



54316—
2011

27 2002 . 184- « — 1.0—2004 « », »

1 « »

2 091 « »

3 22 2011 . 55-

4 8

« « »» — () « »»

1	1
2	1
3	3
4	3
5	4
6	8
7	8
8	9
9	9
() *	10
() ,	11
() () *	33
() () *	34
())..... ,	34
() » , () .. 37	39
() () *	39
).....	40
	40

	<p>-)</p> <p>xvii (. 22)</p> <p>xviii — xx (. 24) . xx</p> <p>xxii, xxii a. xxiii, xxiv {</p>

(Ss 7 2012 .)

.	()	()

(4 2014 .)

Drinking natural mineral waters.
General specifications

—2012—07—01

1

), (— *

,

,

— 5.1.3—5.1.5.5.1.9—5.1.11. 5.1.6—5.1.8. — 5.4. -

2

51074—2003 . . :

51210—98 . .

51212—98 . .

-

51309—99 . . -

51474—99 . ,

51680—2000 . .

51730—2001 . -

51766—2001 . -

52109—2003 , .

52816—2007 . .

()

52964—2008 . .

8.579—2002 . . -

,

,

908—2004 . .

4388—72 . .

4389—72 . .

4974—72 . .

8050—85 . .

14192—96 . .

15846—2002	,			
18164—72	,	.		
18293—72	.		,	,
18309—72	.			
18963—73	.		-	
19413—89	.			
23268.0—91	.		,	-
23268.1—91	.		,	-
23268.2—91	.		,	-
23268.3—78	.		,	-
23268.4—78	.	-	,	-
23268.5—78	.		,	-
23268.6—78	.		,	-
23268.7—78	.		,	-
23268.8—78	.		,	-
23268.9—78	.	-	,	-
23268.10—78	.	-	,	-
23268.11—78	.		,	-
23268.12—78	.		,	-
23268.13—78	.	-	,	-
23268.14—78	.	1 «	,	-
23268.15—78	.		,	-
23268.16—78	.	-	,	-
23268.17—78	.	-	,	-
23268.18—78	.	-	,	-
23285—78	.			-
23950—88	.			
24597—81	.	-		
26668—85	.			-
26669—85	.			
26670—91	.			

30538—97

3

3.1

3.2

3.3

3.4

3.5

3.6

3.7

4

4.1

4.2

1

	1 / 3 ,	* , - ! -
	.1 2 / 3 .	- , ' -
	.2 5 / 3 .	
	.5 10 / 3 .	
	.10 15 / 3 .	

*

.

4.3

4.4

5

5.1

5.1.1

5.1.2

()

5.1.3

2.

2

*

(1).

5.1.4

5.1.5

5.1.6

*

3.

3

	, / *		
		-	
1	1.0	5.0	5.0
2	0.003	0.003	0.003
3	1.0	1.0	1.0
4	0.1	0.1	0.1
5	50.0	50.0	50.0
6	2.0	2.0	2.0
7	0.001	0.001	0.001
8	0,05	0,05	0,05
9	0.01	0.01	0.01
10	7.0	25.0	25.0

1

2

4.

4

	.		
		-	
1	1.0	5.0	5.0
2	0.003	0.003	0.003
3	1.0	1.0	1.0
4	0.05	0.05	0.05
5	0.02	0.02	0.02
6	50.0	50,0	50.0
7	0.1	0,1	0.1
8	0.001	0.001	0.001
9	0,01	0.05	0.05
10	0.01	0.01	0.01
11	7.0	25.0	25.0

*

(1).

4

12	0.005	0.005	0.005
13	0.05	0.05	0.05
14	0.07	0.07	0.07

1
2
3
4
5
2.0 / 3
5.1.7
5.1.8
** 5.

5

100		—
(/100) ³		100 ³
{ /100 } ³		
<i>Pseudomonas aeruginosa.</i> / 3		1 ³

12

1' 4'

5.1.9 0,20 % () —
0.40 %
5.1.10 0.2 / 3
5.1.11 10,0 / 3
() 15%

5.2

5.2.1

— 8050. — 908:

*

(1).

*

(1)—[3].

• ;
•
5.2.2 , *

5.3
5.3.1 ,

5.3.2 -

8.579.

5.3.3
5.3.4 -

24597.

5.3.5
5.3.6 ,

15846.

5.3.7 -

5.3.8 -

5.4
5.4.1 51074 -

- ;
- ;
- ;
- () ;
) ;
- : () ;
- () ,

• , 3; ;
• () ;
- (, -) ;
- , / 3; ;
- ;
• ;
•

• / 3; ;
- (-)

6;

- ;
- ;
5.4.2 -

- ;
- ;
- ;
- (-)

*

*,) , ,

5.4.3 1 / 3 — « - »;

2.0 / 3 — « ; ».

5.4.4 — 14192 - 51474; « », « » , « . ».

5.4.5 :

• : () :

- :

- . 3.

5.4.6

6

6.1 — 23266.0.

6.2 (,), ,

6.3 5.1.6. 5.1.7

6.4

7

7.1 — 23268.0.

7.2 , , .

7.3 — 23268.1.

7.4 (pH) — [4].

7.5 — 52109.

7.6 — 18164.

7.7 , / 3.

7.8 : — 51210, 51309; — 51309. [5]; — 23268.10; — 51309. 23268.7. [5]; — 51309. 23268.6. [5]; — 51309. 23268.13,(6); — 51309. 23268.5; — 51309. 23268.5: — 51309. 23268.11, 30538, [6]; — 51309; — 51309, 4974. [6]; — 51309, [6]; — 51309. 18293, 30538.(6); — 51309; — 23268.18; — 23268.17; - — 23268.15; - — 23268.16: — 52964. 4389. 23268.4; — [8], (9); — (8). [9]; — 23268.2: — 23268.3: — 18309. (10); — (8), (9): — 51309, [11]. (12).

7.9 : , , — 51309;

— 51309, 30538; — 51309, 30538. 4388. (6), [7];

— 51309. 51766. 30538, 23268.14; — 23268.9;

— 23268.8; — 51212.(13); — 51309. 19413: — 51309. 18293. 30538; — 23950. (5); — 51680.

7.10 — 51730. [14].
7.11 — 23268.12.
7.12 — 23268.2.
7.13 — 26668. —
26669. — 26670.
7.14 (. aeruginosa) — 52816.
18963, . aeruginosa — [15].

8

, , . -
, , , -
() -
, , . -
, , () -
, , . -

9

9.1

23285.

9.2

9.3

()

.1

.1.

.1

		/ 9	
			-
	() *	—	500.0
	()	—	.
	**	0.7	—
	()	60.0	35.0 - 60.0
	() -	—	50.0
		25.0	—
		10.0	5.0—10.0
-	()	15.0	5.0—15.0

() , ()
 (**)
 ()

()

.1

61.

6.1

№	Имя			Фамилия	Место рождения						Дата рождения	Место рождения	Идентификационный номер				
	№	Имя	Фамилия		Место рождения			Место рождения									
					№	Имя	Фамилия	№	Имя	Фамилия							
1	MMMOIOA	****	90	—	05.	() >	{	70).	—0.8	220—500	< 90	< 80	< 20	< 10	120—250		
N) 1	10-20	75.	(Na) > 90	1	10—2.0	700—1200	< 100	50—	< 25	< 10	350—600			61.	.2.1.		
								120						62.2.	—		
26	40—70	70.	(Na+K) > 90	26	10—2.0	700—1200	< 50	< 100	< 10	< 10	400—600			.1.82.1.			
								0030.460021							2.2.	—	
26	40—70	70.	(Na+K) > 90	26	40—7.0	2300-	< 150	200—	< 100	< 50	1000—			81.	.2.1.		
						4000		850						500—		2.2.	—
											800			6.9			

