гидрогеохимия питьевых вод южных районов города еревана

© 2004 г. Г. В. Шагинян, Э. С. Халатян, Т. Н. Кюрегян

Институт геологических наук НАН РА 375019, Ереван, пр Маршала Баграмяна, 24a, Республика Армения E-mail: rubenhar@yahoo com,hrshah@sci am Поступила в редакцию 17.01.2004 г.

В статье рассматриваются гидрогеохимия питьевых пресных вод крупнейших источников Араратской котловины, которыми снабжается основная часть южных районов г Еревана, и результаты исследований этих же вод в Ереване. Приводятся их классы и колебания при транспортировке химического состава в катионном и анионном рядах отдельно, которые весьма незначительны и выступают только в количественном выражении Проведен сравнительный анализ содержаний некоторых элементов и соединений с принятыми международными стандартами. Показано соответствие гидрогеохимических характеристик этих вод жестким международными стандартам. Одновременно подчеркивается необходимость введения понятия минимально необходимых концентраций элементов в водах.

Как известно, г.Ереван в основном снабжается питьевыми водами, поступающими из приереванских районов. Области и условия формирования, пути транзита, геологическая и металлогеническая характеристики водовмещающих пород и водоносных горизонтов и т.д., а также условия эксплуатации этих вод отличаются своеобразием в каждом конкретном случае.

Значительная часть южных районов г.Еревана получает питьевую воду из Араратской котловины. В данной статье приводятся результаты гидрохимических исследований вод, поступающих в г.Ереван из насосных станций Араратян 1, Ара-

ратян 2, Араратян 3, Араратян 4.

Араратская котловина, после образования депрессии и извержения верхне- и нижнечетвертичных базальтовых лав, подвергалась интенсивной эрозии, которая продолжается и в настоящее время. В геологическом строении этой территории принимают участие озерно-речные и эффузивные водоносные образования, мощность которых достигает 500м. Под этими образованиями — складчатое водоупорное образование, представленное песчано-глинистыми и карбонатными породами палеозоя и мезокайнозоя (Амроян, Арутюнян, Орбелян, 1974).

Складки, слагающие фундамент обрамляющих котловину хребтов, погружаются в сторону депрессии, определяя направление подзем-

ного стока.

Водоносными являются лавы (трещиноватые и пористые базальты, ошлакованные базальты, андезито-базальты) и туфы (туфопеплы и туфовые пески), водоносные озерно-речные отложения (песчанистый и глинистый слой озерного происхождения четвертичного возраста, песчаногалечные, валунно-галечные и песчано-глинистые отложения речных и временных водотоков). Из всех этих пород наиболее распространенными являются лавы, далее — озерные отложения и речные наносы.

Почти 80% родников приурочено к лавам. В водном балансе Араратской котловины принимают участие подземные воды, условия формирования, химический состав и условия залегания которых разные.

Площадь питания этих вод занимает терри-

торию, охватывающую юго-западные склоны Гегамского хребта, хребта Армянский пар, Арарат, массив г. Арагац, Карсское плато и бассейн среднего течения р. Аракс. Основным источником питания водоносных горизонтов являются атмосферные осадки и инфильтрация поверхностных вод. Аккумуляция и транспортировка вод в основном происходят по андезито-базальтовым лавам и рыхлообломочным материалам подрусловых отложений четвертичного возраста

Основным водоупором подземных вод Араратской котловины являются третичные и более древние осадочные водонепроницаемые породы

Геолого-геоморфологические условия и данные структурно-разведочных скважин дают основание полагать, что питание артезианского бассейна происходит по палеорельефу лавовых и третичных осадочных пород и через подрусловые отложения. Данные многочисленных скважин на воду и геофизических исследований позволяют отметить, что пути питания бассейна в основном совпадают с современной речной сетью Это в основном русла рр. Касах и Мастара.

