



Жива природа

Тетяна Павленко

# Коштовності моря - діатомей

## невидимі прикраси

Кожний з вас бачив водорості в морі, в озері або ставку, зрештою – в акваріумі. Але не кожен знає, що крім звичайних зелених, бурих, червоних водоростей, є дрібні мікроскопічні одноклітинні діатомові водорості, або діатомей (*Bacillariophyta*), схожі на ювелірні вироби.

Одноклітинні організми здаються нам примітивними у порівнянні з багатоклітинними формами життя. Однак діатомей мають особливу клітинну структуру і, можливо, найвишуканішу у природі геометрію.

У морських водах живуть діатомові водорості, які можна помітити неозброєним оком. Але як правило, діатомей мають середній діаметр 25 мікрон ( $1 \text{ мікрон} = 10^{-6} \text{ м}$ ) – чотири водорості помістяться впоперек людської волосини. Однак ці дрібні організми – важомий компонент біоти Землі. Вони складають майже четверту частину органічної речовини планети. Діатомей нараховують близько 300 родів, які об'єднують десятки, а на думку деяких вчених, сотні тисяч видів живих і викопних водоростей.

Жива природа

## де живуть

Діатомей живуть в океанах, морях і прісних водоймах: стоячих (озерах, ставках, болотах) і проточних (річках, струмках, зрошувальних каналах та ін.). Вони поширені у ґрунті, їх знаходить у зразках повітря, у льодах Арктики і Антарктики. Таке розповсюдження діатомових обумовлене їхньою здатністю пристосуватися до різних екологічних факторів і водночас існуванням видів, які мають вузьке пристосування до екстремальних значень цих факторів.

## як живуть

Наявність розчиненого кремнезему – обов'язкова умова існування та поділу діатомей: їхні клітини мають внутрішню пектинову оболонку і зовні вкриті панциром із силікатів (солей, що містять Силіцій). Стінки панцира мають пори, через які здійснюється обмін речовин із зовнішнім середовищем.

Окрім кремнезему (хімічна назва – силіцій(IV) оксид), до складу панцира входить невелика кількість Феруму, Алюмінію, Магнію та органічних речовин. У морських планктонових діатомей панцир містить 95,6 %  $\text{SiO}_2$  і 1,5 %  $\text{Al}_2\text{O}_3$  або  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ . Справжній живий пісок! Поверхня панцира вкрита тонким пектиновим шаром.

Кремнезем, кварц – це мінерали, з яких складаються опали. Силіцій(IV) оксид входить до складу піску, сланців, скла.

У воді кремнезем є у вигляді ортосилікатної (ортокремнієвої кислоти)  $\text{H}_4\text{SiO}_4$  (точніше у вигляді йонів  $\text{SiO}_4^{4-}$ ). До клітини діатомових кремній потрапляє у вигляді  $\text{H}_4\text{SiO}_4$ . Якщо концентрація розчину зростає (а pH менше 9) або якщо зменшується pH насиченого розчину, ортосилікатна кислота випадає у вигляді аморфного осаду силікатної кислоти  $\text{H}_2\text{SiO}_3$  ( $\text{SiO}_2 \times \text{H}_2\text{O}$ ). Хоч Силіцій – один із найбільш розповсюдженіх хімічних елементів земної кори, його доступність для діатомей обмежена розчинністю. Середній



вміст Силіцію у морській воді приблизно 6 ppm<sup>1</sup>. Відкладаючись, кремнезем утворює заглиблення, гребені, шипи, які вкриваються силікатами та іншими сполуками Силіцію. Так утворюються опалові стулки діатомових водоростей. Ця візерункова структура вкрита дрібними порами і отворами з обов'язковою симетрією і безліччю цікавих геометрических форм. Морські діатомові швидко вичерпують запаси кремнезему, розчиненого у поверхневому шарі води, і це обмежує їхній подальший розвиток.

Так само, як інші водорості, діатомові містять зелений пігмент хлорофіл, а також інші пігменти, наприклад, жовтуватий ксантофіл, який надає їм чудового золотисто-коричневого відтінку.

Вражає хитромудрий спосіб поділу клітин діатомових водоростей. Стінки клітини складаються з майже ідентичних половинок, які доповнюють одна одну, наче коробочка і кришечка. Менша стулка, її називають гіпотекою, заходить у більшу – епітеку. Стулки різноманітні і наче декоративно-інкрустовані, справжні ювелірні вироби природи. Їхня форма і конструкція можуть розповісти про особливість життя цих дивовижних водних рослин. Вони бувають круглі, еліптичні, трикутні, видовжені, дископодібні, можуть мати іншу геометричну форму, але завжди з чіткою симетрією. У більшості діатомей стулки витягнуті. Положення, коли діатомова водорість розглядається з кришки або денця, називається виглядом зі стулки, а положення збоку – виглядом з пояска.

Під час поділу стулки відділяються і згодом відтворюють трохи меншу черепашку, схожу на ту, що була з ними в парі. Ця схема нагадує матрьошку: після кожного поділу з'являються щораз менші дочірні клітини, аж до найменших. Очевидно, що через це популяція поступово дрібнішає, і після декількох поділів клітини утворюють ауксоспори, що не мають панцира. Ауксоспори ростуть і згодом дають початок новому поколінню більшого розміру.