« > ' / »	1 « « < » > *e			» » 1» fvra . « mo»><	< > / ' .	Qe 110.1 « 1 < « <						16 »6» « * TWM/ 3	» » * /»*	& » * ("fwxee- >)
	***ot+ro TVA-ftOEM	- *	0» > 01*1. - %			» . / 3			. 1 *					
						,	\$ 5		***	Mg'.	<Ne'+K)			
1 - -56	-9.5	75-90. () » 90	-56 (56) - tc-	9	4200 — 5600	100 — 300	500 — 650	< 150	< 100	2000 — 3000	COJ 500 — 1000	-	81. .21. 82.2.83 89	
Is. - ,	8.0 — 15.0	, > 90. (*) > 80		•	•	•	•	.	•	.			81. 8.2.1; 82 2. 8 3 — 85; 88	
II - - - - - -	0.2 — 0.4	, 70 — 90. 40 — 50. 20 — 30. (*) 20 — 30	{ 130- .131- 1-0. 2-0. 3-0I - -	020 — 0.35	150 — 250	< 25	< 10	25 — 50	5 — 20	5 — 30				
- - ,	4.0 .	, > 80. < * 55 — 75. 20 — 30	(1011). - -	5.0 — .	3000 — 4000	< 25	130 — 180	250 — 350	< 100	900 — 1200	H.SiO, 60-90. 2 1700 — 3000	-	81. 8.2.1. 82.2.83 89	
1 - - { -),	2.0 — 5.0	, > 90. { *) 50 — 70. 20 — 40	{ - -) . - -	25 — 4.5	1900 — 2800	< 2	< 50	180 — 250	< 100	350 — 700	3 , 130 — 230. 800 — 2000		8.1. 6.2 1. 82.2.83 88	

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наличие в воде предельно допустимых концентраций вредных веществ и их источников	Минерализация г/дм ³	Основной ионный состав по предельно допустимым концентрациям минеральной воды					Биологическая активность компонентов, мг/дм ³	Назначение воды	Максимально допустимая концентрация минеральной воды (см. приложение В)
	Наличие в воде минеральных веществ, мг/дм ³	Минерализация г/дм ³	Основная ионная группа, мг-экв. %			НСО ₃ ⁻	SO ₄ ²⁻	Cl ⁻	Ca ²⁺	Mg ²⁺			
IV. Гидрокарбонатная кальциевая натриевая (на триаэро-кальциевая) мышьяковистая, борная	Чайковский-синский-1*	2,0 — 3,5	НСО ₃ > 90, Са 60 — 75, (Na + K) 20 — 30	•	•	•	•	•	•	•	As, H ₃ BO ₃ , CO ₂	Лечебная	В.1, В.2.1, В.2.2, В.3 — В.9, В.10
IV. Гидрокарбонатная магниевая кальциевая (магнезио-кальциевая) натриевая, кремнистая	Чайковский-2*	3,5 — 6,0	НСО ₃ > 90, (Na + K) 55 — 65, Са 25 — 35	•	•	•	•	•	•	•	As, H ₃ BO ₃ , CO ₂	Лечебная	В.1, В.2.1, В.2.2, В.3 — В.9, В.10
III. Гидрокарбонатная магниевая натриевая кальциевая (магнезио-кальциевая) натриевая, кремнистая	Амурский	1,0 — 4,5	НСО ₃ > 75, Са 35 — 60, (Na + K) 20 — 40, Mg > 20	2,5 — 3,0	25 — 80	< 10	250 — 300	130 — 200	200 — 300	•	H ₂ SiO ₃ 50 — 70, CO ₂ 500 — 800	Лечебно-столовая	В.1, В.2.1, В.2.2, В.3 — В.9
III. Гидрокарбонатная магниевая натриевая железистая	Ласточкинский	3,0 — 5,0	НСО ₃ > 80, (Na + K) 30 — 60, Са 20 — 40, Mg 20 — 50	3,0 — 5,0	< 10	< 50	190 — 230	100 — 130	650 — 820	•	Fe 15 — 25, CO ₂ 2900 — 3300	Лечебно-столовая	В.1, В.2.1, В.2.2, В.3 — В.9, В.10
IV. Гидрокарбонатная магниевая кальциевая (магнезио-кальциевая) натриевая, железистая	Сенежский	0,3 — 0,6	НСО ₃ > 70, Са 40 — 75, Mg 20 — 55	0,3 — 0,7	< 15	< 10	50 — 80	15 — 40	10 — 40	•	•	Столовая	—

9	! « « 1 <«			» 1 >		« ^ < « < >						« TWM/	* 4*060/»*	npwexwo • { " * { - »\$)
	** *_	-	Ooico*^	/ 4		» - / 3			. *					
	****ot«ro TVA»ftOEM	/»-!	%	»«*	^	soj	***	Mff"	< '» ')					
N. - { 		0,3 —	> 70. 40—75. MQ20— 55	{ 45214039)	0.4—0.7	300— 4 SO	< 50	< 15	60 — 110	20— 40	15- 30			
		0.1 —	, > 65. 40— 70. 30-60	{ 14546. 14S45A)	—0.5	120 — 300	8— 12	2.5— 6	20—50	10— 40	<10			
	« « *»	10— 30	HCOj* 90. 30—65. 15—40. <Na) 15— 30	{ 2- .4- .5- 1	1.0—2.0	-	< 10	< 25	100— 250	< 100	< 100	2 SOj 50—130. j 1200— 3600	-	1. 8 2 1. 6 22; — 6 9
tVa. - - - { *)				{ Hi 1 15/70).	1.3—2.5	1000— 1600	< 10	< 10	190— 350	50— 150	<50	50- 155. j 2000— 2700	* *4 -	61; 6 21; 622; 8.3 — 6.9
				{ 2-)	1.0— 2.0	1000— 1500	< 50	< 25	150— 300	50— 150	< 100	, StOj 50— 70. 1000— 2500	-	61; 6.2 1; 6.22; 8.3 — 6 9:

* 6 f

Наименование группы минеральной воды	Характеристики гидрохимического типа минеральной воды			Наличие в воде предельно допустимых концентраций минеральных веществ, мг/л	Минерализация, г/л	Основной ионный состав по предельно допустимым концентрациям минеральной воды					Биологическая активность компонентов, мг/л	Назначение минеральной воды	Медицинские показания	
	Наличие в воде минеральных веществ, мг/л	Минерализация, г/л	Основная ионная группа, мг-%			HCO ₃ ⁻	SO ₄ ²⁻	Cl ⁻	Ca ²⁺	Mg ²⁺				(Na + K)
IVБ. Гидрокарбонатная магниево-кальциевая железистая	Дарасунский	1,5 — 5,0	HCO ₃ > 85, Ca 45 — 70, Mg 20 — 40	1200 — 1800	1,5 — 2,8	90 — 150	< 25	200 — 300	50 — 150	80 — 100	Fe 10 — 40, CO ₂ 2000 — 3000	Fe 10 — 40, CO ₂ 2000 — 3000	Лечебно-столовая	В.1.; В.2.1. В.2.2. В.3 — В.10
IVв. Гидрокарбонатная магниево-кальциевая железистая кремнистая	Кукинский	1,3 — 4,0	HCO ₃ > 85, Ca 35 — 70, Mg 20 — 45	1600 — 2300	2,0 — 3,2	< 50	< 25	280 — 380	100 — 200	90 — 130	Fe 10 — 30, H ₂ SiO ₃ 50 — 90, CO ₂ 2500 — 3300	Fe 10 — 30, H ₂ SiO ₃ 50 — 90, CO ₂ 2500 — 3300	Лечебно-столовая	В.1.; В.2.1. В.2.2. В.3 — В.10
V. Гидрокарбонатно-сульфатная кальциево-натриевая кремнистая	Новотерский	3,5 — 5,5	SO ₄ 40 — 60, HCO ₃ 30 — 50, (Na + K) 55 — 75, Ca 20 — 40	1000 — 1600	1,3 — 2,5	< 10	< 10	190 — 350	50 — 150	< 50	Fe 10 — 26, H ₂ SiO ₃ 50 — 155, CO ₂ 2000 — 2700	Fe 10 — 26, H ₂ SiO ₃ 50 — 155, CO ₂ 2000 — 2700	Лечебно-столовая	В.1.; В.2.1. В.2.2. В.3 — В.10
	Новотерский	4,0 — 5,3	SO ₄ 40 — 60, HCO ₃ 30 — 50, (Na + K) 55 — 75, Ca 20 — 40	1300 — 1600	4,0 — 5,3	1200 — 1600	300 — 500	300 — 400	< 100	800 — 1100	H ₂ SiO ₃ 30 — 70	H ₂ SiO ₃ 30 — 70	Лечебно-столовая	В.1.; В.2.1. В.2.2. В.3 — В.9

