

## II Міжнародний біофізичний конгрес у Відні

5—9 вересня 1966 р. у Відні відбувався II Міжнародний біофізичний конгрес, організований Міжнародною організацією з теоретичної та прикладної біофізики.

В роботі Конгресу взяли участь понад 3000 вчених з СРСР, США, Великобританії, Чехословаччини, Угорщини, Румунії, Болгарії, Польщі, Канади, Австралії, Ізраїлю, Італії, Франції, Індії, Швеції, Норвегії та інших країн. Радянська делегація була представлена 57 вченими. Завдяки тому, що щодня працювало кілька симпозіумів та 17 паралельних секцій, учасники конгресу мали змогу заслухати 782 актуальні доповіді.

Офіційне відкриття конгресу відбулося 5 вересня у великому конференц-залі державного Університету. З коротким вступним словом виступив Президент Міжнародної організації біофізиків проф. А. А. Качальський (Ізраїль). Він відзначив, що біофізика як наука перебуває тепер на стадії швидкого розвитку, і тому дуже важко розглянути цю галузь та всі численні оригінальні праці. Крім того інтенсивне дослідження біофізичних проблем досить швидко розширює наші уявлення про самий предмет біофізики.

Міжнародна організація біофізиків на підставі досвіду першого конгресу вирішила спрямувати свою діяльність на II Міжнародному конгресі по таких основних розділах: 1) Молекулярна біофізика, 2) Трансформація енергії, 3) Біофізика клітини і організмів, 4) Радіаційна біофізика, 5) Загальні математичні теорії, 6) Методи, 7) Навчання.

4) Радіаціна біофізика, 5) Загальні математичні теорії, 6) Методи, 7) Навчання.

Усі ці галузі були представлені на симпозіумах. До перших двох розділів можна віднести симпозіуми: «Симетрія в біологічних системах», «Збудження, перенос енергії та її перетворення», «Контроль дії генів при диференціації», «Структура білків», «Тематика сучасної біофізики». Третій розділ, присвячений структурі та функціям клітинних мембрани, по праву є найбільш істотним розділом біофізичного аспекту вивчення клітинних процесів. Великий інтерес викликала доповідь Д. Б. Фінеана (Великобританія) «Структура клітінної мембрани». Застосувавши метод негативної фіксації при електронномікроскопічних дослідженнях, дифракцію рентгенівських променів та проекстрагувавши ліпіди з тіней еритроцитів, Фінеан одержав дані про цілком новий тип молекулярної організації мембрани. Він вважає, що ліпідні молекули в природній мембрані не утворюють суцільну двошарову систему. Найімовірніше це циркулярні, глобулярні або сферичні міцели. Така гіпотеза дійсно може пояснити цілий ряд явищ проникності. Проте глобулярно-міцелярну будову ліпідів важко пов'язати з високим електричним опором більшості клітинних мембрани.

Як відомо, вивчення біопотенціалів привертає в останні роки дуже багато уваги, особливо в зв'язку з можливостями використання цих даних для інформації про фізіологічні стани організмів та окремих систем. Останнім часом великий інтерес до біопотенціалів став проявлятися з боку біофізики, в надрах якої виник самостійний напрямок: біофізика клітини та організму, який ставить своєю метою виявлення фізико-хімічних причин виникнення потенціалів у клітинах і тканинах, з'ясування механізму іонної асиметрії та осмотичних процесів у клітинах.

Для кращого викладу роботи Конгресу доцільно розбити весь цей обширний матеріал на кілька розділів. Перший розділ включає дослідження структури клітини та штучні мембрани, другий розділ присвячений результатам дослідження мембранного потенціалу, до третього розділу входять праці про активний транспорт основних клітинних катіонів і аніонів і, нарешті, до четвертого розділу включені праці про стан води у клітинах та клітинні осмотичні процеси. Таке логічне, а не календарне розташування матеріалу дозволяє дати найбільш повне і чітке уявлення про сучасний стан проблем, шляхи її розвитку та перспективи дальніої розробки.