## ЯК ВОНИ РУХАЮТЬСЯ

Діатомові водорости *Ruppia* (пеннате), які розвинулися у відносно недавній історичний період, вражають способом пересування. Справа в тому, що остаточно механізм пересування діатомових водоростей не вивчений. Згідно з однією версією, завдяки плазматичному потоку через щілини у панцирі діатомова водорість наче відштовхується від поверхні.

У деяких діатомей у ділянці пояска утворюється шов у вигляді щілини, і якщо вона не заростає, водорість має здатність рухатися. Зі щілини назовні витикає слиз, рух якого спрямований в одному напрямку – вздовж борозенок і ребер на стулках, рухаючи клітину. Виділення слизу нагадує завищення газів поблизу вихлопної труби двигуна. Він рухається повільно, але цілеспрямовано, і якщо напрямок руху змінюється, клітина розвертється. Науковці описали перші відкриті діатомові водорости, назвавши їх човниками, що рухаються під дією струменя слизу.

## ЯКІ ВОНИ РІЗНІ

Однією з найпоширеніших діатомових водоростей у наших водоймах є пінулярія. Вона живе у природному шарі води, торф'яниках і в болотах. Плюючі пінулярії живуть на дні лісових струмочків та меліоративних каналів. Навіть при незначному збільшенні у краплі води можна побачити витягнуті чотирикутні клітини пінулярії. Перевертаючись, клітини набувають еліпсоїдної форми. Вигляд з пояска демонструє шов з трьома маленькими вузликами, за допомогою яких скріплюються стулки, а вигляд зі стулки – ребристі структури, які спрямовують рух слизу.

Схожа на пінулярію і навікула. Вона живе в таких самих умовах, що й пінулярія, тому їх часто можна знайти в одній краплі води. Навікула має характерну

<sup>1</sup> 1 ppm (промілле) = 1 млн на 1 000 л.

еліпсоїдну форму тіла, кінці її стулок витягнені й загострені. Рух навікули цікаво спостерігати під мікроскопом.

У наших водоймах багато представників діатомових водоростей. Вони надзвичайно різноманітні за формою. Наприклад, **ніщія** має витягнуту вузьку клітину, **цимбела** схожа на Місяць і рухається по криволінійній траєкторії, з'єднані клітини **табелярії** нагадують касети з патронами, **астеріонели** схожі на зірочки, а **флагілярії** – на стрічки.

### У минулі

Стулки діатомових водоростей не розчиняються у більшості природних вод, тому вони відкладалися впродовж останніх 150 млн. років, починаючи ще з раннього крейдяного періоду. Прісноводні діатомеї з'явилися приблизно 60 млн. років тому. У ті далекі часи вони мали переважно кулясті та трикутні форми. Стулки панцира у викопних діатомей дуже тонкі й без шва. Нині від тих давніх водоростей крейдяного періоду залишились тільки поклади – діатоміти, що на 50–80 % складаються з окремих стулок вимерлих діатомей.

### Не лише заряди краси

Структура черепашки діатомової водорості – видова ознака, хоч є незначні індивідуальні відмінності, і знайти дві однакові діатомові водорости неможливо. Їхня краса неповторна. Однак Природа створила діатомові водорості не лише для естетичної насолоди. Вони виробляють для себе їжу, яка складає важому частку щорічного виробництва органічного вуглецю на Землі. У цьому процесі вони споживають велику кількість вуглекислого газу і утворюють значну частину атмосферного кисню планети. Кінцевим продуктом фотосинтезу у діатомей є ліпіди, вони становлять

до 10 % об'єму клітини. Ці водорості синтезують такі цінні олії як арахісова, лляна і бавовняна. Діатомові водорості – одне з головних джерел поживи для багатьох риб. До речі, саме від них риби отримують найбільше вітаміну D, що входить до складу риб'ячого жиру. Діатомові скам'янілі породи мають чудові абразивні, фільтрувальні та ізоляційні властивості і використовуються у промисловості. Діатоміт Альфред Нобель використав для створення динаміту і розбагатів. Сьогодні ці кошки (пригадайте Нобелівську премію) працюють на розвиток науки. Ймовірно, ці водорості внесли вагомий вклад у формування запасів вуглеводнів на Землі. Діатомові водорості – керівні копалини, які підказують геологам, де шукати нафтові родовища. Діатомові водорості відіграють життєво важливу роль у біосфері. Вони чинять важливий вплив на концентрацію неорганічних речовин у водному середовищі, особливо кварцу, нітратів і фосфатів, відіграють важливу роль у їхній циркуляції міжживими і неживими компонентами біосфери. За певних умов (наприклад, забруднення добривами, фосфатами і розмноження мікробів), ці водорості виконують додаткову функцію очищення забруднених джерел води.

Ось такі вони, кремнеземні човники діатомових водоростей, мікроскопічні живі механізми, одна з багатьох дивовижних фантазій Природи. Усім, хто вивчає, любить і відчуває природу, вони дають урок філософії дизайну і його значення. Справжні коштовності моря, витвори Творця, поруч з якими ховаються найпрекрасніші творіння Фаберже. Візитівка Головного Дизайнера.

І все це можна знайти у краплі води, взятій із звичайнісінкої калюжі або водойми! Там вирує життя таємничого мікросвіту, що дає нам стільки цікавих спостережень і наштовхує на роздуми про безкінечність пізнання.