lilifif*		1	CD (0 ^ ^ CD CD	(CD < > w ^ < 4 A CD CD	(-1 • ^	-1 > N (
* 1- \$		0 0	 1@	1 £g	}1 2	? 1 1
l-		1	1	*o Unit)	1	1
V	1	•	8 1	1 9 9 2 A 0	9 1 9 9 _	9 1 9 9 <
		v	9 v	X 4 v	 v	9 v
		v	v	< 4 v	9 v v	9 v
		o	9	1 9 9 *	9 1 9 9 _	8 8
V	1	o	9	1 9 9 *	9 1 9 9 _	1 _ >
		<2	9	1 A	9 1 9 <-	9 1 9 9
		•	9	1 9 9 9	9 9 _	9 1 9 9 IA
tu ifi		9 1 9	< A 1 <A	9 v N N	9 v 9 ,	9 9 1 (
lilii : 1*		S * • i - S 3 % 1 J uSauOen; !: JX	9 3 \$S A *1 ssg 5.* s-SZs s f @ < \$ 6-	6 3 » i S 5- * 1. \$ » 5" ^ ? ? * 5 @ * ! ! < * ? * 5 itivitJ @ * 5	!; * * i; g i? * S s 7	S 6 * X i 2 9< \$? \$ 5 @ « J « ? @ s g @ 4 ? ! 2
1 \$	1 ** if	o'l, * lf (ft i 5	8 S 1 1. M, ol x 5-	9 9 9 IA X 0 1, 1; 1 < n v N	9 9 > 2 18 = * < ^ ?	
	»h 1	0 1	< 1 9 <4	1 *	Q 1 <	
	fill	- 9 o * < 1 *	9 2 >>	9 * >		2 *
!		1. (, -, ε? 5 i? 5 l g i? 5 v i? a g? a * . y! j * * 5 l * * 2 « a - > x v a x v a z @			l 1 6 \$ » • z 9 s s i 5 2 v 5 s £ * i 1 * > 9 i b i c z ^ z	Z

.1
9 \$

* 6 f

Наименование группы минеральной воды	Характеристики гидрохимического типа минеральной воды			Нормативная предельная концентрация минеральной воды в источнике водозабора	Осредненный нормальный состав по предельно допустимому содержанию минеральной воды					Биологическая оценка минеральной воды (мл/день)	Назначение минеральной воды	Магистральное поле залив по предельно допустимому содержанию минеральной воды (мл/день)	
	Нормативная предельная концентрация минеральной воды	Минерализация, г/дм ³	Основная ионы, мг-экв. %		Анионы, мг/дм ³	Св. Ca ²⁺	Мг ²⁺	Сумма (Na ⁺ +K ⁺)	Катионы, мг/дм ³				
VI Гидрокарбонатно-сульфатная (хлоридно-гидрокарбонатно-сульфатная) натрия	Бештугорский-1	4,0 — 8,0	SO ₄ 30 — 45, HCO ₃ 30 — 45, Cl 20 — 30, (Na + K) 65 — 80	Бештугорская целебная (свежая 66) Бештугорское месторождение, Старопольский край	1300 — 2300	1100 — 2000	500 — 1000	200 — 400	< 100	1200 — 2000	CO ₂ 500 — 1500	Лечебно-столовая	В.1, В.2.1, В.2.2, В.3 — В.9
VIII Сульфатно-гидрокарбонатная кальциевая	Бугунтинский	0,2 — 0,9	HCO ₃ 40 — 55, SO ₄ 30 — 45, (Na + K) 60 — 75, Ca 25 — 35	Бугунтинская (свежая 9) Бугунтинский участок, Ессентукское месторождение, Старопольский край	100 — 350	80 — 250	< 100	20 — 80	< 50	50 — 200	—	Столовая	—
Железноводский	Железноводский	3,0 — 4,0	HCO ₃ 40 — 50, SO ₄ 30 — 40, (Na + K) 50 — 65, Ca 25 — 40	Смирновская (свежая 69-бис-1, 1-Ожняя, источник Семашко, Владимирский), Железноводское месторождение, Старопольский край	1200 — 1500	800 — 1000	250 — 350	250 — 350	< 50	600 — 800	CO ₂ 800 — 1300	Лечебно-столовая	В.1, В.2.1, В.2.2, В.3 — В.9
Славяновская	Славяновская	3,0 — 4,0	HCO ₃ 40 — 50, SO ₄ 30 — 40, (Na + K) 50 — 65, Ca 25 — 40	Славяновская (свежая 69-бис, 64, 59, источник Славяновский), Железноводское месторождение, Старопольский край	1200 — 1500	800 — 1000	250 — 350	250 — 350	< 50	600 — 800	CO ₂ 500 — 1000	Лечебно-столовая	В.1, В.2.1, В.2.2, В.3 — В.9

lll bis CD ^{<4}		DO ^ ^ N CD CD	1	1	* r ¹ ^ 4 @ n c j CD CD
* 9 S 2 \		 1 2	“ ?	^ 0 S t 0	0 1 * 1 S
l.		1 “ 2 o " S g « 1 8 s - x * s	1	1	1 o - g S 8 2
V 1 i 1 i “ v	«	1 8 2	9 1 9 1 9 1	9 9 1 9 1	9 9 1 8
	v	9 v	8 9 1 9 1	9 1 9 1	9 9 1 9 1
	0	1 9 9 9	9 9 v	9 1 9 1	9 9 9 9
	“	1 9 9 9	9 1 9 9	9 9 v	9 9 1 9 4
	.	1 9 9 9	9 9 9 1 9 4	9 9 1 9 1	1 9 9 9 9 9
	tu ifi	1 9 1 9 9	9 9 7	9 1 9 *	9 7 9 4
ll 1 *	5 S U * 1 * » * 5 S X I 5 1 2 1 5	9 - 1 * 1 2 1 t 1 S 1 1 « S ? « u 2 « £ e S « N - r « S * » z e e £ - ic ?	3 1 3 t i l .	9 “ I I . A * 2 ! S S « i * S « o S a J is « 5 S 2 S I K F X * S J T o S < S 5 3	
? 1 \$ if	1 * * if S S 1 * 1 * 1 l o ; l 8 8 ? x S G 5 S 3	9 0 9 S ' 8 i i O 1 * ; 1 8 8 £ s 8 l s f 3	9 * 9 * 9 ^ 4 9 * 9 s i 1 1 * " l - , 2 s ; S s S S f i s	9 9 * 9 9 * g g i i ? l , g 8 ; i V q > 2 6 * ©	
if X	» h ip fill W	9 1 9 1 g c o C 2 W	9 1 9 * 1 Q	. 1 2 S 1 x	
1 . * !	4 9 i , 1 5 . S 5 « ” . S ? ? T S g • ! i s ! H i i	h f t @ : * * , “ * X * * H i l l S ^	9 £ S o ' o s S 0 * o o * ; f j ; S 3] 3 S l 9 « > ? S 2 S g S * 5 2 * x S S S f S i S S S ?		

9 \$(.1

*6f

Vr** /	*! « > <>>			- 1 0 « » WWW/W- »ft « » JO ?1	/ 4	>« <> 1 >						1	«14*0 »	* (»-)
	«^«QCQfO *« »	« > » /»**	^ **> - .%			w *			« / ' »					
						HCOj			**1	Y	(34» *• ")			
X. - * (- , - -)				(57).	ZS-	1800 — 2000	350—450	< 50	450 — 550	100 — 200	100 — 200	0.55 1	-	1: .2.1. 622.6.3 —
				(- 7. 5/0).	40—4,5	2000 — 2300	800 — 800	250 — 350	850 — 700	100 — 180	300—400	, 2000 — 2300	-	1:62 1. 6 22: . — 6 9
				(8- .2 . 1- . 2- - . 114-0.1 IS-S)	50—5.5	2300 — 2500	U00 — 1800	< 50	700 — 800	200 — 400	200 — 300	, 2000 — 2200	*	6 1: 62 1. 6 22: . — 8 9
. - - - - (-)		3.5 — 5.0	, 50 — 60. \$0 ₄ 20 — 35. 40 — 60. 20 — 30. (*) 15 — 25	(35).	30- 4.5	2300 — 2700	550 — 700	< 100	600 — 750	100 — 200	150 — 300	10 — 30. H ₂ SO _a 80 — 110. , 1000 — 2000	-	.1.82.1: 6 22: 3. 6 4.6 5:6 8: 6.7:82. 6 9. 6 10

jillt	- 1 csi ©© ^ * * © (0	1 C M A © • W ^ S (D	-1 ©) ~ <4 9 (D	w IB o>	-1 ©© * « { 9 CD CD ©	1 © * < 9 ©©©		
t! h	S f 8 1 ²	2 8 *! 45	 11 15	,	\$1 • 2 1 2	S s 1 ²		
i 11 ! J ^ f 2	1		1	1	1	X		
1 2 0 1 is cg ft al § 3 I «*	i s s /	* i Z v 1		.	«	.		
		*	1 tA ©	9 9 x x x	.	.	.	
			1 SS «1	to » VI	.	.	«	.
			1 «	to « CM
			1 V 1 * T < 4	*	.	.	«	.
	X 9 V	0 1	.	.	«	.		
4* a 2	> 1 +1	10 <0 * *		
lll* inn'	* 25 4* \$ _ 3 & S f x * * i S & ! 3 * . © u > N @ * s ' C © © v > 3 * s (-	« - V. 0 - * 5 5 * © * S « 2 n 5 v i t 0 3 i < 2 2		
« 5 5 ! ? # { f 1 X	1 us 8 ; « 5 > 5	VI V) 1 1 8 ; S f S I s	S 1 1 1 «	* 9 » * g 1 - . 1 1 ^ 5 5 ?	9 9 f * « 5 Q 1 «	§ X g < * 5 J » . 1 9 9		
	S S 3	0 0 5 1 5	4 g 5 *	1 V « © h V	* 0 . 2 9 s 5	i > . v		
3 4 fin 1 i	f . . . r E 2 , < 1 ; * ? * 5 * s { t t i l } i 1 s i i i i i !	5 5	5 5 *	© h V	5 . « V J V J s *	5 . « R g 5 S 1 S * * «		