Серед праць, присвячених структурі клітини, слід відзначити дослідження В. Штоекеніуса і Р. Ровена (США) «Мембрана із звичайними властивостями в *Halobacterium halobium*». В електронному мікроскопі на поверхні кожного організму автори спостерігали тонкий, щільний шар, який відповідає мембрані. В багатьох випадках вдається відзначити тришарову структуру, яка складається з двох зовнішніх щільних шарів та центрального більш ясного шару, кожний ширинорою приблизно 25 Å.

Дослідження природи біологічних завдань сучасної біофізики витком молекулярної біології в окремих рослинних клітинах зок із специфічними властивостями ботаніки.

ми ботаніки.

Нові та цікаві дані про були представлені в доповіді цитоплазми *Valonia*. Вимірюючи нішнього розчину. Вони становлять цитоплазму змінюється в межах натрію на холін-хлорид. І, на вплив. На підставі одержаних Valonia існує неелектрогенний леми. Обчислення потенціалів тально зареєстровані величини калієвих рівноважних потенціа-

Слід спинитися також на іонів у *Nitella translucens*. У калію і хлору всередину та на клітини нітківки різними методами (натрію) та вміщуючи їх в умовах для активного транспорту. Транспорт хлору, навпаки, почесах фотосинтезу.

Центральним моментом питання активного транспорту відзначити, що в опублікованих матеріалах були представлені дуже цікаві свідчення про виключну роль

Основними складовими частинами мембрани є полярні ліпіди та протеїни. Ліпіди, відносяться до форм біомолекулярного листя. Такі листи утворюються спонтанно, коли ліпіди екстрагуються з бактерій і стикаються з водою. В електронному мікроскопі лист ліпідів дуже нагадує структуру мембрани. Він також складається з трьох шарів: двох щільних зовнішніх шириною 8 Å і центрального, ясного, шириною 25 Å. Основна відмінність між біомолекулярним листом ліпідів та клітинною мембрanoю полягає в меншій щільноті та товщині зовнішніх шарів. Якщо до розчину, на поверхні якого утворюється ліпідний лист, додати протеїну, то він адсорбується на поверхні ліпідних шарів і збільшує їх щільність та товщину. Тепер в електронному мікроскопі вони видні як шари шириною 25 Å. На підставі цих даних автори приходять до висновку, що структура мембрани *Halobacterium halobium* така: два шари ліпідів з шаром протеїнів на їх поверхнях. Ця структура аналогічна моделі Даніеллі. Крім поверхневої мембрани в клітинах бактерій виявляється ціла система внутрішніх мембрани. В електронному мікроскопі ці структури у вигляді смужок, з дуже короткими боковими відгалуженнями. Функція цих мембран тепер не відома.

Великий інтерес викликала доповідь А. Глані (Ізраїль) «Рух іонів у штучних гідрофобних мембронах з високою дискримінацією калію і натрію». Імовірно, пояснення суті вибірності автор вбачає у взаємодії матриці мембрани з органічними розчинниками, що призводить до зміни кількості адсорбованої в порах води, аналогічно тому, як розглядає цей процес Мулленс. Водночас можлива причина вибірності полягає в дії гідрофобного розчинника на водне оточення фіксованого заряду мембрани, як це відзначається в Na—K чутливих склянких електродах. Така мембрана найбільше відповідає властивостям біологічних мембрани, тому що поряд з високою вибірністю вона має порівняно великий електричний опір. З великою увагою була заслухана доповідь Х. Ван ден Берга і В. Камербека (Нідерланди) «Взаємодія фосфоліпідних мембрани з поліелектролітами». Адсорбуючи різні поліелектроліти на фосфоліпідних мембронах, які розділяють дві водні фази, автори спостерігали певні зміни проникності мембрани до іонів. Слід відзначити працю Д. Папахандропулоса і Д. Бангама (Великобританія) «Проникність рідких фосфоліпідних кристалів». Автори встановили, що коли сухі натуральні фосфоліпіди привести у зіткнення з водою, то вони спонтанно набрякають, утворюючи рідкі кристалічні структури, що містять іони. Такі кристали з нейтральних або негативно заряджених фосфоліпідів більш проникні до аніонів, ніж до одновалентних катіонів (калію і натрію). Негативно заряджені фосфоліпіди мають різну спорідненість до калію і натрію. У присутності кальцію проникність до цих іонів різко підвищується, та змінюється спорідненість до них. Оскільки аналогічні властивості мають і біологічні мембрани, автори приходять до висновку, що ці ліпідні складові частини є важливим функціональним компонентом мембрани клітин.

