

*Б. Тойузовски, Д. Тошев, Б. Јордановски*

## **ПОЛАРОГРАФСКО ОПРЕДЕЛУВАЊЕ НА ТРАГОВИ ОД МЕТАЛИ ВО ВОДИ ЗА ПИЕЊЕ ОД БИТОЛСКО II**

Хемиски институт, Природно-математички факултет, Скопје.

Човекот, живите организми и растенијата се осетливи на недостаток од некои макро и микроелементи. Еден определен дел од важните за животот елементи (бакар<sup>1</sup>, кој се содржи во ферментот оксидаза, цинк<sup>1</sup>, во ферментот карбоназа и фарменот инсулин), се внесуваат во организамот и преку водата за пиење. Дека живите организми се осетливи на недостаток од некои микроелементи зборува фактот: при недостиг на бакар<sup>2</sup> во организмот на некои живи организми доведува до анемија, на манган<sup>2</sup> до смалдување на способноста за размножување а на цинк<sup>1</sup>, до кожни заболувања. Некои од микроелементите внесени во поголеми количини од максимално потребните дејствуваат токсично (бакар, арсен, олово).

Определувањето на микроелементите и нивното количество во водите за пиење, како особено важни за здравјето на човекот е од интерес. Пелистер, како туристички важен креативен центра обилува со води за пиење, и во настојувањето за целосно<sup>3</sup> испитување на водите за пиење од тој регион испитани се водите на Пелистер и тоа:

1. Чешма кај бившата вила на Извршиот совет.
2. Чешма во мотелот на Пелистер (Бегова чешма).
3. Чешма под мотелот на Пелистер.
4. Чешма во детското леотвалиште „Пелистер”.
5. Чешма на патот под детското летовалиште „Пелистер”.
6. Чешма над с. Магарево.
7. Чешма во с. Магарево.

Количествата од микроелементите важни за здравјето на човекот треба да се движат во границите: олово, од 0,1 до 0,5 мг./л.<sup>4</sup>, ако водата минува низ оловни цевки може да има и до 5 мг./л. Бакар<sup>4</sup> во природните води практички не треба да има, но ако водата тече низ водоводни цевки може да има од 1 мг./л. Најмногу застапен во водите за пиење е цинкот<sup>4</sup>, до 5 мг./л., манган до 1 мг./л. а кадмиум<sup>5</sup> до 0,05 мг./л.

## ЕКСПЕРИМЕНТАЛЕН ДЕЛ

Употребен е поларограф Поларитер ПО/4, радиометар капилара и каломелова електрода со наситен раствор од натриевхлорид. Определени се карактеристиките на капиларата:  $t=3,29$  сек/кал  $m=2,76$  мг/сек при потенцијал од  $-1,0$  волти према З. К. Е. и  $0,1$  М раствор од натриевперхлорат. Стандардните и испитуваните системи се поларографирани при константна температура од  $25 \pm 0,2^\circ\text{C}$ , што се постигнуваше со ултра термостат КОЛОРА.

Употребена е методата на Н. Гельберг и М. Пушкашиу<sup>6</sup>, за поларографско определување на оловото со осетливост  $0,014$  мг/л., кадмиум, бакар и мангали со осетливост  $0,005$  мг/л., цинк со осетливост  $0,01$  мг/л. и (натриум + калиум) во природните води концентрирани 30 пати. Предноста на употребената метода е во тоа што определувањето на микротлементите се врши во смеси без предходно одвојување во групи.

Во табличата бр. 1 се дадени максималната осетливост на галваниметарот при поларографирањето на стандардните и испитувани системи

Таблица бр. 1

Елемент	Олово	Кадмиум	Цинк	Мangan	Бакар
Осетливост на галваниметарот $\text{A/mm}$	$1,2 \times 10^{-8}$	$3,0 \times 10^{-10}$	$8 \times 10^{-9}$	$8,0 \times 10^{-9}$	$4,0 \times 10^{-9}$

Поларограмите од стандардните и испитувани системи се обработени по методата на мереење висината на поларографскиот бран во една точка.<sup>7</sup> Употребените реагенси беа со чистота п. а. Приготвени се следните стандардни раствори<sup>8</sup>: олово 1 мг/л., кадмиум 1 мг/л., цинк 1 мг/л. и бакар 1 мг/л.

Во табличата бр. 2 се внесени вредностите: (мг/л.) од полагрографираните стандардни раствори и милилитрите од стандардните раствори во 100 мл. од бараната концентрација.

Таблица бр. 2

Елемент	мг/л.	мл. од стандардните раствори во 100 мл.
Олово	0,025	0,075
Кадмиум	0,0075	0,0225
Цинк	0,050	0,150
Бакар	0,040	0,120

### Поларографска анализа на стандардните раствори:

Во специјално садче за поларографирање<sup>9</sup> се одпипетираат 5 мл. од стандардниот раствор, се додаваат 0,5 мл. HCl n/1, две капки пурпурбромкрезол и 0,25 мл. 0,1% раствор желатин. Низ системот се спроведува струја од водород<sup>7</sup> 30 минути и поларографира. При осетливости на галванометарот дадени во табличата бр. 1 на потенцијал околу — 0,5 волти се појавува поларографската степеница за оловото, на потенцијал околу — 0,7 волти поларографската степеница за кадмиумот. Истата проба се искористува за определување на цинкот.