Значительную роль в пополнении запасов вод бассейна играют межлавовые и подлавовые подземные водотоки, которые формируются и стекают с высокогорных районов. Некоторое значение имеет и правобережная часть долины, откуда в Аракс попадают небольшие 3 речки.

Ряд авторов (Амроян, Арутюнян, Орбелян, 1974), в зависимости от приуроченности подземных вод Араратской котловины к различным литологическим разностям пород, подразделяют их на пластовые, трещинно-поровые и поровые.

Горизонт грунтовых вод. Глубина залегания этого горизонта до 25 м. Распространен в равнинной части бассейна и приурочен к молодым аллювиально-делювиальным и пролювиальным отложениям. Водоупором для этих вод служат

песчанистые глины.

Первый напорный водоносный подгоризонт. Площадь этого подгоризонта обусловлена границами распространения отложений озерноречного комплекса. Они все насыщены напорными подземными водами. Водоупором являются глинистые породы. Большинство этих вод своими гидрогеологическими и гидрогеохимическими ха-

рактеристиками соответствуют требованиям, предъявляемым к качеству питьевых вод, и экс-

плуатируются.

Второй напорный водоносный подгоризонт. Воды этого подгоризонта приурочены к трещинам и порам ошлакованных андезито-базальтовых лав третичного и четвертичного возраста, залегающих в виде отдельных лав и потоков. Воды отличаются высоким пъезометрическим напором (до 20 атмосфер). Подгоризонт интенсивно эксплуатируется. Дебит только фонтанирующих скважин достигает 800 л/сек.

В литературе приводятся 3 класса состава вод этой подзоны: гидрокарбонатный, сульфатный и хлоридный. Самое большое распространение по площади имеют гидрокарбонатные воды,

химсостав которых сформировался за счет контакта инфильтрационных вод с эффузивными породами. Здесь, в результате контакта атмосферных вод с эффузивами, возрастает минерализация вод с ощутимым повышением содержании Na. Ca. Мg. Возрастание содержания Na в ионном виде связано с разложением известково-натриевых полевых шпатов. В результате этих процессов образуется натриево-кальциевый ряд катионов вод (Амроян, Арутюнян, Орбелян, 1974).

Повышенные содержания хлора связаны с вышелачиванием водоупорных глинистых образований. Содержание хлора в них доходит до

30%.

По степени минерализации воды Араратской котловины подразделяются на три группы: до

Таблица 1

Содержания некоторых элементов и соединений (в мг/л) в водах станций Араратской котловины (по 7 анализам для каждой станции)

2-04-04-04-04-04-04-04-04-04-04-04-04-04-	Араратян 1,	Араратян 3	Араратян 4	
Элементы и	Араратян 2	Marin on Tanay		
соединения	Инт.содерж.	Инт.содерж.	Инт.содерж.	
	Усредн.знач.	Усредн.знач.	Усредн.знач.	
Na	41,38-56,10	34,72-42,07	34,48-43,45	
	49,8	37,63	38,35	
K*	0,46-5,00.	0,40-4,29	0,40-4,56	
	3,85	3,39	3,63	
Ca ²⁺	40,0-50,0	38,00-42,40	40,0-48,0	
	44.67	38,07	43,33	
Mg*	27,36-40,13	20,67-22,86	21,28-23,71	
	31,62	21,63	22,50	
Cl.	59,98-82,82	48,55-52,12	50,69-52,12	
	72,71	49,62	51,41	
SO ₄ ² -	63,31-101,64	55,55-64,19	58,43-71,19	
	81,98	58,98	65,56	
HCO ₃	176,9-207,40	146,40-164,70	152,5-189,1	
1100	191,52	153,52	168,77	
Motion	517,54-620,57	445,90-466,94	452,99-517,90	
TAYOUR.	565,51	454,21	481,93	
Общая жесткость	4,50-5,30	3,55-4,02	3,85-4,20	
aU	6,30-6,52	6,45-6,87	6,46-6,53	
рН	6,48	6,57	6,50	
NH4	не обн.	не обн.	не обн.	
NO,	9,00-13,00	8,00-12,00	8,00-11,00	
NO ₂	не обн.	не обн.	не обн.	
PO ₄ ³	0,28-0,40	0,35-0,40	0,30-0,45	
Fe of m	не обн.	не обн.	не обн.	
Cu ²⁺ Zn ²⁺	не обн 0,004	0,002-0,0076	0,002-0,0044	
Zn ²⁺	0,001-0,02	не обн 0,05	не обн - 0,024	
Pb ²⁺	не обн 0,006	не обн 0,005		
Cd ²⁺	не обп.	не обн.	не обн 0,0026	
F	0,20-0,35	0,24-0,42	не обн. 0.24.0.60	
J	не обн		0,24-0,60	
As	не обн	не обн.	не обн.	
		не обн.	не оон.	
	M _{0 52-0 62} HCO ³ CI SO ⁴ Mg Ca Na	M _{0.45-0.47} HCO ³ Cl SO ⁴ Ca Mg Na	M 0.45-0.48 HCO3 CI SO Ca Mg Na	