6.f

№	№ 1ms			№	№						№	№	№
	№	№	№		№			№					
					HCO ₃ ⁻	№	№	№	Mg ²⁺	№			
XV»	1 — 5	so ₂ 40 — 75. 020 — 45. {Na + KJ 0 — 95	{ -)	— 4.0	350 -	900 — 1300	400 — 700	< 50	< 100	900 — 1100		*	8 1. 8 2.1. 8 22; 82 3; 8.3 — .9
	— *	so ₂ 40 - 75. 020 - 45. {Na+K}80 — 95	{ - 4. 2X17 12/08. 29/08	— 4.5	200 — 400	1200 — 1700	500 — 850	< 150	< 50	800 - 1200		-	8.1. 8.2.1. 8 22. 8 2.3. 8.3 — 8.9
			{ 2/7)9/03, 9/04.12/95. 15/95).	35 — 4.5	200 — 400	1300 — 1700	800 — 1000	90 — 150	< 100	1000 — 1300		-	8.1. .2.1. 8 22: 82 3. 8.3 — 8.9
1	4.0 —	so ₂ 40 — «0. 020 — 60. {Na + K} 65 — 90	{ - - 1 (12).	4 - 7	100 — 260	2000 — 3300	300 —	200 — 400	100 — 200	800 — 2000		-	8.1. 8 2 1 . 8.22: 82.3: . — 85
	—	so ₂ 70 — 80. 020 — 25. {Na K} > 75	{ > - 2/75)	11.0 — 13	< 100	6000 — 7000	1500 — 1800	350 — 450	200 — 250	3000 — 3500			8.2.1; 8.2.2. 8.2.3: 8 4- 8.5

№ п/п	Исходные данные			№ п/п	Исходные данные						№ п/п	№ п/п	№ п/п
	№ п/п	№ п/п	№ п/п		Исходные данные			Исходные данные					
					№ п/п	№ п/п	№ п/п	№ п/п	№ п/п	№ п/п			
XXI.		5.0 — 9.0	Cl 50 — 75. so., 20 — 40. { * } > 90	{ 2151	5.5 — 7,5	800 — 1000	1200 — 1600	1900 — 2300	< 50	< 25	1900 — 2500		82 1. 82.3. 84.8.5.86. 88
				{ 41.	8.0 — 9.0	< 50	2000 — 2200	3200 — 3500	50 — 150	50 — 150	2700 — 3000		82.1. 82 3. 84:85.86: 88
XXIa.		15.0- 18.0	35-65. so, 35 — 45. (*) > 80	{ 1/71).	15.0 — 17.5	< 100	5000 — 5500	5000 — 8000	500 — 700	180 — 300	4500 — 5000	^ , 60 — 90	82 1: 82.3: 845
XXIII.		2.0 — 5.0	Cl 50 — 75. SO, 20 — 40. <) 35 — 55. 25 — 50. 20 — < 0	{ 1/59)	3.0 — 4.0	100 — 200	800 — 900	1300 — 1800	350 — 400	150 — 200	500 — 700		8 1. 8.2 1. 822: 82.3. 83 — 89
xxiv		40 — 50	Cl 30 — 45. HCOJ 20 — 45. SO, 20- 0. () 55 — 75	{ 1.4.724)	40 — 5.5	1500 — 1900	750 — 900	700 — 1100	350 — 450	50 — 100	900 — 1200	50 — 70.	8 1 . 8 2 1 . 822. 82.3. 8 . 8 9
		50 — 68	40 — 50. , 20 — 40. SO, 20 — 30. (Na+K) 60 — 75. 20 — 30	{) 19, (19),	55 — 6.5	1300 — 1450	1100 — 1200	1400 — 1500	300 — 400	< 100	1500 — 1800	HJSO, 50 — 60. 500 — 1000	1. 82.1. 822. 82 3. 8.3 — 8 9

5 il8 S s i f * * *
C 6 f S S 4 S * 2
o o g c i o o A S

X | E X X X C
3 2 * f t •
» ® i l ?
S ? » s

if S r f ? | <
S S f •
X X X

Handwritten notes:
Handwritten notes
Handwritten notes
Handwritten notes

eg nrmvQew «

x 1*

2 *

3

a

S

41

EPS » O i h i o
S 8 1 * ® 1 *
| | 2 5 1 2
N >

< f i h i < w
I ; * I *
1 5 2 I

£ S ' 0 8 \$
0 | 0 | *
1 1 \$

SSJ
2 3 4 5 6 7 8
S S S S S S S S
3 2 1 5

1 > { £
S 8
3 *
2 *
X X X
? !

SO s
® • < | 5 *
2 « » | 5 g " * * 5 *
2 £

ft X ? 2 1
- - -
S S 5 S
» " 1 S

2 < ^
4 5
3 ! | X ©
1 0 X ©

Handwritten notes:
Handwritten notes
Handwritten notes
Handwritten notes

0 0

* &

* 1

2

« Z

! *

° |

© N

91

&

© ^

© w

©

©

«

i s

« 3

* «

\$

»
! \$
° |

Handwritten notes:
Handwritten notes
Handwritten notes
Handwritten notes

ft
| ?
8 ?

!! ?
• ?
8 ?

ft
| ?
1 |
8 ?

X
&
X

11
S | 8

|| 5
« |

CD CD

CD CD CD

CD CD CD
UK).

Handwritten notes:
Handwritten notes
Handwritten notes
Handwritten notes

| * «
© *
—

| CD *
© *

| " «
® K » N
» —

© CD

CD | : :
K V * ©
CO —

Handwritten notes:
Handwritten notes
Handwritten notes
Handwritten notes

* 6 f

Наименование группы минеральной воды	Характеристика гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представительства минеральной воды и ее местонахождение	Минерализация г/дм ³	Основной ионный состав при стандартных условиях минеральной воды					Биологический элементный состав воды (мг/дм ³)	Назначение минеральной воды	Магические показатели минеральной воды (см. приложение В)	
	Наименование минеральной воды	Минерализация г/дм ³	Основная ионная группа, мг-экв. %			НСО ₃	SO ₄ ²⁻	Cl	Ca ²⁺	Mg ²⁺				(Na + K)
XXI. Сульфатно-хлоридная (хлоридно-сульфатная) кальциево-натриевая (натриево-кальциевая)	Ергенинский	5,0 — 8,0	Cl 40 — 65, SO ₄ 30 — 50, (Na + K) 35 — 60, Ca 20 — 40	Ергенинская (свежинин 47-Б), Ергенинское месторождение, Волгоградская область	5,0 — 6,5	350 — 450	1800 — 2100	1400 — 1600	400 — 700	50 — 250	1000 — 1300	—	Лечебно-столовая	В.1, В.2.1, В.2.2; В.2.3; В.3 — В.8
XXV. Хлоридно-гидрокарбонатная (гидрокарбонатно-хлоридная) натриевая	Карачинский	1,0 — 4,5	НСО ₃ 40 — 75, Cl 20 — 60, (Na + K) > 90	Геленджикская Геленджикское месторождение, Краснодарский край	1,0 — 2,0	450 — 700	50 — 100	50 — 150	< 10	< 10	250 — 500	—	Лечебно-столовая	В.1; В.2.1; В.2.2; В.2.3; В.3 — В.9
				Горячий Ключ № 2, Пожупское месторождение, Краснодарский край	1,0 — 2,0	550 — 600	< 50	150 — 200	< 50	< 25	250 — 350	—	Лечебно-столовая	В.1; В.2.1; В.2.2; В.2.3; В.3 — В.9
				Хилек (источник 1), РСО — Аляния	1,5 — 3,0	600 — 900	< 50	500 — 700	50 — 150	< 50	400 — 700	—	Лечебно-столовая	В.1, В.2.1, В.2.2; В.2.3; В.3 — В.9
				Карачинская (сважины 12-434, 25-СРЗ, 2-Р, БА-93, 03-0307), Новосибирская область	2,0 — 3,0	800 — 1100	150 — 250	300 — 600	< 25	< 50	500 — 800	—	Лечебно-столовая	В.1, В.2.1; В.2.2; В.2.3; В.3 — В.9
	Рычал-Су	4,0 — 5,5	НСО ₃ > 70, Cl 20 — 30, (Na + K) > 90	Рычал-Су (источник 3), Месторождение Рычал-Су, Республика Дагестан	4,0 — 5,0	2500 — 3000	< 25	450 — 550	< 25	< 25	1200 — 1450	—	Лечебно-столовая	В.1, В.2.1, В.2.2; В.2.3; В.3 — В.9

