

пілового спирту. В такому тися в холодильнику довгий час.

Після елюючі амінокислоти промивають 5%-ним розчином хроматографічного розчинника ширину 40 см; висотою лівого краю і 7 см від нього папір підсушують теплим скріплюють по краях алюмінієвим скріпленням.

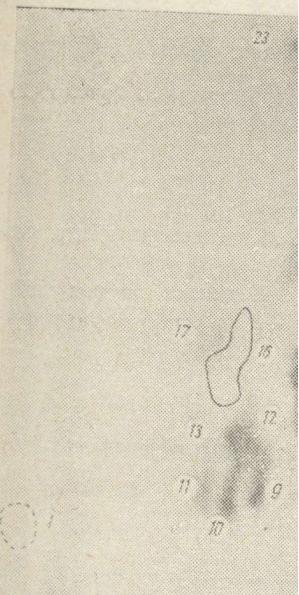


Рис. 1. Хроматоелектрофоретична картина сироватки крові людини (Р-с).  
1 — глютатіон; 2 — гліцин; 3 — аспартат; 6 — аргінін; 7 — гистидин; 12 — треонін; 13 — глютамінова кількість; 17 — оксипролін; 18 — гідроксипролін; 19 — гідроксілейін; 20 — тирозін; 21 — сутній; 22 —

## Хроматоелектрофоретичне визначення вільних амінокислот сироватки крові людини

В. Д. Гоцуляк, С. Д. Расін

Інститут фізіології захисту рослин; Інститут фізіології ім. О. О. Богомольця Академії наук УРСР, Київ

Створюючи дану методику ми користувались раніше опублікованими методами хроматоелектрофоретичного визначення амінокислот в рослинах [1, 2].

Цей метод придатний для якісного і кількісного визначення амінокислот. Його перевага над двомірною хроматографією полягає в тому, що він дозволяє швидше і більш точно визначати повний амінокислотний склад на одній хроматоелектрофоретичній карті.

Суть хроматоелектрофоретичного методу полягає в тому, що застосовується однією висхідна хроматографія, що розподіляє окремі амінокислоти і групи амінокислот по одній лінії у вертикальному напрямку. Розчинник пропускається один раз на протязі 72 год. Як розчинник використовували *n*-бутанол-оцтову кислоту — вода у співвідношенні 4,75 : 1,25 — 2,0.

Через 72 год хроматограму виймають, просушують під витяжкою шафою при кімнатній температурі і підготовлюють для наступного розподілу амінокислот в горизонтальному напрямку при допомозі електрофорезу.

Кров для одержання гомогенізованої сироватки брали у здорових і у хворих на епілепсію людей, із ліктьової вени натіще сухим шприцом у суху пробірку під слабким тиском. Після 20—30-хвилинного відстоювання при кімнатній температурі згусток легко відокремлюється тонкою скляною паличкою від стінок пробірки. Потім його центрифігують при 3000—4000 обертах протягом 10—15 хв. Сироватка відсмоктується під петкою в суху пробірку.

До 2 мл очищеної сироватки у центрифужну пробірку додають 18 мл дистильованої води і 5 мл 10%-ного розчину трихлороцтової кислоти для осадження білка. Пробірку вміщують у водяну баню на 10 хв при температурі 80°С, потім охолоджують і центрифігують при 7000 обертах. Центрифугат зливають у склянку і осад білка промивають три рази дистильованою водою (по 5 мл). Одержані таким чином безбілковий фільтрат або розчин амінокислот пропускають через колонку з іонообмінною смолою КУ-2 у водневій формі із швидкістю 15—20 крапель за хвилину. Застосування цієї смоли дозволяє повністю відокремити амінокислоти від цукрів і органічних кислот.

**Підготовка іоннообмінника.** Іонообмінну смолу заливати 40%-ним концентрованим лугом на дві доби. Потім смолу промивають проточnoю і дистильованою водою протягом кількох годин. Колонка заповнюється вогкою смолою, поступово, щоб не утворювалося порожніх місць. Вузька частина колонки (над краном) щільно заповнюється скляною ватою. В колонці смола вісім раз промивається 5%-ним розчином HCl, а потім 12 раз дистильованою водою до усунення Cl<sup>-</sup> (до AgNO<sub>3</sub>).

Після того, як через колонку пройде безбілковий центрифугат сироватки, її промивають дистильованою водою до повного видалення цукрів і органічних кислот (30—40 мл).

Елюючі амінокислоти із смоли здійснюються 4 н. розчином аміаку (50—100 мл). Перші порції розчину аміаку, до появи жовтизни виливають. У склянку збирають пофарбовану в жовтий колі рідину доти, поки є реакція з нінгідрином. Звичайно, збирання рідини ми припиняли о 15 год, залишаючи колонку заповненою 4 н. розчином аміаку і продовжували промивання на другий день. Збирання рідини закінчується промиванням смоли дистильованою водою (10 мл).

Зібрана рідина амінокислот переноситься у фосфорову посудину і випаровується на водяній бані до одержання сухого залишку. Сухий залишок дзвінчиться 5 мл води і випаровується досуха. Осад амінокислот розчиняється в 1 мл 10%-ного ізоопропанолу.

меру діаметром 30 см, висотою 10 см та товорою кислоти — води (120+32).

При нанесенні на папір метіонін, цистин, цистеїн, монозовсім не проявляється. Тому, одержати дві хроматоелектрофоретичні кількості розчину амінокислот дуже складно, оскільки аналіз розчину амінокислот дуже складний.

Одержані хроматограми горизонтальному напрямку з діаметром 30 см відрізається смужка паперу з нінгідрином для виявлення розчинів амінокислот.