1 г/л (пресные), слабо солоноватые (1-3 г/л), солоноватые (3-5 г/л). Гидрохимический режим напорных водоносных горизонтов и грунтовых вод непостоянный.

Снабжающие основную часть южных районов г. Еревана воды (станции Араратян 1, 2 и Араратян 3, 4) находились под мониторинговым

наблюдением в течение 2002-2004гг.

Поскольку содержания некоторых элементов и соединений ниже предела чувствительности анализа и они не были обнаружены при наших исследованиях, считаем необходимым представить дополнительные сведения о методике их определения (Резников и др., 1963), чувствительности анализа, ПДК по ГОСТ 2874-82 (в мг/л) (Крайнов, Швец, 1987) и нормативы качества питьевой воды по ВОЗ (в мг/л) (Боревский Б.В., Боревский Л.В. и др., 1998).

_	метоо	чувств	ПЦК	нормы воз
NH ₄	- колориметр	0.05,	_	1.5
Fe _{o6m}	- колориметр.	0.04,	0.3	0.3
Cu ²⁺	- полярограф.	0.0005,	1.0	1.0
Pb ²⁺	- полярограф.	0.00005,	0.03	0 01
Zn ²⁺	- полярограф.	0.0001,	5.0	3.0
Cd2+	- полярограф.	0.00005,	-	0 003
J-	- колориметр	0.1,	-	нет данных
As	- колориметр.	0.02,	0.05	0.01
NO ₂	- колориметр.	0.01,	-	3 00

Ниже приводятся пределы содержаний элементов и соединений и типичные формулы

Курлова по станциям (табл.1).

На пунктах Араратян 1 и 2 два раза пробы взяты после смешивания вод. Как показали анализы, отличия между химсоставами этих вод практически незначительны, следовательно, считаем допустимым их представление вместе. Периоды опробований выбраны по колебаниям погодных и атмосферных условий, что дает возможность установить вариации химсостава вод при их изменениях. Опробования проводились 7 раз из каждой станции и 4 раза из общего водовода. Общее количество проб из Араратских станций и основного водопровода — 32.

Как показывают исследования, воды станций Араратян 1 и 2, в основном, гидрокарбонат-хлорид-сульфатные, магний-кальций-натриевые. Минерализация колеблется в пределах от 0,518

до 0,620 г/л, рН – от 6,30 до 6,60.

Воды станции Араратян 3 гидрокарбонатхлорид-сульфатные, кальций-магний- натриевые (кальций-натрий-магниевые) с минерализацией от 0,446 до 0,467 г/л. рН колеблется в пределах

6,45 - 6,87

Воды станции Араратян 4 характеризуются гидрокарбонат-хлорид-сульфатным, кальций-магний-натриевым классом. Два раза зафиксировано преобладание содержаний сульфат-иона над хлором, что, по всей вероятности, можно объяснить сезонными колебаниями количества атмосферных осадков и, в связи с этим, интенсификацией процессов окисления Минерализация—от 0,450 до 0,4772/л, рН — 6,46 - 6,53.