Дослідження природи біоелектричних явищ у тварин та рослин — одне з основних завдань сучасної біофізики і фізіології. В останні роки в зв'язку з бурхливим розвитком молекулярної біології велику увагу стали приділяти процесам, що здійснюються в окремих рослинних клітинах. Тому вивчення природи біоелектричних явищ та їх зв'язок із специфічними властивостями внутріклітинних процесів стали суттєвими завданнями ботаніки.

Нові та цікаві дані про природу біоелектричних потенціалів у клітинах рослин були представлені в доповіді Л. Вілегаса (Венесуела) «Електричні потенціали цитоплазми *Valonia*». Вимірювали потенціал цитоплазми і потенціал вакуолі щодо зовнішнього розчину. Вони становлять відповідно  $40 \pm 3$  і  $8 \pm 1$  мв. Величина потенціалу цитоплазми змінюється в межах 1 мв при заміщенні в навколошньому середовищі іонів натрію на холін-хлорид. І, навпаки, зміна концентрації іонів калію спричиняє істотний вплив. На підставі одержаних даних доповідач приходить до висновку, що у клітинах *Valonia* існує неелектрогенний натрієво-калієвий насос, розташований поблизу плазматичної мембрани. Обчислення потенціалів за калієм, натрієм і хлором показало, що експериментально зареєстровані величини потенціалів цитоплазми дуже близькі до показників калієвих рівноважних потенціалів.

Слід спинитися також на доповіді Е. Макробі (Великобританія) «Транспорт іонів у *Nitella translucens*». У клітинах нітківки виявляється активний транспорт іонів калію і хлору всередину та натрію назовні проти електрохімічного градієнта. Отруюючи клітини нітківки різними метаболічними інгібторами (ціаніди, дінітрофенол, азид натрію) та вміщуючи їх в умові освітлення, доповідач встановив, що джерелом енергії для активного транспорту катіонів є процеси окислювального фосфорилування. Транспорт хлору, навпаки, пов'язаний з переносом електронів, що утворюються в процесах фотосинтезу.

Центральним моментом розділу «Біофізика клітини і організмів» на Конгресі були питання активного транспорту калію, натрію, кальцію, аніонів та неелектролітів. Слід відзначити, що в опублікованих працях I Міжнародного біофізичного конгресу ці питання були представлена дуже поверхово. Проте за останні роки зібрано багато даних, що свідчать про виключну роль молекулярних мембраних шарів у житті клітин для

організованих ланцюгів каталітичних процесів, транспорту речовин, регуляції клітинної діяльності, збудливості і генерації електричних потенціалів.