6.f

9	»			» » 1 * raw		« < «						TWMM/	3	*4'060/»	/» * » 00 npwexwo { » * . »8)
	»«* ****ot+ro TVA»HOEM		*	Ooico*^ # **)% %	« » > » «»e*	» / 3			***	Mff''	<*»*40				
	^	soj													
XXV. - - { p* On8 } 	- -4	6 — 9	HCOJ 70 — 0. 0 20 — 25. {Na «* »} 95	{ 49) . .	. — 9.0	4000 — 5500	100— 3SC	900	< 100	< 50	2000 — 2700	, 500 — 900	-	1. .2 1. 22; - 9 2.3:	
xxva - - { - - -) - .	-	36 — «	HCOJ 45 — 80. 20 - 45. {Na « »} 80	{ 84-) . .	- 5.0	800- 1000	< 10	1500 — 2000	< 25	< 10	1500 — 1700	HfiO ₃ 200 — 350	-	81. 8.2 1 22. 2.3. -	
	-	66 — 16.0	HCOJ 45 — 80. 0 20 — 55. {Na) 60—90	{ .7) . -	7.0 — 9.5	3000 — *000	< 50	1700 — 2400	150 — 200	< 100	2000 — 2800	HjBO, 70 — 150. , 1000 — 2200	-	6 1 . 8 2 1 . 22. 2.3. 63 -	
	N4 4	7 .	HCOJ 55 — 80. 20—45. {Na « »} > 80	{ » 4 33- , 34- 39- .41- . 49- .418 5. 57- - .71) > . .	7 —	3400 — 4800	< 25	1300 — 1900	< ISO	< 100	2000 — 3000	H^OJ 30 — 80. , 500 — 1800	-	6 1; 6 2 1 . 622:62 3; 63—69	
	17	14.0	HCOJ 55 — 75. 35—45. {Na * > 90	17 { - 17- . 38- .481 . .	14.0	4900 — 8500	< 25	1700 — 2800	50 — 200	< 150	2700 — 4000	HjBO, 40 — 90. , 500 — 2350	-	62.1.62.3. 4 — 8.	

*6f

« > »	« > »			1	**	/ **						«14'0 »	« »>4 ()
	« > »	« > »	0«>» »,%			/ **			/ *				
						« > »	« > »	« > »	« > »	« > »	« > »		
XXVa. - - { - - - }	- 17	- 14	, 55—75. 0.35—45. {Na « }>90	-17 { 9- .47). & - . .	- 14	5000 — 7200	< 150	1200 — 2200	< 150	< 150	2700 — 3900	, , 30—60. , 500 — 1200	62.1. 2.3. 4— 6:
{ - - - }	- 1	-7	0.45—60. , 40—55. {Na « }>90	N) 1(.43).	-6.0	1600 — 2400	< 25	500 — 900	< 15	< 10	1000 - 1500	, , 40—80. 12—7	.1. 8.2.1. 22: 82 — 9
	-	,0-12	, 60—70. 0.30—40. {Na « }>90	6 { 12-)	6.0 — 11	4000 — 5500	< 10	1500 — 1900	< 50	< 25	2600 — 3200	, , 1100 — 1800. 110—20. , 500 — 700	62 1; 2 2: .2 . 6.4 — 66. 8
xxva - - - .	-	7 —10.0	, 50—70. 0.30—40. {Na * } 75—90	« 13 { 315).	7 —	4500 — 5500	< 15	1200 — 1600	130 — 250	140 — 160	2 0— 2600	H,SiO, 50—70. , 00— 1700	62 1. 62 2. 6.2 ; 64 — 66:68
XXVI - - - .	-1	0.4 — 00	, 50—60. 15—35. 50—60. 20—40	{ 16/94. 17/94). vac-	04 — 0.6	200 — 450	20 — 35	20—45	50 — 150	20-35	10 — 20		

<p>< * «(» «* «</p> <p>> * */ »</p>	1 «			« * raw	<p>< ></p>	* < « <						<p>« TWM/</p>	<p>* ** »</p> <p>•4*0*0/»*</p>	<p>{</p> <p>"fwxee-»8)</p>
	**	-	Ooiee»we	«		» . / 3			0 . 1 *					
	****ot+ro	/»»-1	%	< ^ <		HCOJ	\$ 5	•	*>*	"	<*»*»10			
<p>xxve.</p>	-	1.0—20	0.40—60.	{	1.0—1.5	300—450	80—120	100 —	80 —	40—	80—120	-	1: 2.1:	
-			20—50.	1099k. 2028k)				1s0	120	100			622. 62 3.	
-			30 — 40.	pycotoe									63—69	
-			30 — 50.	-										
{			{NO }	.										
-			20-30											
-														
)														
xxviii.	-	20-4.0	CI 40—85.	.	2j0—2.8	400—500	<25	8s0 —	< 50	<25	700 —	-	6.1. 6.2.1.	
-			HCOJ	& .				1200			850		622:62 3.	
-			20-60.	.									63—69	
{			<Na =) >90											
-														
-														
)														
xxvii.	-	50 — .	0.70 — 80.	.	5.0 — .	1200 —	< 10	2000 —	< 50	< 25	1800 —	15—8	6 1; 62 1	
-			20—30.			1500		2400			2100		6.2.3. 6.4.	
-			{Na «) >90										6.5:68.67.	
<													68:69	
-														
-														
)														
-		5.0 — 80	.	{	5 — 7.0	2500 —	< 10	1100 —	< 25	< 25	1800 —	15—7	6 1 . 6 2 1.	
-			45 — .	2-)		3200		1500			2200		623:64 —	
-			35—50.	.									6.9	
-			{Na) > 90											
-														
)														
xxv+5	-	20—40	CI 85 — 75.	{	2 —4.2	400 — 800	< 25	1000 —	< 100	< 25	700 —	Hj BOj	6 1: 8.2 1.	
-]	{				1800			1300	80 — 200	622; 62 :	
-			30—40.	29-)									6.3 — 68	
-			{Na) > 90	.										
-														
-														