Се додава амониумхидроксид до неутрализација, поново спроведува струја на водород во системот и на потенцијал меѓу —0,8 до —1,4 волти се појавува поларографската степеница за манганот. Во нова проба од стандардниот раствор (2,5 мл.) се додаваат 2,5 мл. основен електролит<sup>6</sup>, една капка 0,1% раствор на желатин, спроведува струја на водород, поларографира и на потенцијал меѓу —0,0 до —0,6 волти се појавува поларографската степеница за бакар.

Добиените поларограми се обработени по методата на мерење висината на поларографскиот талас во една точка, а резултатите се дадени во табличата бр. 3, каде што се внесени вредностите за дифузијската струја ( $i_d$ ) во мм., концентрацијата во (мг/л.) и осетливоста на галванометарот во А/мм., за стандардните раствори. Податоците за мangan и кадмиум се изоставени поради тоа што во испитуваните системи мangan и кадмиум не се идентифицирани.

Таблица бр. 3

Елемент	( $i_d$ ) мм.	(мг/л.)	Осетливост на галванометар А/мм
Олово	14,8	0,025	$1,2 \times 10^{-8}$
Цинк	13,2	0,050	$8,0 \times 10^{-9}$
Бакар	13,0	0,040	$4,0 \times 10^{-9}$

Вредностите од обработените поларограми од испитуваните води од број 1 до 7, предходно поредени, како и резултатите добиени за количеството од микроелементите во мг/л. се дадени во табличата бр. 4.

Испитувањата на анализираните води од бр. 1 до бр. 7, кои се користат како води за пиење укажуваат на присаството на микроелементите: олово, цинк и бакар, со исклучок на водите бр. 1 и бр. 3, каде што бакар не е идентификуван.<sup>m</sup>

Од добиените резултати за количествата на споменатите микроелементи можевме да констатираме дека тое се движи во границите кои се испод минималните гранични количини, и дека анализираните води се добри за пиење.

Испитувањата укажуваат и на тое дека во анализираните води од бр. 1 до бр. 7, не се присатни елементите кадмиум и мangan.

Таблица бр. 4

Ред. број	Анализа на вода од:	Елемент	Дифузијска струја ( $i_d$ ) мм	мг/л.
1	Чешма кај вилата на Извршниот совет (угостителски објект)	олово	9,4	0,0159
		цинк	12,0	0,0455
2	Чешма во мотелот на Пелистер (Бегова чешма)	олово	5,8	0,0098
		цинк	25,8	0,0977
		бакар	14,0	0,0431
3	Чешма под мотелот на Пелистер	олово	15,0	0,0253
		цинк	5,2	0,0197
4	Чешма во детското летовалиште „Пелистер”	олово	11,0	0,0185
		цинк	19,0	0,0735
		бакар	12,0	0,0369
5	Чешма на патот под детското летовалиште	олово	13,5	0,0228
		цинк	13,0	0,0492
		бакар	5,0	0,0154
6	Чешма над с. Магарево	олово	8,8	0,0148
		цинк	7,6	0,0288
		бакар	16,0	0,0492
7	Чешма во с. Магарево	олово	5,0	0,0084
		цинк	8,0	0,0303
		бакар	5,5	0,0138

## ЛИТЕРАТУРА

1. Д. Л. Фердман, „Биохимија”, Москва, 1966 (235).
2. Г. Морисон, „Физические методы анализа следов элементов” Москва, 1967 (73).
3. Б. Топузовски, М. Димевски и Д. Тошев, Год. зборник на П. М. Ф., Скопје. Кн. 21 (1971), Сек. А.
4. К. Хол. „Вода”, Берлин, 1960. (K. Holl, „Wasser”, Berlin, 1960).
5. Г. Бабачев, „Анализ на води”, Софија, 1967.
6. Н. Гельберг, М. Пушкаши, „Полярографическое определение следов металлов в воде”, Игриена, вол. XIII. 1964.
7. И. Филиповиќ, П. Сабиончело, „Лабораторијски приручник” 1/2. 1960 (102, 101).
8. Б. Топузовски, М. Димевски и Д. Тошев, Год. зборник на П. М. Ф., Скопје. кн. 21 (1971). Сек. А.
9. Б. Топузовски, Год. зборник на П. М. Ф., Скопје, кн. 17—18 (1966—1967). Сек. А.

## ABSTRACT

*B. Topuzovski, D. Tošev, B. Jordanovski*

### **POLAROGRAPHIC DETERMINATION OF TRACES OF METAL IN DRINKING WATERS OF BITOLSKO II**

Chemical institute, faculty of science, university of Skopje  
Macedonia, Yugoslavia

The autors use the method of N. W. Gelberg and M. Puškačin:  
„Polarographic Determination of traces of metal in Water: Pb sensitivens  
0,015 mg/l, Cd, Cu, Mn sensitivens 0,005 mg/l and (Na + K), in natural  
waters 30 times concentrated”.

The determination are perform directly without previons separation  
by groups.

The authors in examed drinking waters, of Bitolsko II determed  
these elements; Pb, Zn, and Cu (exept in the waters № 1 and 3 where  
Cu is not identificated).