Професор Р. Д. Кейнс давно відомий своїми працями про енергетичні джерела активного переміщення іонів проти електрохімічного і концентраційного градієнтів. На Конгресі він виступив з доповідю «Вплив оубайну на вихід натрію з м'яза жаби». Для пояснення руху іонів натрію крізь клітинну мембрани було запропоновано кілька механізмів: пасивна дифузія, обмінна дифузія з допомогою переносчика і активний транспорт. Автор встановив, що у свіжоізольованого кравецького м'яза жаби, який знаходиться у нормальному розчині Рінгера з 2,5 mM іонів калію, лише 37% потоку натрію, що виходить, блокується оубайном у концентрації  $10^{-4} M$ . При збільшенні зовнішньої концентрації калію до 10 mM вихід міченого натрію з м'яза помітно збільшується. Проте частка цього потоку, нечутлива до інгібітора, залишається без змін або навіть дещо зменшується. Нечутливий до оубайну компонент вихідного потоку іонів-натрію дуже варіабельний і з часом зменшується та зникає. При заміні у розчині Рінгера іонів натрію на іони літію або холін-хлориду вихід натрію з м'яза жаби зменшується майже на 40%. Всі ці дані свідчать на користь механізму обмінної дифузії. Проте у м'яза, навантаженого іонами натрію або у свіжовирізаного, але охолодженого до 0—2°C, при заміні у зовнішньому середовищі іонів натрію на літій спостерігається не зменшення, а збільшення загального потоку натрію зовні. Тому Кейнс вважає, що у кравецького м'яза жаби значна частина потоку натрію зовні має бути віднесена до активного транспорту.

Цікаві дані були наведені в доповіді Ф. Д. Бринлі і Л. Д. Мулінса «Виведення натрію з перфузованих аксонів кальмара». У гіантський аксон кальмара автори ін'єкували розчин такого складу: ізотіонат калію-151, аспартат калію-151, таурин-275,  $MgCl_2$  — 0,4—4,  $NaCl$ -88,  $KCl$ -4, К-фосфоаргінін — 10 і  $Na_3ATF$  — 4—10. Середня величина потоку натрію з аксона становила 23  $\mu\text{моль}/\text{см}^2 \cdot \text{сек}$  при 13° С, температурний коефіцієнт його становив 2,2. Якщо з ін'єкованого розчину усунути макроергічні фосфорні сполуки або додати 10  $\mu\text{M}$  строфантидину до морської води, в якій знаходиться перфузований аксон, то спостерігається оборотне зменшення потоку натрію зовні майже на 42 %.

Два різних механізми активного виведення іонів натрію були продемонстровані в доповіді Г. Уітенбері «Виведення натрію та обмін натрію на калій у клітинах нирки». Частина натрію, що виходить назовні, обмінюється на позаклітинний калій. Ця частина натрієвого потоку змінюється під впливом температури та оубаїну. Друга, навпаки, не чутлива до оубаїну, вона відіграє важливу роль в регуляції об'єму клітини.

В зв'язку з цим слід звернути увагу на доповіді Р. П. Кернана і М. Докрі «Роль нервів у активному транспорті іонів м'язом щура», Ф. Д. Бринлі «Іонні потоки в ізольованих волокнах морського жолудя» і У. М. Армстронга «Вплив зовнішнього калю на вихід натрію з м'яза шлунка жаби».

Останнім часом було встановлено, що у ферментативному механізмі іонного транспорту беруть участь АТФ-ази, які крім магнію активуються натріем і калієм та локалізуються в субмікроскопічних структурах мембральної фракції. Водночас виявлені дані про тісний зв'язок між обміном фосфопротеїнів і фосфоліпідів та активністю калій-натрієвого насоса. В зв'язку з цим на Конгресі велику увагу привернула доповідь Р. Л. Поста і А. К. Сена (США) «Модифікація оубайному кінетики фосфорилювання передатчика в ( $\text{Na}^-$ — $\text{K}^+$ ) АТФ-азі». Автори встановили, що фофорилювання рухливої мембральної складової частини або переносчика відбувається в присутності  $\text{Mg}^{++}$ .  $\text{Na}^+$  шляхом переносу термінальної фосфатної групи АТФ. Іони калію виявляють незначний активуючий вплив на цей процес. Якщо концентрація калію вища, ніж натрію, то фосфорилювання переносчика уповільнюється або повністю пригнічується, що пов'язано, очевидно, з витисненням натрію з ділянок ферменту, які мають високу спорідненість до цього іона. Гідроліз або дефосфорилювання переносчика здійснюється за участю іонів калію. Вплив оубайну полягає в повному пригнічені калієвої активації, меншою мірою змінюється натрієва активація, а активація магнієм змін не зазнає. Отже, розщеплення АТФ з допомогою ферменту здійснюється у три ступені: утворення комплексу фермент-АТФ, потім фермент  $\sim \text{P} + \text{H}_2\text{O} =$  фермент + Р. Перші два ступені вимагають присутності  $\text{Na}^+$  і  $\text{Mg}^{++}$ , третій —  $\text{K}^+$ . Автори обговорюють можливі варіанти участі даної системи в активному переносі іонів калію і натрію крізь мембрани.