Наименование группы минеральной воды	Характеристики гидрохимического типа минеральной воды			Наименование представительства типа минеральной воды и ее местонахождение	Минерализация г/дм ³	Особо важный состав в представителе гидрохимического типа минеральной воды					Биологическая оценка питьевое количество, мл/дм ³	Назначение минеральной воды	Магическое по значению минеральной воды (см. приложение В)	
	Наименование гидрохимического типа воды	Минерализация г/дм ³	Основная ионы мг-экв. %			НСО ₃ ⁻	SO ₄ ²⁻	Cl ⁻	Ca ²⁺	Mg ²⁺				(Na + K)
ХХVIV. Гидрокарбонатно-хлоридная борная, бодная, мышьяковистая, кремнистая	Синегорский	15,0 — 25,0	Cl 60 — 80, HCO ₃ 20 — 40, (Na + K) > 85	Синегорская (сважина 16, 17), Синегорское месторождение, Сахалинская область	18,0 — 22,0	3400 — 5800	< 50	5400 — 7000	130 — 200	140 — 210	5300 — 6200	H ₂ BO ₃ 2300 — 2600, I 15 — 17, As 20 — 25, H ₂ SiO ₃ 25 — 34, CO ₂ 2000 — 2500	Лечебная	В 2.1; В 2.3; В 4 В 5; В 10
ХХIX. Хлоридно-гидрокарбонатная кальциевонариевая, борная, железистая	Малинский	2,0 — 5,0	НСО ₃ 55 — 75, Cl 20 — 45, (Na + K) 55 — 75, Ca 20 — 35	Малинский (сважина 14), Малинское месторождение, Камчатская область	2,5 — 4,2	1500 — 2000	< 10	300 — 900	150 — 350	< 100	500 — 800	Fe 10 — 20, H ₂ BO ₃ 60 — 100, CO ₂ 1800 — 2300	Лечебная	В.1, В.2.1, В.2.2; В.2.3; В.3 — В.8, В.10
ХХIXа. Хлоридно-гидрокарбонатная кальциевонатриевая, борная, железистая, кремнистая	Эльбрусский	1,0 — 4,0	НСО ₃ 55 — 75, Cl 20 — 45, (Na + K) 55 — 75, Ca 20 — 35	Эльбрус (сважина 2) Приэльбрусское месторождение, Кабардино-Балкарская Республика	2,0 — 3,0	1200 — 1500	< 100	150 — 300	100 — 200	< 100	400 — 600	H ₂ BO ₃ 100 — 150, Fe 10 — 40, H ₂ SiO ₃ 60 — 90, CO ₂ 1000 — 2000	Лечебная	В.1; В.2.1; В.2.2; В.2.3; В.3 — В.8; В.10
ХХХ. Хлоридная натриевая	Калининградский	1,0 — 5,0	Cl > 80, (Na + K) > 80	Ангарская (сважина 2) Ангарское месторождение, Иркутская область	2,0 — 3,0	500 — 600	100 — 200	900 — 1200	150 — 200	80 — 120	500 — 700	—	Лечебно-столовая	В.2.1; В.2.3; В.4 — В.8, В.9

Наименование группы минеральной воды	Характеристики гидрохимического типа			Наличие и вид гидрохимического типа минеральной воды и место ее добычи	Минерализация г/дм ³	Основной ионный состав по составу погла при химическом типе минеральной воды					Биологическая активность количества ты. м/дм ³	Назначение минеральной воды (ср. проток. - см. п. 9)		
	Наличие и вид минерального типа воды	Минерализация г/дм ³	Основное ионы, мг-экв. %			НСО ₃	SO ₄ ²⁻	Cl	Ca ²⁺	Mg ²⁺			Катионы, мг/дм ³	
ХХХ. Хлоридная натриевая	Калининградский	1,0 — 5,0	Cl > 80, (Na + K) > 80	Нальчик (сважина 1-3). Нальчское месторождение. Кавказско-Балкарская Республика	2,0 — 5,0	150 — 300	50 — 120	1000 — 2500	100 — 200	< 50	600 — 1000	—	Лечебно-столовая	В.2.1; В.2.3. В.4 — В.9
	Ростовская Ростовская область	3,5 — 4,5		Ростовская Ростовская область	3,5 — 4,5	350 — 500	170 — 220	1800 — 2100	100 — 200	50 — 150	1000 — 1300	—	Лечебно-столовая	В.2.1; В.2.3. В.4 — В.9
Тюменский	Калининградская № 1 (сважина 1/02).	5,0 — 8,0		Калининградское месторождение. Калининградская область	3,5 — 4,5	550 — 700	< 100	1700 — 2100	< 100	< 50	1250 — 1500	—	Лечебно-столовая	В.2.1; В.2.3. В.4 — В.9
	Тюменская	5,0 — 8,0	Cl 60 — 90, (Na + K) > 80	Тюменская (Тарасулъ (сважина 2-Б). Тарасулское месторождение. Тюменская область	5,0 — 6,5	200 — 400	< 10	2800 — 3200	< 100	< 50	1800 — 2100	—	Лечебно-столовая	В.2.1; В.2.3. В.4 — В.9
Нижне-Сергинский	Нижне-Сергинский	5,0 — 8,0	Cl > 90, (Na + K) > 90	Нижне-Сергинская (сважина 4). Нижне-Сергинское месторождение. Свердловская область	5,0 — 8,0	100 — 350	100 — 200	3000 — 4500	80 — 150	< 50	2000 — 3000	—	Лечебно-столовая	В.2.1; В.2.3. В.4 — В.9

* 6 f

Наименование группы минеральной воды	Характеристики гидрохимического типа минеральной воды		Наименование представительства типа минеральной воды и ее месторождение	Минерализация г/дм ³	Осерный ионный состав в представлении гидрохимического типа минеральной воды					Биологическая активность компонентов, мг/дм ³	Назначение минеральной воды	Магические показатели минеральной воды (см. приложение В)	
	Наименование минеральной воды	Основная ионная группа, мг-экв. %			HCO ₃ ⁻	SO ₄ ²⁻	Cl ⁻	Ca ²⁺	Mg ²⁺				(Na + K)
ХХХа. Хлоридная натриевая, йодная	Хлоридно-натриевая	Cl > 75, (Na + K) > 90	Хлоридно-натриевая (содовые источники)	3,5 — 4,8	600 — 800	< 10	1700 — 2100	< 10	< 10	1400 — 1700	10 — 15	Лечебная	В.2.1; В.2.3; В.4 — В.9
	Хлоридно-натриевая, йодная	Cl > 75, (Na + K) > 90	Хлоридно-натриевая (содовые источники)	3,5 — 4,8	600 — 800	< 10	1700 — 2100	< 10	< 10	1400 — 1700	10 — 15	Лечебная	В.2.1; В.2.3; В.4 — В.9
ХХХб. Хлоридная натриевая, борная	Хлоридно-натриевая	Cl > 60, (Na + K) > 80	Хлоридно-натриевая (содовые источники)	4,5 — 6,5	200 — 600	< 10	2500 — 3300	< 100	< 25	1700 — 2200	H ₂ BO ₃ 50 — 80	Лечебная, столовая	В.2.1; В.2.3; В.4 — В.9
	Хлоридно-натриевая, борная	Cl > 60, (Na + K) > 80	Хлоридно-натриевая (содовые источники)	4,5 — 6,5	200 — 600	< 10	2500 — 3300	< 100	< 25	1700 — 2200	H ₂ BO ₃ 50 — 80	Лечебная, столовая	В.2.1; В.2.3; В.4 — В.9
ХХХв. Хлоридная натриевая, йодная, борная	Хлоридно-натриевая	Cl > 75, (Na + K) > 90	Хлоридно-натриевая (содовые источники)	4,0 — 6,0	800 — 1000	90 — 120	2400 — 2700	< 50	< 25	1800 — 2100	H ₂ BO ₃ 70 — 115	Лечебная	В.2.1; В.2.3; В.4 — В.8
	Хлоридно-натриевая, йодная, борная	Cl > 75, (Na + K) > 90	Хлоридно-натриевая (содовые источники)	4,0 — 6,0	800 — 1000	90 — 120	2400 — 2700	< 50	< 25	1800 — 2100	H ₂ BO ₃ 70 — 115	Лечебная	В.2.1; В.2.3; В.4 — В.8
ХХХг. Хлоридная натриевая, йодная, борная	Хлоридно-натриевая	Cl > 80, (Na + K) > 90	Хлоридно-натриевая (содовые источники)	6,5 — 10,0	250 — 500	< 10	4000 — 5500	50 — 150	< 100	2400 — 3400	H ₂ BO ₃ 300 — 400, Br 18 — 16	Лечебная	В.2.1; В.2.3; В.4; В.5; В.8
	Хлоридно-натриевая, йодная, борная	Cl > 80, (Na + K) > 90	Хлоридно-натриевая (содовые источники)	6,5 — 10,0	250 — 500	< 10	4000 — 5500	50 — 150	< 100	2400 — 3400	H ₂ BO ₃ 300 — 400, Br 18 — 16	Лечебная	В.2.1; В.2.3; В.4; В.5; В.8
ХХХд. Хлоридная натриевая, йодная	Хлоридно-натриевая	Cl > 80, (Na + K) > 85	Хлоридно-натриевая (содовые источники)	8,0 — 10,0	200 — 350	< 50	5000 — 5700	150 — 250	50 — 150	3000 — 3400	Br 22 — 30, I 130 — 65	Лечебная	В.2.1; В.2.3; В.4; В.5; В.7
	Хлоридно-натриевая, йодная	Cl > 80, (Na + K) > 85	Хлоридно-натриевая (содовые источники)	8,0 — 10,0	200 — 350	< 50	5000 — 5700	150 — 250	50 — 150	3000 — 3400	Br 22 — 30, I 130 — 65	Лечебная	В.2.1; В.2.3; В.4; В.5; В.7

» « * « « « > / »	* «			» 1 » «	< > *	< « * <						- MOMrtPXIM* Tta.M/ 3	* * » « / * / *	new#e « (newxne-8)
	** ***0<« 0	- *	Ooiee»we - > %	« mo o »<		At w w w .w /w 3			, « *					
						HCOj	soj		***	Mff"	< * * * *)			
XXXI - - - - -	-	05—10	35—50. Cl 30—40. {Na * } 25—40	{ 141 /31. - - -	05—0.4	80—150	< 100	< 50	<25	< 25	< 50	Fe 40—80	-	
XXX» - « - - - {« -).	-	05—10	SO«60—70. 3 20—30. 30—45. 30—45	{ 1- 5- .4-). - -	05—0.8	80—140	200—300	<	< 50	< 50	< 25	Fe 10—100	-	10
XXXII - - - - - -	-	0.5—10	40—80. \$0« 20—50. -85, 20—40	6.23.6.5. 6 . 8: 9

* { })
*»

()

()

.1 (,).