Електрофорез здійснюється відповідно до методики, яка використовується в хроматографії. Електрофорез використовується відповідно до методики, яка використовується в хроматографії.

пілового спирту. В такому вигляді, в пробірці закритій пробкою, розчин може зберігатися в холодильнику довгий час.

Після елюції амінокислот для відновлення іонообмінної смоли, колонку вісім раз промивають 5%-ним розчином HCl, а потім 12 раз — дистильованою водою.

**Хроматографічний розподіл амінокислот.** На листі паперу (ленінградської фабрики шириною 40 см; висотою 60 см) наносять стартову пляму, відступаючи на 5 см від лівого краю і 7 см від нижнього краю. Розчин наноситься мікропіпеткою на 0,1 мл, папір підсушують теплим повітрям із фена. Після нанесення розчину, лист паперу скріплюють по краях алюмінієвими скріпками і вміщують на 72 год в циліндричну ка-

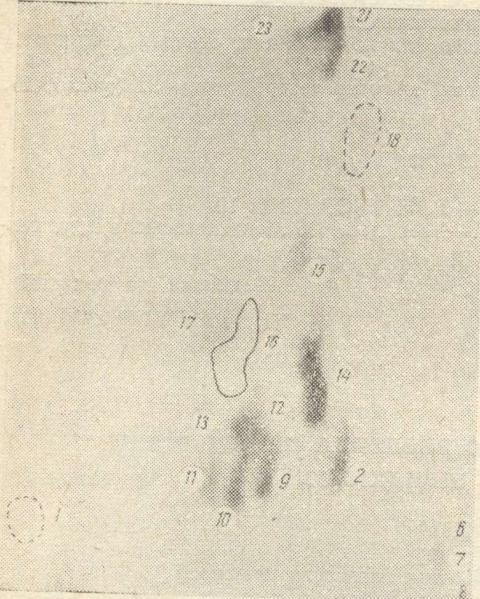


Рис. 1. Хроматоелектрофорограми здорової людини (Р-сін).

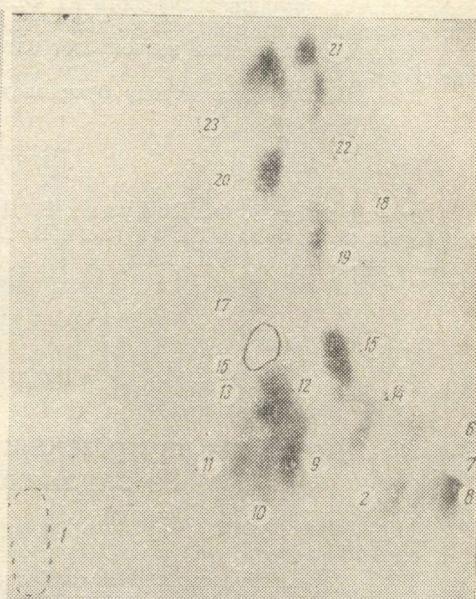


Рис. 2. Хроматоелектрофорограми хворої на епілепсію.

1 — глютатіон; 2 — гліцин; 3 — аспарагін (відсутній); 4 — цистеїн (відсутній); 5 — цистин (відсутній); 6 — аргінін; 7 — гистидин; 8 — лізин; 9 — серин; 10 — глютамін; 11 — аспарагінова кислота; 12 — треонін; 13 — глютамінова кислота; 14 — аланин; 15 — гамма-аміномасляна кислота; 16 — пролін+оксипролін; 17 — тирозін; 18 — валін+норвалин; 19 — метіонін (відсутній); 20 — триптофан (відсутній); 21 — лейцин; 22 — ізолейцин; 23 — феніл-аланін.

меру діаметром 30 см, висотою 80 см. На дно камери наливають розчин *n*-бутанол-оцтової кислоти — води (120+32+48 мл).

При нанесенні на папір малої кількості розчину, деякі амінокислоти (триптофан, метіонін, цистин, цистеїн, моноетаноламін) можуть слабо проявлятися нінгідрином, або зовсім не проявлятися. Тому, починаючи роботу з новим біологічним об'єктом, треба одержати дві хроматоелектрофорограми: одну для якісного аналізу з нанесенням подвійної кількості розчину амінокислот для встановлення повного амінокислотного складу досліджуваної речовини; другу — з одинарною кількістю розчину амінокислот, для кількісного аналізу. Для кількісного обліку досліджуваний розчин амінокислот слід наносити в такій кількості, щоб вона не виходила за межі встановленої для зразкових розчинів прямої пропорціональності між інстинкцією розчину і вмістом в ньому амінокислоти.

Одержані хроматограми підготовляються для наступного поділу амінокислот в горизонтальному напрямку з допомогою електрофорезу. Від хроматограми з лівого боку відрізається смужка паперу з контрольною плямою шириною 6 см і фарбується нінгідрином для виявлення розміщення амінокислот. Знаючи місце розташування амінокислот, від хроматограми відрізаються вгорі і знизу вільні від амінокислот ділянки паперу. Після цього хроматограма вміщується в електрофорезну камеру.

Електрофорез здійснюється в апараті нашої конструкції. Електрофоретична камера виготовлена із пластмаси (5 мм органічне скло). Розмір камери 50×45 см. Електроди платинові, діаметром 0,8 мм. Буферний розчин — 1 н. оцтова кислота. Напруга електричного струму 750 в, сила струму від 3 до 10 ма. Електрофорез проводиться на протязі трьох годин. Перед включенням приладу хроматограми змочуються буферним розчином із скляного пульверизатора з допомогою компресора. Для досягнення герметичності, покришка камери обклеюється лейкопластиром.