В праці Ч. Хогіварі (Угорщина) описані умови виділення розчинної ( $\text{Na}-\text{K}$ ) АТФ-ази з еритроцитів, шкіри і нирок. М. Макіноза (ФРН) виявив кореляцію між багатьма властивостями активного транспорту іонів кальцію та фосфорилюванням мембрани саркоплазматичного ретикулуму. В доповіді Г. Закса і В. Гіршовича (Великобританія) були наведені дані про особливості АТФ-азної активності слизової оболонки шлунка та мозку щурів.

У встановлені механізмів транспорту іонів крізь клітинні мембрани велику роль відіграють досліди на мембраних моделях, які дають інформацію про фізичні та фізи-ко-хімічні особливості процесів. Велику увагу в зв'язку з цим привертають повідом-лення про скляні електроди. Співробітники скляного підприємства «Корнінг» (США)

П. Геберт і І. Алтуг виготовили електроди з мембрани на основі HCl з хлорованим срібним покриттям, які виготовлені з скла у вигляді мембрани на розмір 0,03 мм одержували з допомогою вакуум-формування. Електроди встановлювали в трубки. Опір електродів становив

На Конгресі був представлений транспорту, наведене термодинамічних та нерівноважних реацій

Не можна не спинитися на в. Л. Е. Мур (США) ви- жаби». Автор вивчав вихід вах. Хлорний потік пояснює концентрації та величини місця досягає  $5 \cdot 10^{-6}$  см/сек.

Раніше вважали, що р-клітини визначається цілком лено, що концентрація хлору втроє більша належної при концентрація хлору є результатом градієнта потенціалу. Аналоз до цього виявився у клітині Л. Тіса (Бельгія). Внутрішній морської свинки становить 50% відповідної соленості, а зовнішній потенціал виявився на 30% нижчим за внутрішній. Коефіцієнт активності вища розрахункової, яку обчислили Оубайн, низькі температури підтримують р-клітинну концентрацію хлору в клітинах. Активний транспорт

Найактуальнішим питанням в тому, що вода — головний більш-менш нейтральне середовище, кулами. Завдяки успіхам, до яких стає значення структури молекулярному і субмолекулярному рівнях.

Для з'ясування структури  
Н. А. Верцінська (Одеса) вивчав  
тканини щура. Вся внутрішність  
введену в кров тварини  
сом, регульованим клітинним  
лювального фосфорилювання

Оsmотичні властивості  
К. Фугелі (Норвегія), Д.  
інших досліджень.

На закінчення слід відзначував стрімкий розвиток біологічної діяльності клітини, застосовуючи

П. Геберт і І. Алтуг виготовили скляні електроди для вимірювання активності двовалентних іонів, зокрема, іонів кальцію і магнію в присутності іонів калію і натрію. Експериментальні електроди виготовляли у вигляді скляні трубок, заповнених KCl або HCl з хлорованим срібним дротом всередині, з'єднаним з входом підсилювача. Чутливе скло у вигляді мембрани наносили на нижній кінець трубки. Мембрани товщиною 0,03 мм одержували з допомогою видування або шліфування, після чого її приkleювали до трубки. Опір електродів становив  $10^4$  см.