.2 :

.2.1 ;

.2.2 ;

.2.3 .

. 12-

.4 (,).

.5 , .

.6 ().

.7 Hapyiueiwe -

:

.8 (, ,).

.9 (, , -

,).

.10 ().

—

,

-

	()	- .	.%	
£ As ³ + As ⁶				
**				
			100	
'F*				
* •				
* ~				
'I-				
* SO ₄ ²⁻				
* O ₃ ~				
' , ²⁻				
* O ₄ ~				
NO ₂ ⁺				
NO ₃ ⁺				
-CN				
			100	
			()	
" O ₂				
* £ H ₂ S				
* H ₂ SiO ₃				
* O ₃				
. O ₂ / 3'				
pH"				
() ^{*4}				
180' *				
,				
:				

. :

_____ (, !) _____ ()

_____ (.) _____ ()

*
**

"4
.

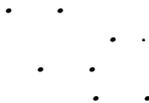
!)

	<)	
* ¹ O ₂		
* £ H ₃ S		
* H ₂ SiO ₁		
* ₃		
>, ^ 3'		
*		
180 * *		
pH"		

:

_____ (,) ()
 _____ (,) ()

*
 "



>4.06.2011. 14.07.2011. 80x84/^.
. 5.12. 5.00. 281 850.

« 12399S 4.

www.90sbnto.ru mto@90stinfo.ru

,248021 , 258.

N? 1

54316—2011

?

31.01.2013 Me 2-

» — 2013—07—0!

.1 (IV)

* *.
.

f « * w -		i
3 i 3 IH		3 3 5 5
2 • ; « v & » JI ⁵ S		I
S 6 5 it * { * i H 3 s i 1	£ * * «	∨ * I
	a *	I »
	0	∨
	€f	∨
	9	1° 8*
	0 • * a 5 *	1 « 3 »
iiHihMsM		* 5 8 * ∨ » 9 » 5 * 5 li 2 s e s " 5 * 4 * 2 8 j 8 3 . f 1 * 4 *
i 6 ¹	8 3 5 * * i * * j	q i i p t 5 ^ XUr «ewi «
If	# R * i h s a s ^	1 » 3 « *
N * *	! U J ! :	S Z ^B
1 ^ 2 S * * § 1 J i l l g 2		. i z • ε 2 % i x a 5 ? a > .im -VA-v t l 4 Hill

(> 4 2013 :)

22.05.2013 117-

— 2014—01—01

2. 512)0—98 —*:

- * Oimchhc 15.02.2015. 01.01.2014 31949—2012*.
51212-98 -*:
- «** 15.02.2015. 01.01.2014 31950—2012».
51309-99 -
- «*** 15.02.2015. 01.01.2014 31870—2012».
51680—2000 —***:
- «*** 15.02.2015. 01.01.2014 31863—2012».
51730—2001 —4*:
- 4* 15.02.2015. 01.01.2014 31864—2012».
: « 52963— 2008 .

»

«5* 15.02.2015. 01.01.2014 319S7—2012».
S2964-2008 : -**:

«6* 15.02.2015. 01.01.2014 31940—2012*.

5.1.8. 5. « *

«Pseudomonas aeruginosa*.

5.1.9 :

«5.1.5

» « .%, :

* 0,20 — , :

* 0.30 — . !;

* 0.4 — (-

>

5.4.1. « * : «| 16|,*:

: « ** « ».

5.4.3 « * -

: « *

7.8. : « 23268.3* : «

52963*

.1.

IV

•IV - - *

- (-), - *

IV

:

<p>< » « 4 '*> < * 5 *«1 <IU KHHVtnoU »N1Jfl 1Hn Y</p>	<p>i</p>	<p>1</p>	
<p>«</p>	<p>2i5 U**</p>	<p>2 0 5 0 4e</p>	
<p>, > R'mjUHOHOi . ?</p>		<p>1</p>	
<p>1 »- i2 £ * **i! il² S hi *</p>	<p>l</p>	<p>V l* « ..</p>	<p>*> V X» V 1 0</p>
<p> ; 5 » «1 AS Vx 1 <</p>	<p>C C · V s</p>	<p>*c----- V V% V 4 { 9»</p>	<p>w V i V £ 1 0 y%</p>
<p>: i hj u</p>	<p>2</p>	<p>" 1 vy < 4 0 0</p>	
<p>S ? i * « 4 1 i S ? 8 3 inlljr</p>	<p>2* 5 * * » * £ 3S 1- " 5 3 ^ * 2 v R t f 3 ^ * 3 " & 9 0 3 J n 5 * £ Z * y * T * 8</p>	<p>f t V j V V V v * e s s s . w < 9 * « « h S Z z ? v e * ^ S . £ 2 - S 3 & £ S ! H s 2</p>	
<p>I- * /\ ! 15 ? * ® *</p>	<p>e 0 2 ^ A ? 7 * Q ? s s ^ * 2</p>		
<p>3 if Sir» S B 1/2 * 1/2 = 5</p>	<p>1 M M > e 0</p>		
<p>If li i §</p>	<p>0 · 5 3 - z * * = * 3 a</p>		
<p>l a * ef * il</p>	<p>* · ' « § 1 · 3 i s . ; ? s * s s * . s 5 *</p>	<p>iisEliilsisi</p>	

4 « *0 (1 ') t HOHiniMIHN omKMMHdn Oil »PIH!*r«OU 9 » 1 1		1	i
m*« dHH9 iiPH(PH		2 i 5	<i>i</i> <i>n</i> s
wr;n tv		i	l
9 ? it !!i IH ill ! <i>ip</i> 	9	k *	9 «.
	1 9	2 4F*	1
	<i>i</i>	%*	1
	<i>i</i> <i>s</i> <i>s</i>	2	1 © *+l
	*	V	1
	<i>s</i> #	0	1 ^ 9 * ^
5 <i>s</i> <i>s</i> <	o' £	0 9 « 1	l c « N** l ^ 2 3 ^ © l 9 «
s i 9 « » * f s S S		1 **> -	l ^r- e
\$ i i i i n b e * i e \$		z - f l * ; ! 2* • S j £ 1* . v S e e t t ' S U G * ^ = * 2 » * £ s ^ = £ 5* g J ? g 5 > 2*	<i>k A 6 •</i> 3 £ ? S ' j 5 s * 8 ? * • * * ? ^ ~ * 2* S S s * 3 i * & % l i ? g * 3*
<i>n</i> 3 a l l 5 S s l t ! * r	« l l s	9 S 8 ? @ ! = 2	
	! > • !) s m	1 » f - ©	
	% i i i i M i l l *	5 3 * <i>t</i>	
i 1 l ? b i l l * J 5		i s s i 1 s 1 i S s 1 * K * ? 5 a i s 2 a * a i _ . & - t ; z • 3 > ! ^ 2 3 2 1	

» 4 |
90 1(1> < 9 9 «(10
<111KKHtrr>OU » »1 1 *

1 « 24*
Λ*Λ*

' / ' 11 01
inwH.ir mh «wuoixmhj

t
25
« « 2
I U
11!
U

5*s
I I i
*
/

X 1
:-u
9 9

I 5
? 15 8i
« : i «
I I g i k a X
m i l l s
s a s v | s g
xe

£ \$ 3 *
I, -St s
3*)s * V f -
£ = r ; * a ^

«) * «

23 9 2
7* T

5
0 ! v
; if 5

V i - « *
s S g g Z

2
x
c

9 9 *

I
£
a

i l 5 s ? 3

a

= l i ! 8 8

\$

j i M
5

I
& S \$ 1 1 s © j m s f # « e . ?
2 6 ^ S | v * z s s a v 3 5 * x
> J S 2 * s S 5 2 S 3 3 3 \$ a * 5 -

(Mt2 S4J16—20Jl)

IV IVa « -

» :

V. -

». H.StOy «30 — 70» «50 — 70».