Опробована и вода трубопровода, поступающая в Ереван после смешивания вод всех станций. Эта вода гидрокарбонат-хлорид-сульфатного, магний-кальций-натриевого (кальций-магний-натриевого) класса, с минерализацией от 0,406

до 0,566 г/л и рН - 6,45 - 6,58.

Таким образом воды, поступающие в г. Ереван из наиболее крупных источников Араратской котловины, характеризуются гидрокарбонат-хлорид-сульфатным, в основном кальций-натрий-магниевым (кальций-магний-натриевым) классом, величиной общей минерализации от 0,406 до

 $0,566 \ \epsilon/\pi$ и pH -6,30 - 6,58.

В южных районах г. Еревана, которые снабжаются вышеописанными питьевыми водами Араратской котловины, также были проведены мониторинговые исследования с целью установления вариаций химсостава вод при транспортировке. Из более 15 пунктов наблюдений в настоящей статье приводятся результаты по 8 пунктам, снабжение которых вышеописанными водами не вызывает сомнения. На каждой точке опробование проводилось 7 раз, примерно через 7-10 дней после опробования основных источников Араратской котловины. Ниже приводятся результаты этих исследований в период с начала работ по настоящее время (табл.2).

Для вод южных районов г Еревана характерен гидрокарбонат-хлорид-сульфатный (редко гидрокарбонат-хлоридный), кальций-магний-натриевый класс с минерализацией от 0,450 до 0,615 г/л и рН — 6,18-7,30 По гидрохимическим характеристикам эти воды соответствуют международным требованиям, предъявляемым качеству обычных питьевых пресных вод

В табл. З приводятся пределы содержаний элементов по всему южному району г. Еревана в сравнительном анализе с некоторыми между-

народными стандартами.

Особого внимания заслуживают содержания так называемых "нежелательных" и токсичных элементов. К числу первых отнесены нитраты, нитриты, аммоний, железо, медь, цинк, фосфаты и фтор. Из токсичных в наш список включены мышьяк, кадмий, свинец. Причиной загрязнения питьевых вод этими элементами для наших условий в основном является техногенез.

Как показывают полученные данные, содержания многих из этих компонентов в описываемых водах южных районов г Еревана находятся в соответствии или ниже предельно допустимых норм, принятых в ЕС и Швейцарии, где, как известно, введен строжайший контроль над качеством питьевых вод. Так, например, если по аммонию даже для вод высшего качества (Швейцария) допустимо содержание до 0,05 мг/л, то в рассматриваемых нами водах это соединение азота вовсе не обнаружено при чувствительности методики анализа 0.05 мг/л (колориметрический метод с реактивом Несслера), те в любом случае содержание этого компонента ниже принятых международных стандартов То же самое в основном относится и к остальным "нежелательным" элементам

Из токсичных элементов мышьяк и кадмий вовсе не обнаружены при чувствительности методики их определения 0,02мг/л (колориметрический метод с хлорной ртутью) и 0,00005мг/л

Содержания некоторых элементов и соединений (в мг/л) в питьевых водах южных районов г Еревана (по результатам 7 опробований на каждой точке)

