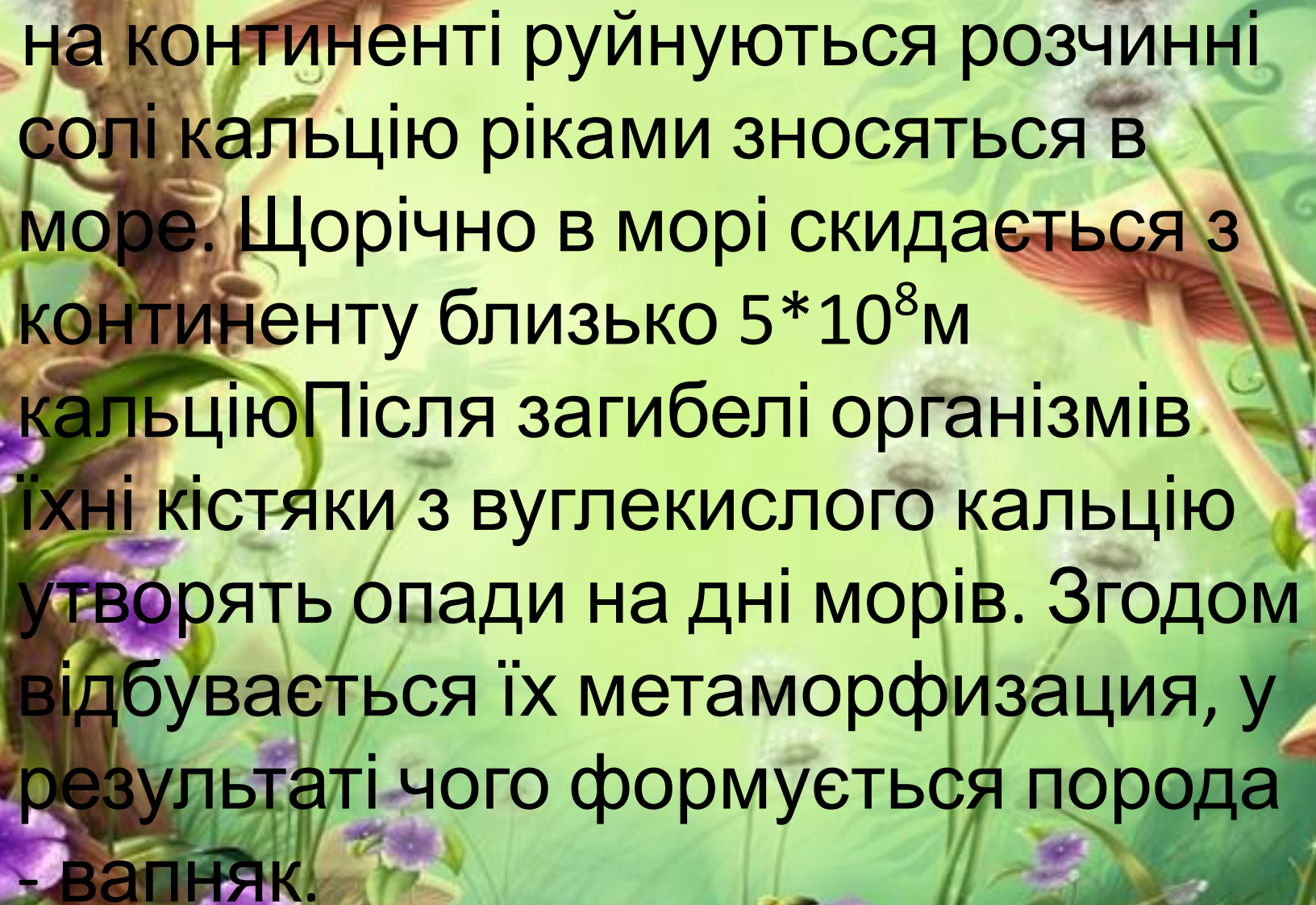
- Багато порід містять кальцій, який у розчиненому вигляді надходить до рослин за допомогою коріння. Тварини його одержують під час водопою чи їди, згодом кальцій повертається до ґрунту при розкладі мертвих організмів. Кальцій входить до складу скелетів і раковин у вигляді карбонату кальцію





- Після смерті тварин раковини (панцирі) нагромаджуються на дні ставків, озер і морів і в решті-решт перетворюються на материнську породу. Далі поверхневі та ґрунтові води розчиняють сполуки кальцію в материнській породі, і цикл повторюється. Вивільнення кальцію із материнської породи тісно пов'язане із вивільненням вуглецю, оскільки кальцій звичайно трапляється у





на континенті руйнуються розчинні солі кальцію ріками зносяться в море. Щорічно в морі скидається з континенту близько $5 \cdot 10^8$ м кальцію. Після загибелі організмів їхні кістяки з вуглекислого кальцію утворюють опади на дні морів. Згодом відбувається їх метаморфизація, у результаті чого формується порода - вапняк.



Частина речовини в
повторюваних
процесах
перетворення
розсіюється, а інша
частина, що
вертається до
колишнього стану,
має вже нові ознаки

Дякую за увагу