.1 — «Vila» (

VII) * * -

:

kkHtr>OU	» «	4 9 ^ d * v (1 b - 4 < 9 *	s a a a a a a a a a
1	1 «	v : ? 2 9 5 »	
* 4 / : «	KIMMIO	0 1 2 3 4 5 6 7 8 9	»
1 1	i *	2 # * 4	
i * .	m ^	2 m	v
So : *	u *	v 1	8
t U % *	0	8	
i i >	s '	il	
« 1 f S 1	e	Si	
fr Ha		i	
5	i t t ! 8 £ I	hi *	If
i t t ! 8 £ I	» *	& S S i S & ** 2 *	* \$
i t t ! 8 £ I	» *		
s * i l i **	r	* * ! * ?	
? * v z * ^ « « L z ^ z ?			
B 1 * s 2 5		9 9	
I I i 1 1 i ! 3		9 .	
		* i (£ . i	
1 t H h	i H s	& S 2 2 * 9 * £	
j 1		? 4 5 S * & » *	

villa -
 :
 «Villa (>- 6 - -)
) - . »:
 ipyiuia X, «
 ». « ». «
 ». -
 :
 | « »; «2,0 — 3,0» «2.9 — 3,3»,
 « -; •: «1000 - 1500» «1000 - 1700»,
 « 1~»: «50 — 150» «50 — 200»,
 « ²⁴>: *200 — 400» *200 — 500»,
 «Mg²V «50 — 120» «50 — 150»;
 . « ».
 « -
 ». « »
 :

△1

(9	1	1	ssdfixisssssss
nwt *	*		«?J S g ?•
(/	*	HIMM	g"15.1 2 J O R O I H f
j f	i*		
si i	it		1 2 S <
*? \$	i	ü	3 *
"			
ill i		O	1 2 N -
!«* *			
ip 1		c	
\$ g		v	\$\$\$ s
e*			
i 2* 2 V " »			1 55 v%
1 s 5 i u l l *			\$ 2 i . . i s 5 ,
Hi			i 3 * \$ s ^ i \$ 8 e £ l u 5
5? -> 5 if			
M i **			
< S *			
all « i			
n > jui			
* i l i i i i			\$ \$ \$ *
S ^t fib			
λ H ³			

XI, « », « -

* «(12). -

, » «(Nb 86) -

»;

. « », « -

» : • 4. >& 3- * 12- »;

Mg*4: «100—150* «100—180»,

Na~ + K*: «250—350» «250—400»;

XXVI .

* . : « » «

*»

— 116):

«|16| 022/2011 pci « -

».

(8 2013 .)

12.12.2014 1978-

— 2015—04—01

2 8.579—2002 ():
 « 51074—2003
 51474—99 . ,
 51766—2001
 52109—2003 , *
 52816—2007
 ()**
 53415—2009 **
 54004—2010 *V
 18963—73 — *5;

« 31747—2012
 ()
 31863—2012
 31864—2012
 31870—2012
 31904—2012
 31940—2012
 31942—2012
 31949—20128
 31950—2012
 31957—2012
 »:
 : * — *6;
 : * — *5;

«• 01.07.2015. 01.07.2015 32220—2013.
 ** 15.02.2015. 01.07.2013 31747—2012.
 **• 15.02.2015. 15.02.2015 31942—2012.
 44 15.02.2015. 15.02.2015 31904—2012.
 *8 .1 01.07.2011 53415—2009»:

26668—85
 7.8. : 51210 31949. 51309 31870.
 52964 31940. 52963 31957.
 7.9. : 51309 31870. 51212 31950.
 51680 31863.
 7.10. : 51730 31864.
 7.13. : 26668 54004.
 6. .1, II. « ». « ». : 10» «<30»;
 XI « » —
 « » (12) » -
 :
 XII « » —
 « 2» (2277) » -
 ;

«XVI. XVI (-) : (-)»;
 XVI — « », ;
 — « - » ;
 XXV — « », -
 — « » :
 XXVa. « 17». «
 » «46 -
 : «24- -1».

					39 / ' .	, / *						/ 3		(. - -)
	-	/ 3	- ' %			,-	SO*	Cl-	*	*	(Na* -			
XI.	-	2.0—3.0	SO ₂ >70 2*60—90	(12)	2.0—3.0	200—400	1000—1500	< 25	450—700	< 50	< 100	-	.1; .2.1; .23. . — .9	
.	-	2.0—3.0	SO ₂ >75 2*60—80 2* 20—30	(2 N9 2277)	2.0—2.5	250-400	1000-1500	<20	400-800	50-150	< 100	-	6.1; .2.1; .23. . — .9	
XVI. ((- -	1.6—4.0	SO ₂ 65—80 , - 10—25 Na»K 50—80 2* 15-25	(4. 6).	1.6-4.0	300—700	900—1900	50— 250	50—250	30— 150	300— 850	-	.1; .2.1; .22; . — .9	

№ п/п	Исходные данные			Средняя температура, °С	Средняя влажность, %	Содержание веществ, мг/кг						Средняя температура, °С	Средняя влажность, %
	№ пробы	Дата	Время			Сухой остаток			Растворимые вещества				
						Сухой остаток	SO ₄ ²⁻	Cl	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Суммарно		
XXV.	-	1,7—2,5	40—75 20-60 Na*K>90	(№ 3503)	1,7-2,5	600—950	100—150	500— 600	<25	< 10	650— 750	-	1; .2.1; .2 2. .2.3; .3-89

< 4 2015 .)

15.12.2015 2159-

— 2016—04—01

. / 3». .1. : «0.1—0,25» «0.1—0.4»; IV. « ». « -
 « - ..%». (Na+K). : «10—25»
 «5—40»; — « » -
 : IV. « » -
 — « VI. — « -
 ». — « » -
 : XI. « ». « -
 ». « 4/64» :
 «.2- { 70400992). 1-)»; XII. « ». -
 « 2 (Ns 2277) » : « -
 » (2277), »: -
 XXV. - -
 — « » : -
 XXVa. « Ns 4». « 1'». :
 «1300—1900» «1300—2000»; XXVa. « Ns 17 . -
 — « Ns 17» : -
 XXVa. — « -
 ». — « » -
 : -
 — « » XXXIII. -

							SO ⁴⁻	Ca ²⁺		(N4 ¹⁴)				
	0.1—0.4	0> 70. 40-60. 10-40. (N8 + > 5-40	(8115)).	0.15— 0.40	100 — 180	<25	< 15	20—50	< 15	5—40				
	0.3—0.7	3 45-60. Cl 20-45. 60-75	(No 0071J).	0.3—0.7	150— 350	10—50	20 — 180	50— 150	— ∞	5—50				

	<																
	«	/	, %			, / 9			. / 9						/ 9	«	(. 81
						;	SO,»-	-	»'	>	**						
VI. ()	-	2.0—5.0	SO, 30—60. , 20-60. () > 00	(2-6).	3.2—4.0	1400— 1600	650— 900	180— 250	< 100	<25	800— 1100	500— 1000	- *	.1; .2.1; 6.2.2: 6.3—6.9			
XXV. ()	-	1.0-4.6	, 40—75. Cl 20-60. (Na +) > 90	(Ne 36-).	1.1—1.5	400- 750	50- 200	100— 300	<25	< 25	250- 500		-	0.1: 62.1—62.3: 8 3—6.9			
xxva. ()	- 17	10.0— 14.0	, 65-75. Cl 35-45. <Na + K> 90	« NB 17» (13-).	10.0- 14.0	5000— 7500		2000— 3000	< 150	< 150	3000— 4200	. , 40-90 2 500— 1100	-	6 2 1 : .23; .4—8.6 68			

XXV*. { -) .	-	3.8—4.5	Ci 65-75. , 20-30. (Na >> 95	* (Ns 58).	3.8-4.5	800— 1050	100— 175	1500— 1800	< 25	<25	1350— 1550	35—75	- *	.1; .2.1; 6.2.3: 6.3— .9
. / - - - / -	- *	0.5—1.5	HCOj 40—80. SO ₄ 20-50. 60-85. Mg 20—40	(1 « - ». N8 2—3 « *).	0.8—1.2	500— 700	50— 250	< 50	100— 250	< 100	< 50	5—10	- - -	.2.3; .5; .6; 08; 0.9

{ 3 2016 .)