Эпементы н	Ул.Ехпайрутян	Hop Apell	Книноня	Сарн Тах	Чарбах	Ул. Г. Нжде	У ж/д вокзала	Ул. Тичнона
соединения	Инт.содерж	Инт содерж	Инт содерж	Инт содерж	Инг содерж	Инт содерж	Инт содерж	Инт. содерж
	Усредн. знач.	Усреди знач	Усредн. знач	Усредн. знач	Усредн знач.	Усреди знач	Усредн знач	Усредн знач
Na*	38.16-55.41	33.33-39.54	48 97 - 57 . 70	32 65-40 23	36.32-57.47	34.71-39.31	35 86-39.31	31.73-39.54
	49.89	36.71	53.94	35.67	44.86	37.60	36.88	35.86
K	3.38-4.00	4.00-4.56	3.65-4.44	3.65-4.43	3.89-4.60	3 89-4.67	3 89-4.29	3.69-4.07
	3.62	4.24	3.97	4.04	4.19	4.23	4.08	3.90
- 21	49.00-64.00	41.00-43.00	54.00-62.00	40.00-44.00	43.00-54.00	40.00-43.00	41.00-45.00	38.00-40.00
Ca ²⁺	57.60	42.28	59.00	42.71	47.23	42.00	42.29	38.57
	20.92-26.14	21 28-22.50	18.85-19.46	21.28-22.50	21 28-33.44	20.67-22.50	21.28-22.50	19.46-21.89
Mg	23.26	21.80	19.10	21.98	25.10	21.63	21.89	20.93
	60.69-76.40	49 98-52.12	68.16-78.54	50.41-52.12	51.12-77.11	49.27-52.84	49 27-51.41	47.84-50.00
Ct	68.80	51.27	76.03	51.26	60.55	51.27	50.25	49.03
3	39.09-62.30	64.19-67.90	25.10-31.69	65 84-71 19	61.73-96.29	62.55-72.01	62.55-73.45	51.85-60.08
SO ₄ *	30.70	66.96	28.72	67.66	74.63	67.60	66.52	57.61
	186.66-244.00	146.40-164.70	225.70-250.10	146.40-164.70	162.26-207.40	146.40-164.70	158 60-164 70	146.40-164.70
NCO3.	223.61	157.37	240.34	154.24	186.14	156.85	159.47	153.37
	512.71-600.94	452 44-479.10	529.18-578.51	456.04-493.26	477.43-614.59	462.51-479.72	460 86-477.53	435.13-473.21
Мобщ	570.87	466.56	556.83	469.70	530.81	471_86	469.28	447.53
	0,35-5,05	3,80-3,95	4,25-4,70	3,80-4,05	4,05-5,15	3,80-3,90	3,85-4,05	3,55-3,70
Общая жесткость	4,79	3,91	4,52	3,94	4,42	3,88	3,92	3,65
	6.68-7.30	6.18-6.57	6.41-7.19	6.21-6.70	6.47-6.79	6.44-6.56	6.43-6.52	6.48-6.56
pH	7.11	6.44	6.96	6.51	6.58	6.51	6.47	6.52
NH ₄ ⁺	не обн	не обн.	не обн.	не обн.	не обн.	не обн.	не обн.	не обн
	14,0-18,0	6,0-13,0	12,0-18,0	8,0-16,0	5,0-15,0	8,0-14,0	9,0-12,0	10,0-14,0
NO ₃	15,86	9,79	15,19	11,57	8,76	10,71	11,43	11,14
NO.	не обн	не обн	не обн	не обн.	не обн	не обн.	не обн.	не обн.
3	0,18-0,25	0,22-0,35	0,22-0,30	0,18-0,30	0,25-0,35	0,27-0,32	0,30-0,38 .	0,25-0,40
PO ₄ ³	0,21	0,31	0,25	0,25	0,30	0,29	0,34	0,29
	не обн.		не обн0,04	не обн -0,1	не обн1,04	не обн0,06	не обн.	не обн.
Fe общ		не обн	не обн0,0036	не обн.	не обн	не обн -0,05		
- 24	0,00035-0,01	0,001-0,0096	не обн0,0076	0,001-0,024	0,001-0,0056	0,001-0,032	0,0006-0,0044	0,0024-0,06
Cu ²⁺	0,005	0,0053	не обн0,0036	0,0053	0,0025	0,0085	0.002	0,015
2.	не обн -0.05	не обн0,034	не обн0,03	0,002-0,094	не обн0,016	0,005-0,056	не обн0,026	0,004-0,05
Zn ²⁺	не обн -0,039	не обн.0,02	не обн	0,022	не обн -0,0078	0,003-0,030	не обн. 0,009	0,019
	не обн. 0,002	не обн0,001	не обн0,001	не обн -0,0008	не обн -0,0012	не обн0,0024	не обн -0,0006	не обн0,002
Pb ²⁺	не обн0,00095	не обн0,0007	не обн.	не обн0,0006	не обн.	не обн0,0003	не обн.0,00035	не обн0,0007
Cd+	не обн	не обн.	не обн.	не обн.	не обн.	не обн.	не обн	не обн.
	0,42-0,70					<u> </u>	0,28-0,40	0,20-0,80
F		0,30-0,50	0,40-0,58	0,24-0,50	0,26-0,64	0,20-0,46	0,26-0,40	0,20-0,80
T.	0,53	0,39	0,48	0,33	0,40	0,35		не обн
As	не обн.	не обн	не обн	не обн	не обн	не обн	не обн.	не обн