На Конгресі був представлений термодинамічний аналіз різних моделей активного транспорту, наведене термодинамічне описание молекулярних процесів у клітинах і тканинах та нерівноважних реакцій у процесах метаболізму.

Не можна не спинитися на працях, в яких розглядається активний транспорт аніонів. Л. Е. Мур (США) виступив з доповіддю «Активна проникність скелетного м'яза жаби». Автор вивчав вихід хлору з ізольованих м'язових волокон в рівноважних умовах. Хлорний потік пояснюється теорією постійного поля. Рсі не залежить від хлорної концентрації та величини мембраниного потенціалу. При нейтральному pH величина Рсі досягає  $5 \cdot 10^{-6}$  см/сек.

Раніше вважали, що розподіл хлору між внутрішньою і зовнішньою поверхнею клітини визначається цілком пасивним механізмом. Проте зовсім недавно було виявлено, що концентрація хлору в аксоноплазмі гігантського аксона кальмара вдвое або втроє більша належної при простій електрохімічній рівновазі. Висока внутріклітінна концентрація хлору є результатом дії механізму активного транспорту цих іонів проти градієнта потенціалу. Аналогічні дані були представлені в доповіді Р. Кастилса і Л. Тіса (Бельгія). Внутріклітінна концентрація хлору в гладкому м'язі кишечника морської свинки становить 50—60 mM/l води волокна. Негативний хлорний рівноважний потенціал виявився на 30 мв вище експериментальної величини мембраниного потенціалу. Коефіцієнт активності хлору в гомогенатах м'яза досягає 0,88. Ця величина дещо вища розрахункової, яку обчислюють за даними концентрації хлору в гомогенатах. Оубайн, низькі температури та інші метаболітичні отрути викликають зменшення внутріклітінної концентрації хлору. Ці дані свідчать про активне нагромадження хлору внутрі клітин. Активний транспорт іонів має, видимо, якесь функціональне значення.

Найактуальнішим питанням тепер є проблема про стан води внутрі клітин. Справа в тому, що вода — головний за масою компонент клітини. Довго воду розглядали як більш-менш нейтральне середовище, що заповнює простір між біологічними макромолекулами. Завдяки успіхам, досягнутим в галузі молекулярної біології, все більш очевидним стає значення структури води для розуміння цілого ряду фізіологічних процесів на молекулярному і субмолекулярному рівнях.

Для з'ясування структурно-функціонального стану води А. І. Сидорова і Н. А. Верцбінська (СРСР) досліджували динаміку змін вмісту  $H_2O$  у різних тканинах щура. Вся внутріклітінна вода виявилась здатною обмінюватися на дейтеровану, введену в кров тварини. Обмін води між тканинами і кров'ю є активним процесом, регульованим клітинними обмінними процесами і, в першу чергу, процесами окислювального фосфорилювання.

Оsmотичні властивості клітин різних тканин були продемонстровані в доповідях К. Фугелі (Норвегія), Д. Ц. Кобліка (США), Хюбнера (НДР) та в ряді інших досліджень.

На закінчення слід відзначити, що II Міжнародний біофізичний конгрес продемонстрував стрімкий розвиток біофізики за останні роки. Досліджають усе нові сторони життєдіяльності клітини, застосовують і розробляють нові методики.

Конгрес був безсумнівно корисним, надавши можливість широко обмінятися думками працівникам різних спеціальностей, сприяв критичному аналізу одержаного в останні роки експериментального матеріалу з ряду питань біофізики та значною мірою координуванню діяльності у цих напрямках різних лабораторій усіх країн, в тому числі Радянського Союзу, а також накреслив шляхи дальнього розвитку біофізики.

З. О. СОРОКІНА