Интервал содержаний элементов и соединений в питьевых водах (в мг/л) южных районов г. Еревана (по результатам 56 анализов) в сравнительном анализе с некоторыми международными стандартами

Элементы и	Интервал содержаний	Нормы ЕС (дирек	тива 80/778)	Швейцария		
соединения		ПДК	стандартные	общие ПДК	высшего качества	
Na*	31,73-57,70	150,0	20,0	150,0	20,0	
K*	3,38-4,67	12,0	10,0		10,0	
Ca ²⁺	38,0-64,0		100,0		40,0-125,0	
Mg ⁺	18.85-33,44	50,0	30,0	50,0	5,0-30,0	
CI.	47.84-78,54		25,0	200,0	20,0	
SO ₄ ² ·	25,10-96,29	250,0	25,0	200,0	10,0-50,0	
HCO ₃	146,4-250,1	-	-	нет данных		
Мобш	435,13-614,60	1500		1500	100,0-500,0	
		(сухой остаток)		(сухой остаток)		
Общая жесткость	3,55-5,15					
рН	6,18-7,30	9,5	6,5-8,5	9,2	7,0-8,0	
NH4	не обн.	0,5	0,05	0,5	0,05	
NO ₃	6,0-18,0	50,0	25,0	40,0	25,0	
NO ₂	не обн.	0,1	-	0,1	0,01	
PO ₄ 3-	0,18-0,40	4,5	0,4	1,0	0,05	
Fe ofin	не обн0,1	0,2	0,05	3,0	0,05	
Cu ²	0,00035-0,06	3,0	0,1	1,5	0,05	
Zn ²⁺	не обн0,094	5,0	0,1	5,0	0,1	
Pb ²⁺	не обн0,0024	0,05	-	0,05	нет данных	
Cd ²⁺	не обн.	5,0	-	0,005	_	
F	0,20-0,80	1,5 (при T=25-30°C)	1.5	1,5 (при Т=25-30°С)	•	
		0,7 (при T=8-12°C)		0,7 (при T=8-12°C)		
J.	не обн.	нет данных			-	
As	не обн.	0,05	-	0,05	0,02	

(пленочная полярография с накоплением на графитовом электроде) соответственно.

Однако, вместе с этим, для использования этих вод в питьевых целях серьезным недостатком является отсутствие (необнаружение) такого элемента, как, например, йод, являющегося жизненно необходимым элементом для нормального функционирования организма. Следовательно, становится необходимым введение понятия минимально необходимых концентраций (МНК) элементов и соединений.

ЛИТЕРАТУРА

Амроян А.Е., Арутюнян Р.Г., Орбелян Э.С. Араратская

котловина. В кн.: "Геология Армянской ССР, т. VIII Гидрогеология". Ереван: Изд. АН АрмССР, 1974, с. 227-245.

Крайнов С.Р., Швец В.М. Геохимия подземных вод хозяйственно-питьевого назначения М.: Недра, 1987, 237 с.

Резников А.А., Муликовская Е.П., Соколов И.Ю. Методы анализа природных вод. М.: Государственное научно-техническое изд-во литературы по геологии и охране недр, 1963, 403 с.

Экологически чистые подземные питьевые воды Рекомендации по обоснованию перспективных участков для добычи с целью промышленного розлива (сост Боревский Б В, Боревский Л В. и др) М.: АОЗТ ГИДЭК, 1998, 31 с.

ԵՐԵՎԱՆԻ ՀԱՐԱՎԱՅԻՆ ՇՐՋԱՆՆԵՐԻ ԽՄԵԼՈՒ ՋՐԵՐԻ ՀԻԴՐՈԵՐԿՐԱՔԻՄԻԱՆ

Հ. Վ. Շահինյան, Է. Ս. Խալաթյան, Տ. Ն. Կյուրեղյան

Uuchnchniu

Հոդվածում բերվում են Արարատյան հարթավայրի առավել խոշոր 4 աղբյուրների (Արարատյան 1, Արարատյան 2, Արարատյան 3, Արարատյան 4) ջրերի 2002-2004թթ ընթացքում կատարված հիդրոերկրաքիմիական հետազոտությունների արդյունքները։ Նույնպիսի հետազոտություններ տարվել են նաև Երևանի հարավային շրջաններում, որոնք սնվում են հիմնականում վերը նշված ջրերով։ Որոշվել են ջրերի դասերը և մի շարք այլ հիդրոերկրաքիմիական չափանիշներ։ Այսպես, պոմպակայաններում հետազոտությունների ընթացքում դիտարկվել են ջրերի քիմիական կազմի կատիոնային շարքի աննշան փոփոխություններ (ըստ մգ/էկվ.%), իսկ դասը կրում է կայուն բնութագիր հիդրոկարբոնատ-քլորիդ-սուլֆատային, կալցիում-մագնեզիում-նատրիումային (հազվադեպ՝ մագնեզիում-կալցիում-նատրիումային)։ Ընդհանուր հանքայնացումը չի գերազանցում 0,62գր/լ։ Նույն ջրերը Երևանում ունեն հիդրոկարբոնատ-քլորիդսուլֆատային (հազվադեպ՝ հիդրոկարբոնատ-բլորիդային), կալցիում-մագնեզիում-նատրիումային դաս։ Մյուս բնութագրերը նույնպես պահպանվում են։ Բերված է միջազգային չափանիշների հետ նրանց համեմատական անալիզը։

Ուշադրություն է դարձված տոքսիկ և. այսպես կոչված, «անցանկալի» տարրերին։ Ելնելով օրգանիզմի նորմալ կենսագործունեությունն ապահովելու համար տարրերի նվազագույն անհրաժեշտ քանակության ապահովման կարևորությունից, վաղուց արդեն գործող վերին թույլատրելի սահմանային պարունակությունների (ԹՍՊ, ПДК) հետ միաժամանակ առաջարկվում է տարրերի անհրաժեշտ նվազագույն քանակների (ԱՆՔ)

հասկացության ընդունումը։

HYDRO-GEOCHEMISTRY OF POTABLE WATERS IN THE SOUTHERN DISTRICTS OF YEREVAN

H. V. Shahinyan, E. S. Khalatyan, T. N. Kyuregyan

Abstract

In this paper, consideration is given to the hydrochemistry of fresh potable waters of the largest sources in the Ararat depression, supplying the main part of southern districts of the Yerevan City, along with discussion of the results of studies for the same waters in Yerevan. Classification of the waters and variations of their chemical composition in the course of transportation is presented for the anionic, and the cationic series separately. Such changes are shown to be insignificant and related to quantity variations only. A comparative analysis is made between the contents of certain elements and compounds, and the relevant international standards. The hydro-geochemical characteristics of these waters are shown to be complying with the strict international standards. In the meantime, the need of introducing a concept of minimum required element concentration in water is emphasized.